

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
وزارة التربية الوطنية

# دليل الأستاذ

## لكتاب العلوم الفيزيائية

جذع مشترك علوم و تكنولوجيا  
السنة ١ ولى ثانوي

المؤلفون:

- مصطفى بوشافع
  - ابراهيم معزوز
  - عبد القادر بن وارث
  - البشير بن غيسى
  - عبد القادر عزيزو
- تحت إشراف  
مصطفى بوشافع

## بسم الله الرحمن الرحيم

### مقدمة

يأتي هذا الدليل ليرافق كتاب التلميذ للعلوم الفيزيائية للسنة 1 ولى ثانوي جذع مشترك علوم وتكنولوجيا، نعطي فيه للأستاذ بعض الشروحات حول محتويات الكتاب والمنهجية المتبعة في تقديم الوحدات مع بعض التوجيهات حول النشاطات المقترحة وحلول بعض التمارين.

محتويات الكتاب:

كما جاء في مقدمة كتاب التلميذ، تتوزع محتويات كتاب التلميذ إلى ثلاثة مجالات طبقا لما جاء في المنهاج وهي :

1. مجال الظواهر الضوئية

2. مجال المادة و تحولاتها

3. مجال الميكانيك

ملاحظة:

لم يتبع الكتاب ترتيب المجالات المقترح في المنهاج وذلك للظروف الخاصة التي تم فيها انجاز هذا العمل ولكن هذا الترتيب لا يكون عائقا إذ يمكن للأستاذ أن يتبع التسلسل الذي يراه مناسبا ومطابقا لمقترحات المنهاج.

قسم كل مجال إلى مجموعة من الوحدات تغطي في محتوياتها كل متطلبات المنهاج.

هيكلية الوحدات:

تم تصميم كل وحدة بشكل يتماشى مع المنهجية المقترحة في المنهاج أي المقاربة بالكفاءات وبناء المعارف من طرف التلميذ انطلاقا من وضعيات اشكالية باقتراح جملة من النشاطات يمارس فيها التلميذ الطريقة التجريبية واعتماد المسعى العلمي في تحليل الاشكاليات.

1. تنطلق كل وحدة من نشاطات أولية مبنية على ملاحظة ظواهر أو وضعيات من الحياة اليومية للتلميذ ومرفقة بتساؤلات تسمح للتلميذ بتوظيف مكتسباته السابقة لمحاولة تفسير هذه الظواهر أو تقديم فرضيات واقتراح تجارب ووسائل تحقيقها لتصديق فرضياته. كما يطلب منه الشرح والتعليل بمختلف وسائل التعبير ( تحرير فقرات -تمثيلات بيانية...)

2. نشاطات تجريبية:

وهي عبارة عن تصديق تجريبي لما جاء في النشاطات 1 ولية يمارس فيها التلميذ الطريقة التجريبية باتباع منهجية محكمة (ترتيب وتدرج العمليات، بناء الفرضيات، القياس، التحليل، التمثيل البياني للمقادير، الشرح والتعليل، الإستنتاج) وهي فرصة يحقق فيها التلميذ التجارب بنفسه إذ أن أغلبية النشاطات المقترحة تعتمد على وسائل تجريبية بسيطة ومتوفرة يمكن للأستاذ والتلميذ أن يحصل عليها.

3. العمل المخبري:

نقترح فيه تجربة أو مجموعة من التجارب يحققها التلميذ لوحده أو مع مجموعة من التلاميذ، يحللها بتوظيف مكتسباته ويحرر تقريرا يشمل كل القياسات والإستنتاجات التي يقوم بها إلى أن يكتسب مهارات في التعبير وتقديم نتائج دراسة علمية للموضوع.

4. أحتفظ با هم:

يجد هنا التلميذ ملخصا هم ما يجب أن يحتفظ به من قوانين، طرائق البحث والتحليل وبعض الخصائص المهمة للمقادير والظواهر التي درسها.

5. البطاقات التقنية:

هي وثائق ضرورية تحتوي على أدوات بيانية أو معرفية، أو طرق قياس أو تحليل، يتدرب عليها التلميذ ويوظفها في مختلف النشاطات التي يقوم بها.

6. للمزيد:

تحتوي على معطيات تكميلية أو مواضيع تثقيفية للمطالعة تعطي للتلميذ المزيد من المعلومات في موضوع ما أو تفسر بعض الظواهر، ويمكن للأستاذ أن يعتمد عليها كمنطلق لبحوث يقترحها على التلاميذ.

7. التمارين:

في نهاية كل وحدة نجد مجموعة من التمارين المختلفة والمتنوعة، بعضها تسمح للتلميذ من التأكد من معارفه والبعض الآخر تسمح له بتوضيف مكتسباته لمعالجة وضعيات إشكالية أكثر شمولية.

المؤلفون

## تصحیحات

نعطي فيما يلي تصحيح بعض اخطاء التي وردت في هذه الطبعة من الكتاب.

| الصفحة | السطر   | الخطأ                                                                       | التصحيح                                                                                     |
|--------|---------|-----------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------|
| 70     | pH      | استبدال عبارة محاليل حمضية بعبارة محاليل قاعدية والعكس في الجدول.           |                                                                                             |
| 77     | جدول    | خطأ مطبعي في كتابة القيم في الجدول                                          | كتلة البروتون $1.6726 \times 10^{-27} \text{ kg}$                                           |
| 80     | 19      | .. ا حادي CuO وأكسيد النحاس الثنائي Cu <sub>2</sub> O                       | .. الثنائي CuO وأكسيد النحاس ا حادي Cu <sub>2</sub> O                                       |
| 84     | 5       | <sup>18</sup> O أكسجين مشعب عض تطبيقات النظائر                              | <sup>18</sup> O أكسجين مشع.                                                                 |
| 86     | الجدول  | (H <sup>+</sup> NO <sub>3</sub> ) تركيزه 50 %                               | (H <sup>+</sup> NO <sub>3</sub> ) تركيزه 50 %                                               |
| 87     | 3       | شحنة البروتون $e^+ = 1.67 \times 10^{-19} \text{ kg}$                       | شحنة البروتون $e^+ = 1.67 \times 10^{-19} \text{ C}$                                        |
| 97     | 10      | ${}_3\text{Li}[\text{K}^2\text{L}^1] \rightarrow \dots$                     | ${}_3\text{Li}[\text{K}^2\text{L}^1] \rightarrow \dots$                                     |
| 99     | 10      | $\text{Al} \rightarrow 3e^- + \text{Al}^{3+}$                               | $\text{Al} \rightarrow 3e^- + \text{Al}^{3+}$                                               |
| 103    | (حـ)    | تقع...في العمود السادس: $\text{X}^{16}_8 \text{ X}^{17}_8 \text{ X}^{16}_8$ | تقع...في العمود السادس: ${}^{18}_8\text{X} \text{ }^{17}_8\text{X} \text{ }^{16}_8\text{X}$ |
| 109    | آخر     | $\cdot\text{X}\cdot$                                                        | $\cdot\ddot{\text{X}}\cdot$                                                                 |
| 113    | 2       | يقترّب ليقابل الجانب الذي يحتوي الهيدروجين                                  | يقترّب ليقابل الجانب الذي يحتوي ا كسجين                                                     |
| 118    | 5       | توزيع الثنائيات في كل ذرة H و Cl                                            | توزيع الثنائيات في كل ذرة $\text{H}_2$ و Cl                                                 |
| 141    |         | عنوان الصفحة: للمزيد                                                        | عنوان الصفحة: أحتفظ با هم.                                                                  |
| 153    | 14      | ...مادة الغلوكوز C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O                           | ...مادة الغلوكوز C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>                              |
| 158    | جدول 2  | V(Lm) ؛ (mC) ؛ <sup>3</sup> (mC)                                            | V(ml) ؛ (cm) ؛ (cm <sup>3</sup> )                                                           |
| 160    | جدول ج  | الناتج 3: O <sub>2</sub> H ؛ الناتج 2: OC <sub>2</sub>                      | الناتج 3: H <sub>2</sub> O ؛ الناتج 2: CO <sub>2</sub>                                      |
| 162    | جدول 2  | الحالة الانتقالية : -2x0,05 -3x0,30                                         | الحالة الانتقالية : 0,05-2x 0,30-3x                                                         |
| 162    | جدول 2  | الحالة النهائية : -2x,0,05 -3x,0,30                                         | الحالة النهائية : 0,05-2x <sub>f</sub> 0,30-3x <sub>f</sub>                                 |
| 164    | المنحنى | تدرجات محور الترتيب هي : 0.8 و 0.12 بدلا من 8.0 و 12.0                      |                                                                                             |
| 177    | 12      | خصائص شعاع                                                                  | خصائص شعاع                                                                                  |
| 177    | 12      | بدايته: موضوع المتحرك                                                       | بدايته: موضع المتحرك                                                                        |
| 177    | ا خير   | مبدأه هو الموضوع M <sub>6</sub>                                             | مبدأه هو الموضع M <sub>6</sub>                                                              |
| 178    | ا خير   | مبدأه هو الموضوع M <sub>1</sub>                                             | مبدأه هو الموضع M <sub>1</sub>                                                              |
| 199    | 3       | تمرين 9: بسرعة قدرها 20.26 m/s                                              | بسرعة قدرها 20.26 km/h                                                                      |
| 217    | ا خير   | المدار عمودي بالنسبة لمحور خط الإستواء                                      | المدار عمودي بالنسبة للمستوي "الإستوائي"                                                    |
| 218    | 3       | ..ولكنه مائل بالنسبة لمحور خط الإستواء                                      | ..ولكنه مائل بالنسبة للمستوي "الإستوائي"                                                    |
| 225    | 21      | ماذا تستنتج...بحركة بالنسبة للآخر                                           | ماذا تستنتج...بحركة مستقيمة منتظمة بالنسبة للآخر                                            |
| 226    | 18      | إن نعلم أن ا رض....نفسها خلال 42 ساعة                                       | إن نعلم أن ا رض....نفسها خلال 24 ساعة                                                       |
| 233    | 28      | لماذا أحذية الرياضيين...                                                    | لماذا أحذية الرياضيين...                                                                    |
| 237    | 4       | هل الكرية خاضعة لقوة؟                                                       | هل الخشبة خاضعة لقوة؟                                                                       |

## الفهرس

### مجال الظواهر الضوئية

- 5.....انكسار الضوء  
14.....الضوء ابيض والضوء وحيد اللون  
23.....ا طيف الضوئية

### مجال المادة و تحولاتها

- 35.....بنية أفراد بعض ا نواع الكيميائية  
45.....هندسة أفراد بعض ا نواع الكيميائية  
48.....من المجهرى إلى العيانى  
52.....المقاربة الكمية لتحوّل كيميائى

### مجال الميكانيك

- 59.....مقدمة  
60.....القوى والحركات المستقيمة  
68.....القوى والحركات المنحنية  
72.....القوة والمرجع، مبدأ الفعلين المتبادلين  
78.....التماسك فى المادة و فى الفضاء

## انكسار الضوء

## الوحدة 1:

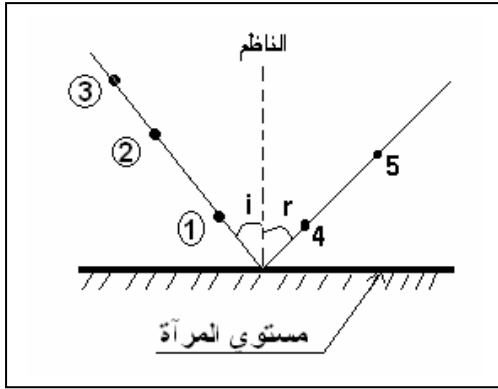
## { ظاهرة الانكسار

## 1-1. تذكير بظاهرة الانعكاس

تدرج هذه الفقرة لمراجعة ظاهرة انعكاس الضوء والتمهيد لبعض المفاهيم في الضوء الهندسي يحتاجها التلميذ لدراسة ظاهرة الانكسار مثل: الانتشار المستقيم للضوء، الشعاع الضوئي، الناظم ومستوي الورود،...

تبدأ التجربة المقترحة بتجسيد شعاع ضوئي بواسطة استقامة رؤوس دبائيس تغرز في الورق المقوى، الواحد تلو الآخر بحيث رأس الدبوس الثاني يحجب عن العين رأس الدبوس الأول، ورأس الدبوس الثالث يحجب عن العين رأسي الدبوسين الثاني والواحد.

نعتبر في هذه الحالة أن رأس كل دبوس يجسد نقطة من مسار الشعاع الضوئي. يربط رؤوس الدبائيس الثلاث بخيط مشدود مثلاً يمكن التأكد من استقامة مسار الضوء (ليس بالضرورة أن تكون الاستقامة أفقية).



ملاحظة: ينصح غرز الدبائيس في قطعة من مادة البوليستيرين (polystyrène) مغطاة بورقة بيضاء.

- بوضع ورقة مستوية فوق رؤوس الدبائيس الخمس نتأكد من أنها تقع كلها في نفس المستوي (ليس بالضرورة مستوي أفقي).

كما أن الناظم للمرآة في نقطة تلاقي الشعاع الوارد (المجسد بالدبائيس 1، 2، 3)، والشعاع

المنعكس (المجسد بالدبائيس 4، 5) تقع في نفس المستوي

- بالمنقلة نتحقق من أن زاوية الورود  $i$  (وهي الزاوية التي يصنعها الشعاع الوارد مع الناظم للمرآة عند نقطة الورود)، وزاوية الانعكاس  $r$  (وهي الزاوية التي يصنعها الشعاع المنعكس مع الناظم للمرآة عند نقطة الورود) متساويتان.

إكمال العبارات:

- ظاهرة الانعكاس - الوارد - المنعكس - نفس المستوي - تساوي - الورود.  
- الورود - الانعكاس معدومة.

## 1-2. مشاهدات أولية

تقترح صور تمثل بعض المظاهر الضوئية التي تفسر بظاهرة انكسار الضوء (وانعكاسه) لفتح نقاش مع التلاميذ حول أهمية دراسة هذه الظاهرة.

الصور المقترحة ظاهرة السراب، ظاهرة قوس قزح، وإضاءة الماء في النافورات المائية في بعض الحدائق العمومية.

## 3-1. انحراف الضوء

## - تجربة 1:

من أجل دراسة ظاهرة انكسار الضوء كفيًا، ننجز تجربة انحرافه عندما يمر من الهواء إلى الماء. يستحسن في هذه التجربة استعمال ضوء الليزر (والذي يباع على شكل أقلام)، يجسد مساره في الهواء بغبار الطباشير وفي الحوض المائي يجسد بمادة الفلوريوسين أو الإيوزين (أو بإضافة قطرات من الحليب).

- نلاحظ أن الحزمة الضوئية تنحرف عن مسارها عند السطح الحر للماء مع انعكاس جزئي. كما نلاحظ أن الحزمة الواردة والحزمة المنكسرة تقعان في نفس المستوي.

## النتيجة:

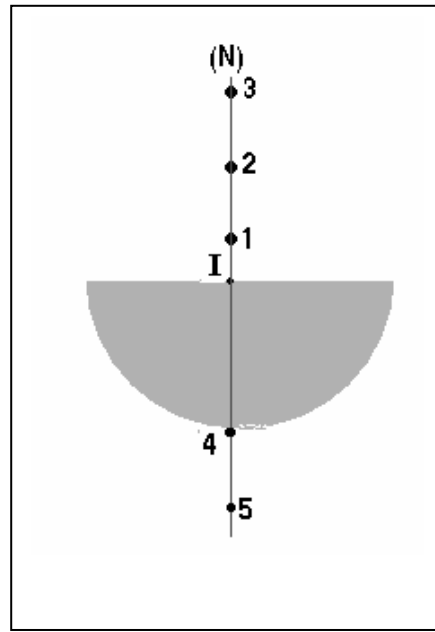
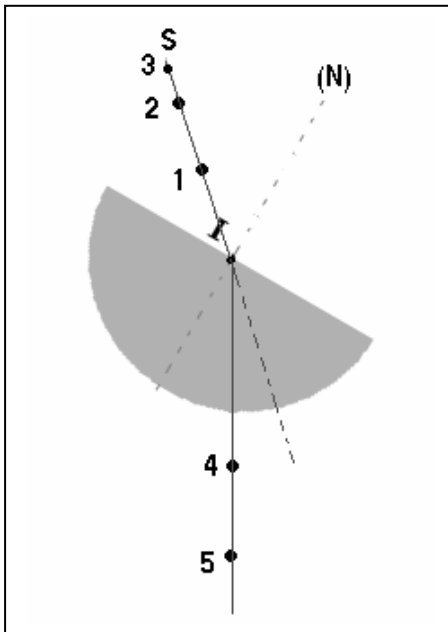
- انعكاس جزئي، - انحراف . تسمى هذه الظاهرة ا خيرة "ظاهرة الانكسار الضوء"
- - المنكسرة - المستوي.

## - تجربة 2:

تنجز هذه التجربة لدراسة انحراف الضوء عند انتقاله من الهواء إلى الزجاج أو البليكسيغلاس (plexiglas) باستعمال جسم نصف أسطواني، ورق مقوى أو بوليستيرين، ودبابيس.

نستخدم نفس الكيفية السابقة لتجسيد شعاع ضوئي بثلاث دبابيس، ونتحقق من استقامتها بربط رؤوسها بخيط.

ملاحظة: امتداد الشعاع الوارد SI والناظم (N) يلتقيان عند النقطة I.

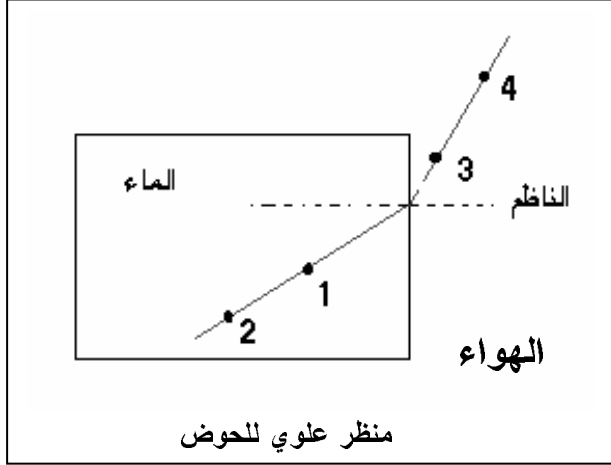
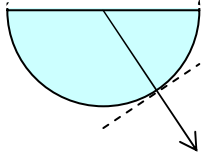


- بسبب الانتشار المستقيم للضوء يكون مسار الشعاع الضوئي المنتشر داخل الجسم مستقيماً.

- نلاحظ أنه في حالة تطابق امتداد الشعاع الوارد مع الناظم للوجه المسطح للجسم عند نقطة الورود، لا ينحرف الشعاع الوارد.

- عندما يصنع امتداد الشعاع الوارد زاوية مع الناظم، برسم استقامة الدبوسين 4 و5، نلاحظ انحراف الشعاع الوارد عن مساره.

- نلاحظ في الحالتين أنه لا يحدث انحراف للشعاع الضوئي من الجسم إلى الهواء نه دائما عمودي على الوجه المقوس للجسم عند بروزه منه في أية نقطة (مساره داخل الجسم محمول دوما على نصف القطر عندما يأتي من النقطة I مركز الجسم النصف أسطوانتي والتي



تمثل نقطة ورود الشعاع الضوئي من الهواء إلى الجسم).

- بعد إعادة التجربة ا خيرة عدة مرات بتغيير زاوية الورود نلاحظ أن الشعاع الضوئي ينكسر مقتربا من الناظم.

- التجربة 3:

في هذه المرة نهتم بدراسة انحراف الضوء عندما ينتقل من الماء إلى الهواء، نلاحظ أن الشعاع المنكسر يبتعد عن الناظم.

النتيجة

استنتج بإكمال العبارات :

- شفاف - انكسار.
- الورود - الانكسار.
- الورود - الانكسار.
- الوارد - المنكسر - نقطة - نفس المستوي.

## } قانون الانكسار

النشاط المخبري المقترح في هذه الفقرة عبارة عن مجموعة من التجارب تسمح بدراسة كمية لظاهرة الانكسار، الهدف منها هو البحث عن علاقة رياضية تربط بين زاوية الورود وزاوية الانكسار

- نستخدم في هذه الدراسة تمثيل الزوايا المميزة بالرموز التالية:
- زاوية الورود التي يصنعها الشعاع الوارد مع الناظم للسطح الكاسر في نقطة الورود: رمزها  $i$ .
- زاوية الانكسار التي يصنعها الشعاع المنكسر مع الناظم للسطح الكاسر في نقطة الورود: رمزها  $r$ .

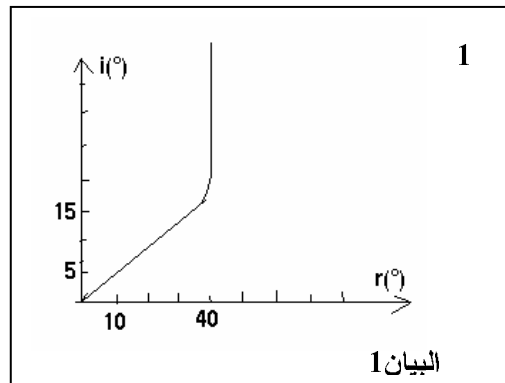
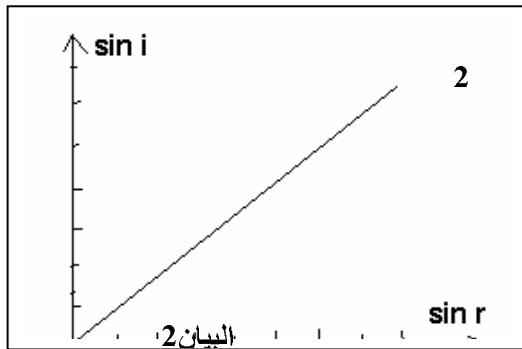
### 1-2. الدراسة الكمية لظاهرة الانكسار

- تجربة 1: العلاقة بين  $i$  و  $r$
- في البداية يجب ضبط التركيب التجريبي بحيث يظهر أثر الحزمة الضوئية على سطح القرص البصري، وتلاقي مركز الجسم نصف اسطوانتي (من جهة الوجه المسطح).
- تضبط زوايا الورود بتدوير القرص، نقرأ زوايا الانكسار الموافقة وتسجل في الجدول المقترح.
- إليك جدول النتائج التجريبية (للإطلاع فقط، لا تعطى للتلاميذ):

| $i$ (°)           | 0 | 5    | 10   | 15   | 20    | 30    | 40   | 50    | 60    | 70    | 80    | 85    | 90    |
|-------------------|---|------|------|------|-------|-------|------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| $r$ (°)           | 0 | 3,40 | 6,50 | 9,70 | 12,50 | 19,00 | 25   | 30,00 | 34,50 | 37,90 | 40,00 | 40,20 | 40,50 |
| $i/r$             | 0 | 1,47 | 1,54 | 1,55 | 1,60  | 1,58  | 1,60 | 1,66  | 1,74  | 1,84  | 2,00  | 2,11  | 2,22  |
| $\sin i$          | 0 | 0,09 | 0,17 | 0,26 | 0,34  | 0,50  | 0,64 | 0,77  | 0,87  | 0,94  | 0,98  | 0,99  | 1     |
| $\sin r$          | 0 | 0,06 | 0,11 | 0,17 | 0,22  | 0,32  | 0,42 | 0,50  | 0,57  | 0,61  | 0,64  | 0,65  | 0,65  |
| $\sin i / \sin r$ |   | 1,5  | 1,54 | 1,52 | 1,54  | 1,56  | 1,52 | 1,54  | 1,52  | 1,54  | 1,53  | 1,52  | 1,54  |

#### الملاحظات:

- عندما تكون زاوية الورود معدومة فإن زاوية الانكسار معدومة.
- قيم النسبة  $\sin(i)/\sin(r)$  متقاربة.
- بيان الدالة  $i = f(r)$  عبارة عن خط مستقيم بين القيم  $i = 0^\circ$  و  $i = 15^\circ$ ، ثم ينحني، أي أن هناك تناسب طردي بين زوايا الورود وزوايا الانكسار في مجال الزوايا الصغيرة (من أجل  $i < 15^\circ$ ).
- (انظر البيان المقترح 1)
- بيان تغيرات  $\sin(i)$  بدلالة  $\sin(r)$  عبارة عن خط مستقيم يمر من المبدأ، نستنتج أن  $\sin(i) = \alpha \cdot \sin(r)$  أي أن النسبة  $\sin(i)/\sin(r)$  ثابتة، حيث  $\alpha$  معامل توجيه المنحني أو ميل المستقيم. (انظر البيان المقترح 2)



## تجربة 2: مفهوم قرينة الانكسار

- الهدف من إعادة التجربة السابقة بنفس التركيب السابق ولكن هذه المرة ينتقل الضوء من الهواء إلى الماء ومن الهواء إلى سائل آخر (نستخدم الحوض النصف أسطوانى المخصص لهذا الغرض بملئه بالماء ثم بسائل آخر، كحول مثلاً) هو الوصول إلى مفهوم قرينة الانكسار.
- فمن التجربة 2 نستنتج أن النسبة  $\sin i / \sin r$  كذلك ثابتة بالنسبة للحالة هواء/ماء والحالة هواء/كحول مثل الحالة السابقة هواء/زجاج ولكن ثابت التناسب مختلف في كل مرة، أي أن هذا الأخير يتعلق بالوسط الذي ينكسر فيه الضوء. وهكذا يبني التلميذ مقارنة أولية لمفهوم قرينة الانكسار.

### • تطور قانوني الانكسار عبر التاريخ

من خلال هذه المحطات التاريخية حول تطور دراسة ظاهرة الانكسار، نريد أن نعطي بعداً جديداً لدراسة الظواهر والمفاهيم العلمية عموماً والفيزيائية خصوصاً، وهو البعد التاريخي حتى لا يتصور التلميذ أن القوانين التي نفسر بها الظواهر الفيزيائية آتية من العدم، وإنما مرت بمراحل عبر التاريخ. كما نريد إبراز مساهمة العلماء العرب في هذه العلوم. (انظر النص حول تطور علم البصريات في نهاية الوحدة).

كما أننا نهدف من خلال إدماج بعض النصوص العلمية ترسيخ ثقافة القراءة التحليلية والنقدية وروح النقاش عند التلاميذ.

من الاقتراحات التي ذكرت في الدراسة التاريخية، حققنا تجريبياً البعض منها، مثلاً:

- الشعاع الوارد والشعاع المنكسر والناظم على السطح الكاسر تقع في نفس المستوى
- هناك علاقة طردية بين زوايا الانكسار والورود من أجل قيم صغيرة لزوايا الورود
- النسبة  $\sin(i)/\sin(r)$  ثابتة".

- 1- قيمة معامل توجيه منحنى الدالة  $\sin(i) = f(\sin(r))$  للتجربة 1 تساوي عددياً قرينة انكسار الزجاج، تجريبياً نجد بالتقريب  $n = 1,54$ . وقيمة معامل توجيه منحنى الدالة  $\sin i = f(\sin r)$  للتجربة 2 في حالة الهواء/ماء، تساوي عددياً قرينة انكسار الماء ونجد تجريبياً تقريباً  $n = 1,33$ .

### 2- القانونان اللذان يمكن إعطائهما لظاهرة بانكسارهما:

- الشعاع الوارد والشعاع المنكسر والناظم على السطح الكاسر تقع في نفس المستوى.
- إذا كان الوسط 1 هو الهواء، لدينا:  $\sin i / \sin r = n$ ، حيث  $n$  قرينة انكسار الوسط الثاني بالنسبة للهواء. وفي الحالة العامة يصاغ القانون:  $n_1 \sin i = n_2 \sin r$ ، حيث  $n_1$  قرينة انكسار الوسط 1 و  $n_2$  قرينة انكسار الوسط الثاني. يدعى هذا القانون "قانون سنال - ديكارت".

### 2-2. الانكسار الحدي والانعكاس الكلي

#### أ- الانكسار الحدي

من بيان تغيرات  $r$  بدلالة  $i$  نلاحظ:

- أن في مجال القيم الصغيرة لـ  $i$  (ما بين  $0^\circ$  و  $15^\circ$ ) المنحنى عبارة عن خط مستقيم، فنستنتج أن  $r = \beta \cdot i$
- بالنسبة لقيم  $i$  حيث  $i > 15^\circ$ ، قيم  $r$  تؤول إلى قيمة ثابتة (تقارب  $40^\circ$  في هذه الحالة) عندما تؤول قيم  $i$  إلى  $90^\circ$ .

## ب- الانعكاس الكلي

- 1- إكمال الجدول.
- 2- في هذه الحالة (انتقال الضوء من الزجاج إلى الهواء)، الشعاع الضوئي المنكسر يبتعد عن الناحية للمسطح الكاسر وعند قيمة معينة لزاوية الورود ينعكس الشعاع الضوئي الوارد من الزجاج كلية.
- 3- نحدد قيمة هذه الزاوية تجريبيا فنجدها تساوي تقريبا  $i = 40^\circ$  في هذه الحالة.
- 4- نلاحظ أن هذه القيمة تساوي قيمة الزاوية الحدية للترية أ.
- 5- قيمة الزاوية الحدية للانكسار في حالة الماء/هواء تقارب  $48^\circ$ .

## - النتيجة

## إكمال العبارات :

- الورود - حدية.
- الحدية ( $\ell = 40^\circ$ ) - انعكاس كلي.
- $D = r - i - \ell = 40^\circ$

## \* تطبيق

تحسب قيم الزوايا الحدية للانكسار لكل من الزجاج، الماء والكحول باستعمال القانون الثاني لسنال - ديكارت بشكله العام أو الخاص:  $\sin \ell = n_1/n_2$ ،  $\sin 90 = n \cdot \sin \ell$ .  
وتستخدم في هذه الحالة قيم قرائن الانكسار التي استنتجت من التجارب السابقة.

- في حالة الماء/هواء يحدث الانعكاس الكلي عند الزاوية  $\ell \approx 48^\circ$
- في حالة الزجاج/هواء يحدث الانعكاس الكلي عند الزاوية  $\ell \approx 42^\circ$
- في حالة الماء/زجاج يحدث الانعكاس الكلي عند الزاوية  $\ell \approx 62^\circ$

وتعطي القياسات الدقيقة ما يلي:

$$\ell = 48,75^\circ, n_{\text{الماء}} = 1,33$$

$$\ell = 41,8^\circ, n_{\text{الزجاج}} = 1,5$$

$$\ell = 47,33^\circ, n_{\text{الكحول}} = 1,36$$

## انحراف الضوء بالمشور

### 2-3. ماذا يحدث للضوء عندما يجتاز مشورا؟

#### • تجارب أولية

في يوم مشمس، نغزل بحاجز عاتم حزمة ضوئية من أشعة الشمس، بحيث تسقط على أحد وجهي مشور موضوع في موقع مناسب، أي يجب أن تتم هذه التجربة في مكان فيه ضوء وظل، ويكون رأس المشور في موقع من الخط الفاصل بين الضوء والظل. فنلاحظ بروز حزم ضوئية ملونة من الوجه الثاني للمشور تشبه ما نشاهده عند ظهور قوس قزح.

- ماذا حدث للضوء إثر اجتيازه المشور؟

أعطى ضوء الشمس أبيض إثر اجتيازه المشور عدة ألوان ( نه ضوء مركب من عدة ألوان وسنرى ذلك في الوحدة اللاحقة بالتفصيل)، بحيث انحرف كل لون عن مساره بزاوية معينة (مختلفة عن اللون الآخر) فيحدث للضوء أبيض، داخل المشور، ما يسمى بتحلل الضوء أو تبديد الضوء أبيض فتظهر هذه ألوان.

- عندما نعرض ضوء الشمس بمرشح ملون مزود بشق ضيق نحصل على حزمة ضوئية لونها لون المرشح ( ن هذا الأخير يمتص كل ألوان ما عدا لونه). مثلا مرشح أحمر يعطي حزمة لونها أحمر، مرشح أخضر يعطي حزمة لونها أخضر، وهكذا....

- وعندما نسقط هذه الحزمة الضوئية الملونة على أحد وجهي مشور نلاحظ أنها تبرز من الوجه الآخر له منحرفة عن مسارها (مع المحافظة على لونها). ومنه نستنتج أن الضوء أبيض يتبدد إثر اجتيازه مشورا ويعطي ألوان قوس قزح، بينما الضوء الوحيد اللون فينحرف عن مساره دون تغيير في لونه.

### 3-3. الدراسة الكمية لانحراف الضوء بالمشور

#### • تجربة

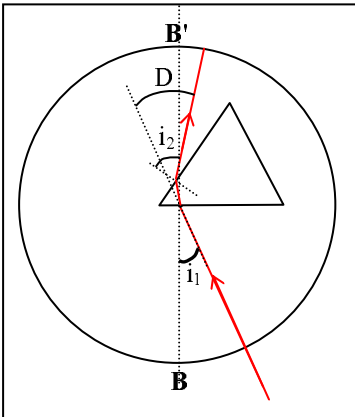
اقترح طريقة لقياس الزاويتين  $i_1$  و  $i_2$  التي نصلح أن نرمز بها لزاويتي الورد والبروز على الترتيب وذلك باستعمال مشور، مصدر ضوئي وحيد اللون وورقة بيضاء:

- نرسم على الورقة دائرة مركزها O قبل وضع المشور فوقها

- نسلط على الورقة أفقيا حزمة ضوئية وحيدة اللون (ضوء الليزر) أو ضوء أبيض + مرشح ملون، بحيث يترك أثرا على سطح الورقة، ثم نجسده برسم خط مستقيم (القطر BB') يمر من مركز الدائرة.

- نضع بعد ذلك المشور فوق الورقة بحيث يكون رأسه

بجوار مركز الدائرة (رأسه يغطي المركز)، وأحد الوجهين عمودي على BB' (الذي يمثل الناظم لهذا الوجه). بتدوير الورقة حول مركز الدائرة (وترك المصدر الضوئي ثابتا) نحدد زاوية الورد  $i_1$  ونقيسها (انظر الرسم المقابل).



- عند الحصول على الشعاع البارز من الوجه ا خر للموشور، نرسم أثره على الورقة وكذا شكل الموشور ثم ننزعه.
- عند نقطة بروز الشعاع نرسم الناظم لوجه الموشور.
- بالمنقلة نقيس  $i_2$  ، وبرسم امتداد الشعاع الوارد يكمن قياس زاوية الانحراف D.

3-4. ما هي شروط بروز الشعاع الضوئي من الموشور؟

أ- الشرط ا ول

عند النقطة  $I_2$  إذا كانت الزاوية  $r_2$  أكبر من  $\ell$  (الزاوية الحدية للموشور) فإن الشعاع ينعكس كلية عند الوجه الثاني للموشور. ولذا يجب أن تكون  $r_2 < \ell$  ومن جهة أخرى لدينا  $r_1 < \ell$ ، ومنه  $r_1 + r_2 < 2\ell$  أي:  $A < 2\ell$  وهو الشرط ا ول للبروز.

ب- الشرط الثاني للبروز

نتأكد من أن الشرط ا ول للبروز محقق، ثم نبحث بالتركيب التجريبي السابق عن زاوية ورود  $i_0$  التي من أجلها يكون الشعاع البارز من الموشور مماسيا للوجه الثاني له.

- نلاحظ أنه من أجل زاوية ورود  $i$  أقل من  $i_0$  لا يبرز الشعاع من الموشور، بل ينعكس كلية عند وصوله للوجه الثاني له.

وبما أن  $A < 2\ell$  أي  $r_2 < \ell$  فإن:  $A - r_1 < \ell$  أو  $r_1 > A - \ell$

ومنه:  $\sin r_1 > \sin (A - \ell)$

وبضرب الطرفين بـ  $n$  نجد:  $n \cdot \sin r_1 > n \cdot \sin (A - \ell)$  أو  $\sin i_1 > n \cdot \sin (A - \ell)$

من أجل  $i_1 = i_0$  يكون الشعاع البارز مماسيا للوجه الثاني للموشور ومنه نكتب:

$\sin i_0 = n \cdot \sin (A - \ell)$  ونستنتج أن الشرط الثاني للبروز هو أن يكون:  $i_1 > i_0$

ج- زاوية الانحراف ا دنى ( $D_m$ )

عندما تنحرف حزمة ضوئية إثر اجتيازها موشورا نحصل على أدنى قيمة للانحراف  $D_m$

عندما تكون  $i_1 = i_2$  وفي هذه الحالة حسب علاقات الموشور لدينا:  $r_1 = r_2 = A/2$

ومنه:  $D_m = 2i_1 - A = 2i_2 - A$  أي  $i_1 = i_2 = \frac{D_m + A}{2}$  و  $\frac{\sin(D_m + A)}{2} = n \cdot \sin A/2$

## حلول تمارين الوحدة 1

-4

|            |            |            |              |           |    |
|------------|------------|------------|--------------|-----------|----|
| $90^\circ$ | $48^\circ$ | $30^\circ$ | $20^\circ$   | $0^\circ$ | i  |
| $90^\circ$ | $48^\circ$ | $30^\circ$ | $20^\circ$   | $0^\circ$ | r' |
| $39^\circ$ | $40^\circ$ | $18^\circ$ | $12,5^\circ$ | $0^\circ$ | r  |

- الزاوية الحدية هي  $\ell = 39^\circ$

-5

أ-  $70^\circ$  ، ب-  $39^\circ$  ، د-  $39^\circ$  ،  $70^\circ$

هـ- امتداد الشعاع الوارد والشعاع البارز متوازيين

6-  $32^\circ$  ،  $57^\circ$

8- باستعمال القانون الثاني للانكسار نجد:

|               |               |               |              |              |              |   |
|---------------|---------------|---------------|--------------|--------------|--------------|---|
| $25^\circ$    | $25^\circ$    | $20^\circ$    | $15^\circ$   | $10^\circ$   | $5^\circ$    | i |
| $19,47^\circ$ | $16,36^\circ$ | $13,18^\circ$ | $9,94^\circ$ | $6,65^\circ$ | $3,33^\circ$ | r |

- باستعمال العلاقة  $i = n.r$

|            |               |               |            |              |              |   |
|------------|---------------|---------------|------------|--------------|--------------|---|
| $25^\circ$ | $25^\circ$    | $20^\circ$    | $15^\circ$ | $10^\circ$   | $5^\circ$    | i |
| $20^\circ$ | $16,66^\circ$ | $13,33^\circ$ | $10^\circ$ | $6,66^\circ$ | $3,33^\circ$ | r |

- نعتبر هذه العلاقة صحيحة في حدود الخطأ المقبول (لا يتجاوز  $10'$ ) بالنسبة لقيم زوايا الورود  $5^\circ$  ،  $10^\circ$  ،  $15^\circ$  فقط.

9-  $n = 1,342$

10-  $n = 1,53$

12-  $A = 41,5^\circ$

13-  $D = 61,27^\circ$  ،  $i_0 = 21,27^\circ$

-14

ب- بما أن  $A < 82,3^\circ$  ، حيث  $2\ell = 82,3^\circ$  ول هي الزاوية الحدية، فإن الشرط ا ول للبروز محقق.

ج- بدأت قيم i من القيمة  $13,5^\circ$  ، نها قيمة  $i_0$  في هذه الحالة. (انظر التمرين 13).

د- من البيان وبالحساب  $D_m = 30^\circ$  (تكون  $D = D_m$  عندما  $i = i'$ ).

## الضوء ا بيض والضوء وحيد اللون

الوحدة 2:

في هذه الوحدة ندرس ظاهرة تبدد الضوء الناتج عن انكسار الحزمة الضوئية التي تجتاز وسطا شفافا، هذا الوسط الذي يلعب دور المبدد للضوء الذي يفرق بين الإشعاعات وحيدة اللون المؤلفة للضوء المركب. ونستخدم الموشور الذي قرينة انكساره تتعلق بطول موجة الإشعاع والذي يعطي انحرافا متزايدا حسب تناقص طول الموجة، وكذا الشبكة التي تعطي طيف الضوء الذي يجتازها، حيث يحدث تبدد للضوء لكن وفق ظاهرة مختلفة عن انكسار الضوء بالموشور، وهي ظاهرة الانعراج والتداخل الذين لا مجال للتطرق إليهما، إذ نكتفي بما نراه من خلال المطياف البصري أو ما يعرض على الشاشة. مع الملاحظة أنه في حالة استخدام الشبكة، فإننا نحصل على عدة أطيف إلى يمين ويسار ما نراه في المركز وبتوجيه مخالف لما نراه في حالة الموشور، في المركز نشاهد صورة لتركيب كل ألوان الطيف فيبدوا عادة أبيضاً، أما على جهتي اليمين واليسار نشاهد الطيف ذا الرتبة 1 ولى ثم الثانية وهكذا، وما يهمننا هو مشاهدة الطيف 1 ول ذي الرتبة 1 ولى.

اقترحت مجموعة من النشاطات تهدف إلى الكشف عن ظاهرة تبدد الضوء ومنها معرفة الضوء المركب والضوء البسيط من تحليل الضوء المركب و تركيبه، ويميز في النهاية بين الضوء المركب والضوء البسيط أو الإشعاع الوحيد اللون، ويستخدم طول الموجة للتمييز الإشعاع الوحيد اللون. كما يتعرف على المجال المرئي والمجالات غير المرئية وطول موجاتها.

- تكون هذه النشاطات على شكل مشاهدات أو تجارب تجرى في القسم أو في المختبر ولها امتدادات خارج القسم (تحضير أو اكمال تجارب ممكنة، أو مواصلة البحث في الموضوع استناد على وثائق ومراجع أخرى).

### 1- تبدد الضوء

#### 1. مشاهدات أولية:

من خلال مشاهدة ظاهرة قوس قزح والضوء المنعكس من قرص مضغوط أو فقاعات الصابون يتوصل التلاميذ إلى الاستنتاج أن:

مصدر ا لوان هو دوما ضوءا مركبا مثل الضوء ا بيض للشمس الذي نتعامل معه كثيرا كمصدر للضوء في كثير من التجارب. وأن هذه ا لوان التي نراها هي نتيجة لتحليل الضوء ا بيض وتتشابه في مظهرها من حيث وجود ا لوان المعروفة لقوس قزح.

#### 2. تبدد الضوء بالموشور:

في التجارب المقترحة نستخدم موشورا لتبدد الضوء والشاشة لاستقبال الطيف ومشاهدته. يطلب من التلاميذ:

أ- رسم الطيف على ورقة حسب ما يشاهده وبالترتيب: أحمر، برتقالي، أصفر، أخضر، أزرق، نيلي، بنفسجي.

- عند وضع المرشح الملون ا حمر يلاحظ على الشاشة بقاء اللون ا حمر واختفاء بقية ا لوان (الذي يمتصها المرشح)، ويكون موضع الحزمة الحمراء تماما عند موضعها في

التجربة السابقة، حالة الطيف الكامل. وبتغيير لون المرشح يتغير لون الحزمة الضوئية على الشاشة ولكن تتوضع في موضعها ا صلي الذي علمناه بالحرف الخاص به.

- الاستنتاج:

- عندما يعترض الموشور الضوء ا بيض، فإنه يعطي ألوانا تكون " طيف الضوء ا بيض". تسمى هذه الظاهرة "تبدد الضوء".
- مصدر ألوان الطيف هو الضوء ا بيض نقول أنه ضوء مركب.
- تبرز هذه ا لوان من الموشور وفق ترتيب معين. الضوء ا حمر هو اللون الذي يحدث له أقل انحراف والضوء البنفسجي أكبر انحراف.

ملاحظات:

- يفضل استخدام نفس التركيب التجريبي(منبع للضوء ا بيض كمصباح التوهج شديد الإضاءة- موشور- الشاشة)
- تكون الشاشة عبارة عن ورقة بيضاء أو ورق شاف ملصقة بحاجز متين، ليتمكن فصلها بسهولة والرسم عليها وتحديد مواضع المجالات اللونية.
- نستخدم المرشحات الملونة الموجودة في المخبر، كما يمكن تعويضها بأوراق "السيلوفان" الملونة أو البلاستيك الذي يستعمل لتغليف بعض المواد الاستهلاكية(مثل الحلوى). والمرشح يعطي عادة مجالا لونيا من الطيف وليس ضوءا وحيدا اللون، فهو ضوء مركب من إشعاعات متقاربة في اللون.
- يستخدم مع المنبع الضوئي أو المصباح حاجزا به شق أو فتحة مزود بعدسة مقربة للحصول قدر الإمكان على حزمة متوازية من الضوء ا بيض، ويكون المنبع عند المستوى البؤري للعدسة.

3. تركيب الضوء ا بيض

الطرق الثلاثة المقترحة هي تجارب يتوصل من خلالها التلاميذ إلى إمكانية تركيب الضوء ا بيض من الإشعاعات أو ا لوان المؤلفة له.

- في "قرص نيوتن" تكون القطاعات مؤلفة على ا قل من ا لوان السبعة للطيف، كما يمكن مضاعفة هذا العدد حتى نحصل على مشاهدة أفضل بسرعة أقل. في كل ا حوال فإننا نحصل على ضوء أبيض قليل الإضاءة (يميل إلى الرمادي) وهذا يعود إلى شدة الضوء المنعكس من القرص. والمشاهد هو تركيب ا لوان حيث تحسس العين إلى هذا التركيب.
- في الطريقة الثانية نحصل على الطيف المستقبل على الشاشة بدون عدسة، ثم نستخدم العدسة التي توضع في وضع معين وبتحريك الشاشة (أو العدسة) نصل إلى الضوء المركب أي الضوء ا بيض على الشاشة.
- في الطريقة الثالثة، نستخدم ظاهرة تقريب الحزمة الضوئية البارزة من الموشور ا ول بواسطة العدسة التي يتم تركيبها من جديد بواسطة الموشور الثاني، المخطط التجريبي مبني على تناظر التركيب وعلى مبدأ الرجوع العكسي للضوء؛ إذ يمكن توجيه الحزمة الضوئية بأي اتجاه نريد (يضع سهما على الحزمة الضوئية موجهها حسب جهة المسير المختار على الرسم)

في هذه التجربة يحدث تبدد أو تحليل الضوء ابيض بواسطة الموشور ا ول ثم الحصول على حزمة متقاربة للضوء البارز ثم تركيب الضوء بالموشور الثاني من جديد، فنشاهد عمليتي التحليل والتركيب.

- الاستنتاج:

من التجارب السابقة نستنتج أنه يمكن تحليل الضوء ابيض إلى ألوان، والعكس يمكن تركيب ا لوان للحصول على الضوء ابيض.

## 2- الإشعاع وحيد اللون و طول الموجة

### 1- تحليل ضوء الليزر

مصادر ضوء الليزر المستخدمة في المخبر تعطي أضواء وحيدة اللون، ا كثر استخداما هو الضوء ا حمر كما توجد ألوان أخرى.

⚠ تنبيه: إن خطورة استعمال هذا النوع من المصادر الضوئية معروف، ويجب استعماله بحذر ومن طرف ا ستاذ فقط، والخطورة تكمن في التعرض المباشر للعين له.

- من التجربة نستنتج أن الضوء البسيط أو وحيد اللون لا يتبدد بالموشور لهذا السبب سمي بسيطا عكس المركب. والطيف عبارة عن خط وحيد بخلاف الضوء الناتج عن الترشيح وإن كان يبدو بلون واحد فهو ضوء مركب من عدة ألوان متقاربة كما يوضحه الطيف المتحصل عليه.

### 2- الضوء المركب والضوء وحيد اللون:

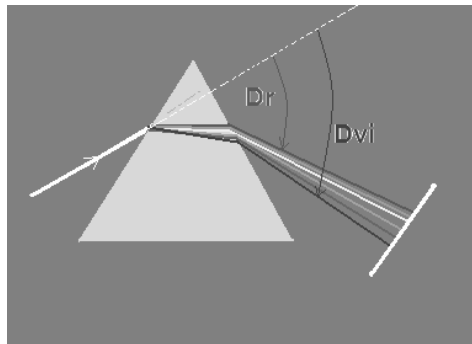
- سنميز الضوء وحيد اللون بطول موجته  $\lambda$  فقط ووحدته المتر، ولا نستخدم مفهوم التواتر المقدر بـ "الهرتز" وهذا خارج البرنامج.

غير أنه يمكن التعرض لذلك بمناسبة البحوث التي يقدمها التلاميذ عند التعرض إلى المجالات الضوئية بأكثر توسع، بدون أن تكون محلا للتقييم.

- يفضل التنوع في استخدام وحدات طول الموجة حسب كل مجال، مثلا الميكرومتر ( $\mu\text{m}$ ) أو النانومتر (nm) في المجال المرئي.

- حدود المجال المرئي هي بين 800nm ; 400nm، وقد نجد بعض الاختلافات الطفيفة حول هذه الحدود التي تعود با ساس إلى مجال الدراسة أو إلى حساسية عين الإنسان. نفس الملاحظة بالنسبة لحدود ا لوان ضمن الطيف المرئي.

- من الشكل 11 نلاحظ أن: الإشعاع الذي طول موجته  $\lambda = 0,6 \mu\text{m}$  لونه أصفر. واللون ا خضر هو شريط محصور تقريبا (قد تختلف ا شكل مع السلم) بين القيمتين  $[0,51\mu\text{m} - 0,57\mu\text{m}]$ .



### 3- علاقة قرينة الانكسار بلون الإشعاع

من التجربة (الشكل 12) نريد من التلميذ أن يربط مقدار الانحراف بطول الموجة من جهة وربط قرينة انكسار مادة الموشور بطول الموجة. والمطلوب هو:

- إكمال الرسم للمسير الضوئي داخل الموشور ليكتشف التبدد الذي يحدث للضوء ابيض عن طريق

الانكسار ١ ول (على الوجه ١ ول). ولذا ينقل التلميذ الرسم من الشكل المقترح ويكمّله بنفسه معتمداً على مبدأ انتشار المستقيم للضوء في الوسط الشفاف الواحد المتجانس. أما ما يحدث عند الوجه الثاني فهو الانكسار الثاني لكل حزمة ملونة.

النتيجة:

الانحراف داخل الموشور يعود إلى علاقة قرينة الانكسار التي تتغير بتغير طول موجة كل إشعاع ، وقرينة الانكسار لها علاقة بسرعة الإشعاع في وسط معين حيث أن  $n/n_0 = c/v$  أو  $v = n_0 \cdot c/n$  أين  $n_0 = 1$  في الخلاء أو الهواء، و  $c$  هي سرعة الضوء في الخلاء و  $v$  هي سرعة الإشعاع في الوسط. (انظر فقرة "أحتفظ با هم").

- علاقة الانكسار لكل إشعاع:

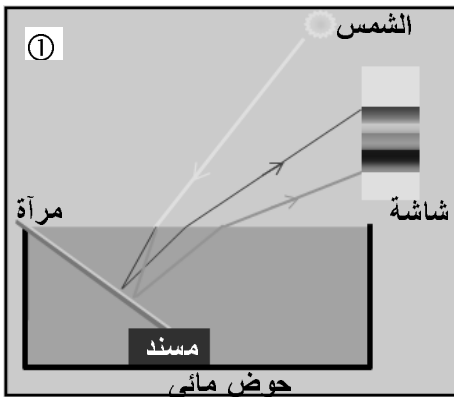
$$\sin i = n_R \cdot \sin r_R; \sin i = n_O \cdot \sin r_O; \dots; \sin i = n_{Vi} \cdot \sin r_{Vi}$$

حيث  $\sin i$  مقدار ثابت (كل الإشعاعات ترد بنفس الزاوية إلى الموشور)، ومنه: كلما زادت قرينة الانكسار للون معين قلت زاوية انحرافه وقلت سرعته في الوسط الذي ينتشر فيه.

### 3- قوس قزح (عمل مخبري)

في هذا العمل المخبري ينجز التلاميذ مجموعة من التجارب حول قوس قزح، في القسم والمخبر وللمزيد يقترح بحث حول هذه الظاهرة.

• ملاحظات:



- يمكن إنجاز التجربة ١ ول في المنزل قبل الشروع في دراستها بالقسم، ليأخذ حريته في المحاولة وضبط التركيب الملائم، حيث يطلب من التلاميذ رسم المسير الضوئي من المصدر ١ ول وهو ضوء الشمس إلى الشاشة التي تستقبل الطيف، الشكل ١.

- يوظف التلميذ معارفه حول انكسار الضوء عندما يجتاز وسطين الهواء/الماء ثم الماء/الهواء، وكذا الانعكاس الذي يحدث عندما تلاقي الحزمة الضوئية المرآة المغمورة بالحوض.

- يرسم الطيف كما يشاهده (ينقله على ورقة مستقلة).

- الانتباه إلى الوضعية التي يحدث فيها الانعكاس الكلي عند انتشار الحزمة الضوئية من داخل الحوض (الماء) إلى خارج الحوض (الهواء) وهذا حسب زاوية الورود التي تصل بها الحزمة الضوئية عند السطح الفاصل بين الماء/الهواء. وعند حصول ذلك يطلب من التلاميذ تعليل الظاهرة، وهي من بين الصعوبات التي قد يتلقاها عند إجراء التجربة لوحده بالمنزل.

- ظاهرة قوس قزح الطبيعية و"الاصطناعية" تعطين طيفا من ١ لوان المتصلة. فتكون في الحالة ١ ول مقوّسة (على شكل حلقات دائرية يظهر منها الجزء العلوي فوق مستوي افق)، وفي الحالة الثانية نحصل على ١ لوان على شكل حزم متوازية على الشاشة. وفي

الحالتين يحدث انكسار داخل قطرة الماء أو ماء الحوض ثم انعكاس عند السطح الداخلي للقطرة الكروية أو انعكاس على المرآة المستوية داخل الحوض وأخيرا انكسار ثان من القطرة إلى الهواء أو من ماء الحوض إلى الهواء. وخلال المسير الضوئي يحدث تبدد الضوء الشمس الأبيض.

#### • قوس قزح

قوس قزح هو ظاهرة تبدد ضوء الشمس الساقط على جدار من قطرات الماء العالقة بالجو بعد نزول المطر. حيث يحدث للشعاع الوارد نحو قطرة الماء انكسار أول ثم انعكاس على سطح الفصل بين الماء والهواء داخل القطرة ثم انكسار ثان للبروز إلى الهواء، فيكون له انحراف كلي  $D$ . إن هذه الزاوية التي ينحرف بها الشعاع، حسب قانون الانكسار، تتعلق بزاوية الورود  $i$ ، ويمكن لزاوية الورود أن تأخذ القيم من  $0^\circ$  إلى  $90^\circ$ ، لكن هذه القيم غير متكافئة، فلا تعطي نفس شدة الضوء للشعاع المنحرف، وفي الحقيقة تتغير قيمة زاوية الانحراف من  $0^\circ$  إلى  $D_{\max}$ ، فتكون عندها الشدة أعظمية، وأكبر من هذه القيمة تكون الشدة معدومة.

هذا الانحراف  $D$  عظمي  $D_{\max}$  يتعلق بقريئة انكسار الماء  $n$ ، ونجد أن الشدة تكون أعظمية من أجل  $D_{\max} = 40,5^\circ$  بالنسبة للأزرق (حيث  $n_B = 1,344$ )، و  $D_{\max} = 42,4^\circ$  بالنسبة للأحمر (حيث  $n_B = 1,331$ ).

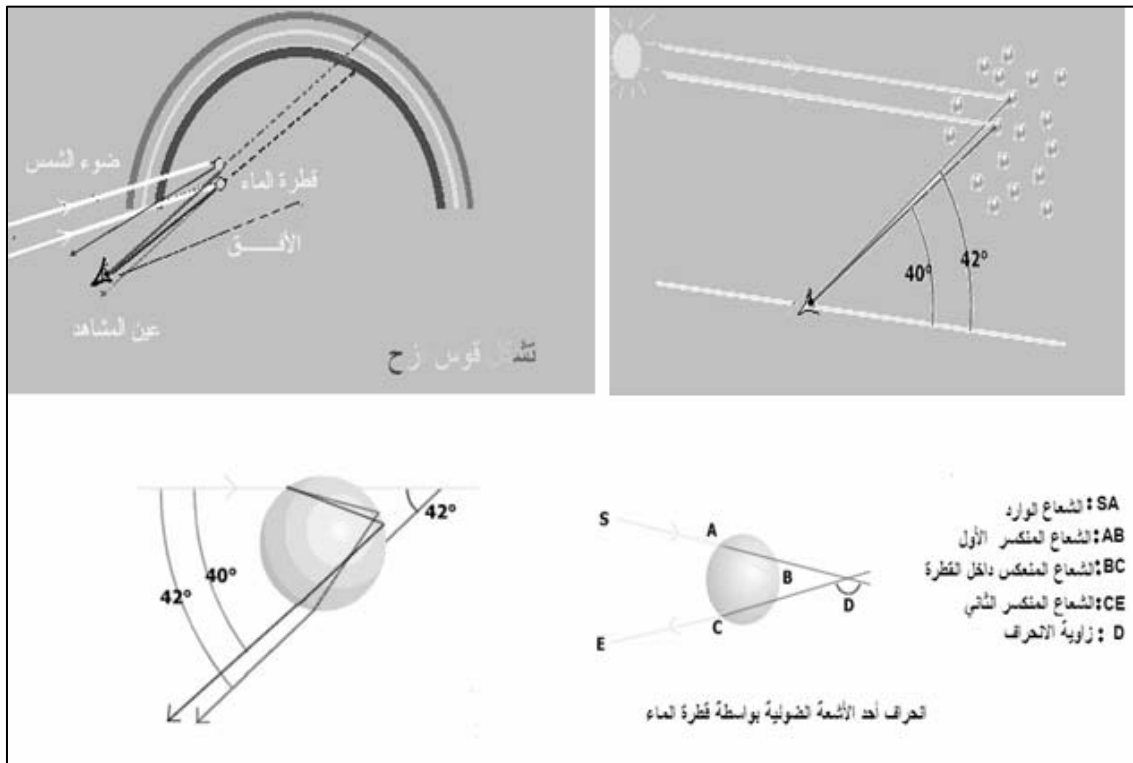
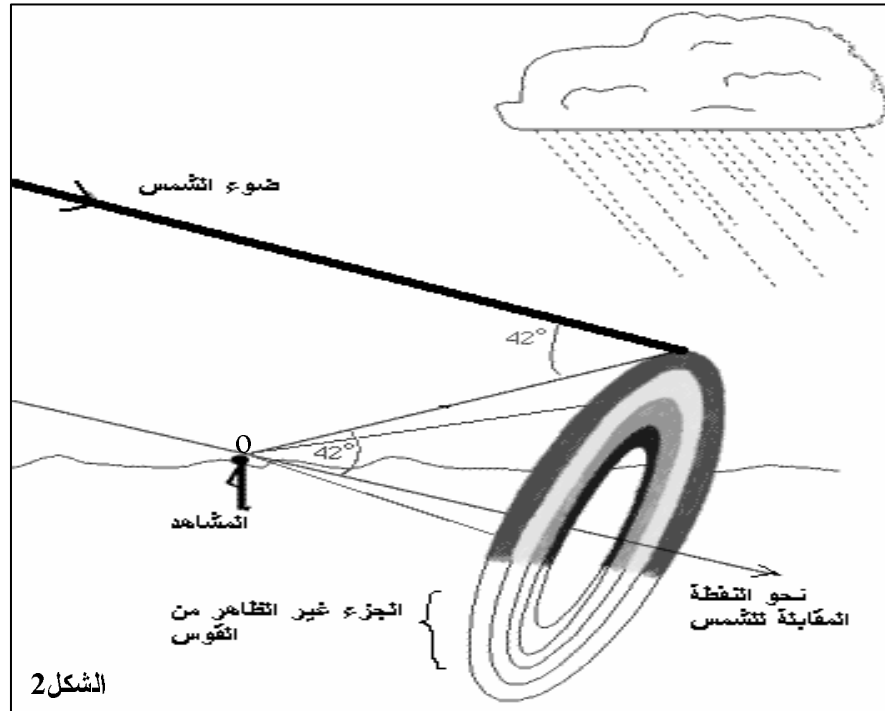
إن المشاهد (وضعية العين في O) الذي ينظر إلى القوس يرى أن الضوء المنحرف بزاوية  $42,4^\circ$  (بالنسبة لمنحى الشعاع الواردة من الشمس) و أتية من قطرات الماء العليا يطغى عليها اللون الأحمر، بينما الضوء المنحرف بزاوية  $40,5^\circ$  و أتية من قطرات الماء السفلى يطغى عليها اللون الأزرق، فيرى بذلك قوسا من ألوان بحيث تترتب من الأحمر (الحلقة العلوية) إلى الأزرق (الحلقة السفلية)، وبهذا تكون الشعاع الضوئية الحمراء التي يراها المشاهد توافق مجموع الشعاع التي "يعكسها" جدار قطرات ماء المطر والمنحرفة بزاوية  $42,4^\circ$ ، وهذه الشعاع المؤلفة لحزمة ملونة تشكل مخروطا رأسه هو النقطة O، ومحوره المستقيم الموازي للأشعة الواردة والمارة من النقطة O، ونصف زاوية المخروط الرأسية تساوي زاوية الانحراف  $D$  عظمية  $D_{\max}$ . الشكل ②.

#### • شروط مشاهدة القوس:

تكون المشاهدة ممكنة عندما تضيء الشمس قطرات ماء المطر أو السحاب، ويكون ظهر المشاهد يقابل الشمس بينما ينظر بالاتجاه المعاكس، وتكون الزاوية بين منحى أشعة الشمس واتجاه النظر تصنع زاوية بين  $40^\circ$  و  $42^\circ$ . إذا كانت الشمس في وضع منخفض بالنسبة للأفق يكون شكل القوس نصف دائري، وكلما ارتفعت الشمس كلما صار القوس مفلطحاً، وإذا ارتفعت كثيرا تكون الرؤية غير ممكنة؛ ولذا يشاهد القوس في وقت الصباح أو المساء. كما يمكن مشاهدته فوق ماء الشلال مثلا.

ملاحظة: إن الانعكاس الذي يحدث داخل قطرة الماء يمكن أن يكون انعكاسا مضاعفا (أي انعكاسين متتاليين)، وينتج عن ذلك ظهور قوس آخر يدعى "القوس الثانوي"، ويكون أقل شدة من القوس الابتدائي (ألوان باهتة). ونتيجة لهذا النوع من الانعكاس يكون للقوس الثانوي ترتيب معاكس للألوان، والزاوية (نصف الزاوية الرأسية للمخروط) تساوي في هذه الحالة

53,7°. وتوجد منطقة وسطى بين القوس الابتدائي والثانوي تكون مظلمة وتسمى بـ " شريط إسكندر".  
بعض أشكال الموضحة لظاهرة قوس قزح.



## حلول تمارين الوحدة 2

1- (الجواب ج): إن قرينة انكسار مادة الموشور تتعلق بلون الضوء أو بطول موجته، وبما أن الضوء الأبيض مركب من إشعاعات ذات أطوال أمواج مختلفة، فإن كل إشعاع ينحرف بزاوية مختلفة، لذا يحدث تبدد الضوء الأبيض.  
ملاحظة: (الجواب أ) صحيح لكن غير كاف.

2- أ) لدينا العلاقة بين قرينة انكسار الايثر بالنسبة للإشعاع أ صفر وسرعته في هذا الوسط هي  $v/c = n_{\text{ايثر}}/n_{\text{هواء}}$  ومنه:  $v = c/n_{\text{ايثر}}$  ،  $c = 3,000.10^8 \text{ m/s}$

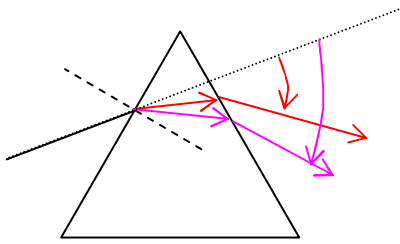
تطبيق عددي:  $n_{\text{ايثر}} = 1,3506$  ،  $n_{\text{هواء}} = 1,0000$  .  $v = 3.10^8 / 1,3506 = 2,22.10^8 \text{ m/s}$

ب) الزمن الذي يستغرقه انتشار الضوء في الهواء: سرعة الضوء في نفس الوسط ثابتة، ومنه:  $t = d/c$  ;  $t = 20.10^{-2} / 3.10^8 = 6,67.10^{-10} \text{ s}$

ج) الزمن الذي يستغرقه انتشار الضوء في إيثر (نفس السمك) هو:  $t' = d/v = 20.10^{-2} / 2,22.10^8 = 9,01.10^{-10} \text{ s}$

- المقارنة بين القيمتين:  $t'/t = \frac{d/v}{d/c} = c/v = 3.10^8 / 2,22.10^8 = 1,35$

3- أ) يحدث تبدد الضوء الأبيض، بحيث ينحرف كل إشعاع من الأحمر إلى البنفسجي بانحراف متزايد



$$n_R < n_O < \dots < n_{Vi} \quad n_R < D_O < \dots < D_{Vi}$$

ب) حساب انحراف الإشعاع الأحمر:

نطبق قانون الانكسار الثاني عند الوجهين الأول والثاني:

$$\text{عند الوجه الأول: } \sin i = n_R \sin r ; \quad \sin r = \sin i / n_R$$

$$\text{ت.ع: } \sin r = \sin 50 / 1,6 = 0,4877 ; \quad r = 28,6^\circ$$

$$\text{لدينا: } r' = A - r = 60 - 28,6 = 31,39^\circ ; \quad r' \approx 31,4^\circ$$

- عند الوجه الثاني:  $n_R \sin r' = \sin i'$

$$\text{ت.ع.: } 1,6 \cdot \sin 31,4 = \sin i' = 0,8336 ; \quad i' = 56,46^\circ$$

- زاوية انحراف الإشعاع الأحمر:

$$D_R = i + i' - A ; \quad D_R = 50 + 56,46 - 60 = 46,45^\circ \quad D_R = 46,45^\circ$$

- حساب انحراف الإشعاع البنفسجي: باتباع نفس الخطوات السابقة، نجد:

$$r = 27,12^\circ ; \quad r' = 32,87^\circ ; \quad i' = 65,76^\circ ; \quad D_{Vi} = 55,76^\circ$$

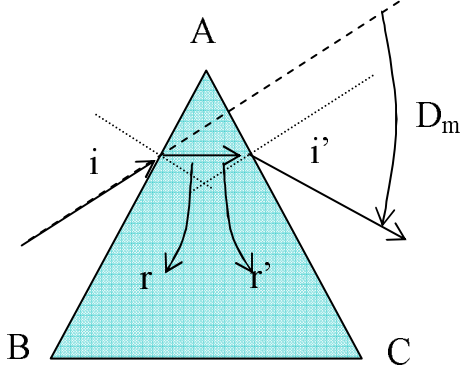
\* ملاحظة: يدرّب التلاميذ على تحديد الزاوية بمعرفة جيبيها انطلاقاً من جداول المثلثات أو باستعمال آلة الحاسبة التي تعطي الدالة العكسية للجيب  $\sin^{-1}$ .

4-1 حساب زاوية الورود عندما يكون الانحراف أصغريا:

من قانون الانكسار الثاني، لدينا:  $n \sin r' = \sin i$  ;  $\sin i = n \sin r$  ;

- عند الانحراف ا صغري يتحقق لدينا:

$$r=r'=A/2 ; \quad i=i' ; \quad D_m = i-r+i'-r' = 2i-(r+r') = 2i-A ; \quad i = \frac{D_m+A}{2}$$



ومنه:

$$\sin\left(\frac{D_m+A}{2}\right) = n \cdot \sin A/2$$

$$n = \frac{\sin\left(\frac{D_m+A}{2}\right)}{\sin A/2}$$

ت.ع.:

$$n=1,66 \quad D_m=52,8^\circ ; \quad \lambda=589\text{nm} ; \quad A=60^\circ$$

$$i=56,4^\circ \quad (2)$$

3) حساب زاوية الانحراف  $D_1$  للإشعاع ذي طول الموجة  $\lambda_1$ :

- من علاقات الموشور:  $D=(i-r) + (i'-r') = i+i' - (r+r') = i+i'-A$

- من القانون الثاني للانكسار، عند الوجه AB:

$$\sin r_1 = \frac{\sin i}{n_1} \quad \text{أي} \quad \sin i = n_1 \sin r_1$$

ت.ع.:

$$n_1 = 1,69 ; \quad \sin r_1 = 0,4928 ; \quad r_1 = 29,53^\circ$$

$$r_1' = A-r_1 ; \quad r_1' = 30,47^\circ$$

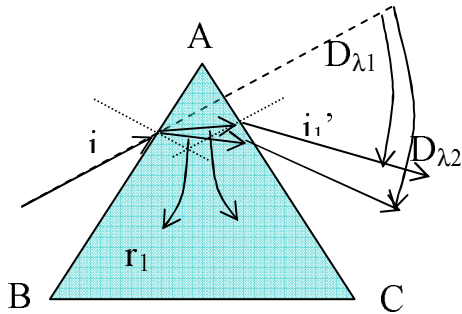
- عند الوجه BC:  $\sin i' = n_1 \sin r_1'$

ت.ع.:

$$\sin i' = 0,857 ; \quad i_1' = 58,98^\circ ; \quad D_1 = 52,8+58,98-60 = 51,78^\circ$$

- بنفس الطريقة نحسب زاوية الانحراف  $D_2$  للإشعاع ذي طول الموجة  $\lambda_2$ ، فنجد:

$$r_2=30,32^\circ ; \quad r_2'=29,69^\circ ; \quad D_2=51,19^\circ$$



5-1 حساب قرينة انكسار الموشور:

$$D=i_1+i'-A ; \quad i'=D-i_1+A$$

ت.ع.:

$$i'=48^\circ \quad \text{ومنه} \quad i_1=48^\circ \quad D=36^\circ ; \quad A=60^\circ$$

$$r=r'=A/2=30^\circ \quad \text{ومنه} \quad i_1=i'$$

من قانون الانكسار:  $\sin i_1 = n \sin r$  ;  $n = \sin(i_1)/\sin(r)$

ت.ع.:

$$n \approx 1,48$$

2) حتى ينعكس الشعاع الضوئي عند الوجه AC (فلا يبرز الشعاع من هذا الوجه)، يجب أن

يكون الشعاع مماسيا على الوجه AC، أي:  $i'=90^\circ$ ، ومنه:

$$r'=42,3^\circ \text{ : ت.ع. , } \sin 90 = n \sin r' ; \sin r' = 1/n$$

$$r=17,7^\circ \text{ : ت.ع.}$$

$$r=A-r'$$

$$i_1=26,7^\circ \text{ : ت.ع.} \quad \sin i_1 = n \sin r : \text{AB الوجه عند الانكسار}$$

6- الضوء وحيد اللون الذي طول موجته  $\lambda=450\mu\text{m}$  ينتمي للمجال المرئي [400-800 $\mu\text{m}$ ], عند إسقاطه على الشاشة نرى لونا بنفسجيا.

7-  $\lambda=6\mu\text{m}$  هذا الطول يمثل طول موجة الإشعاع الصادر من هذا النجم، وهولا ينتمي إلى المجال المرئي، فهو إشعاع غير مرئي (من أشعة السينية).

8- ضوء الشمس ضوء مركب، يمكن تحليله إلى مركبات لونية أو إشعاعات وحيدة اللون التي يتألف منها بجهاز مبدد للضوء مثل الموشور أو الشبكة.

- تصدر الشمس أشعة تحت الحمراء (IR)، ويمكن التأكد من ذلك من خلال تأثيرها على مستقبل للحرارة مثل المحرار أو الحرارة التي نشعر بها (حاسة اللمس).

- تصدر الشمس أشعة فوق بنفسجية (UV)، وهي أشعة تؤثر على بعض ألواح الحساسية الفوتوغرافية، كما يتحسسها جلد الإنسان الذي يحدث له اسمرار.

9- عندما يشتغل المشع الحراري الكهربائي بصفة عادية يكون لون السلك أحمر.

- ويشع الإشعاعات الحمراء من المجال المرئي بالإضافة إلى أشعة تحت الحمراء من المجال غير المرئي وهي مصدر الحرارة للتدفئة.

10- أشعة التي تتحسسها هذه أجهزة هي أشعة حرارية أو تحت الحمراء (IR).

- الغلاف الجوي له دور واق للأرض، فهو يحمينا من أشعة الضارة مثل أشعة فوق البنفسجية، حيث يقوم غاز الأوزون بامتصاص جزء هام منها.

11- إن الإشعاع المستخدم للتحكم عن بعد في جهاز التلفاز (وكثير من أجهزة الالكترونية) من الإشعاعات تحت الحمراء (وهو إشعاع لاهراري في المجال تحت الحمراء البعيد).

وهي أشعة غير مرئية ن طول موجتها أكبر من 800 nm (في المجال غير المرئي).

- بالتجريب نجد أن بعض أجسام عاتمة لهذا النوع من الإشعاع والبعض الآخر شفاف له.

$$\lambda = 10,6\mu\text{m} = 10,6 \times 10^3 = 10600\text{nm} \quad 12-$$

- نلاحظ أن طول موجة هذا الإشعاع أكبر من 800nm (الإشعاع الأحمر) وهو ينتمي إلى مجال أشعة تحت الحمراء.

| المجال UV | المجال المرئي | المجال IR | طول موجة الاشعاع               |
|-----------|---------------|-----------|--------------------------------|
| ×         |               |           | 230nm                          |
|           | ×             |           | 0,650 $\mu\text{m}$ = 650nm    |
|           |               | ×         | 9.10 <sup>-7</sup> m = 900nm   |
|           | ×             |           | 430.10 <sup>-9</sup> m = 430nm |
| ×         |               |           | 5,8.10 <sup>-8</sup> m = 58nm  |

13-

## ١ طيف الضوئية

## الوحدة 3:

نريد في هذه الوحدة أن يتعرف التلاميذ على ١ طيف الضوئية، أطياف الإصدار وأطياف الامتصاص، واكتشاف العلاقة بين هذه ١ طيف وطبيعة العناصر الكيميائية التي تصدر هذا الضوء أو التي تمتص الضوء الذي يجتازها، وكذا العلاقة بين طيف الإصدار ودرجة حرارة المنبع. وبهذا نحصل على وسيلة للحصول على معلومات حول الذرات، خاصة في المجال الفلكي أين تكون مصادر الضوء بعيدة.

اقترحت في هذه الوحدة مجموعة من النشاطات تعتمد على وسائل بسيطة، أساسها المطياف ذو الشبكة أو الموشور، وهي وسائل موجودة بالمختبر ويمكن صنعها، أما المصادر الضوئية فنعتمد بالخصوص على مصابيح التوهج العادية (يفضل استخدام المصابيح التي تعطي شدة إضاءة كافية حتى يكون الطيف أكثر وضوحا، مثل مصباح جهاز العرض)، وكذلك المصابيح الخاصة لدراسة أطياف الخطوط.

### 1- أطياف الإصدار وأطياف الامتصاص

#### 1- مشاهدات أولية

يكتشف في هذا النشاط طيف الضوء ١ بيض باستخدام وسائل أخرى مثل القرص المضغوط الذي يسלט عليه الضوء (وهي وسيلة بسيطة و مألوفة عند التلاميذ)، ويهمننا هنا ما يشاهده من ألوان الطيف المشابهة لما رآه في الوحدة السابقة (تبدد الضوء بالموشور وقوس قزح)، كما يستخدم الشبكة للحصول على نفس الطيف (نهتم بالطيف من الدرجة ١ ولى)، حتى وإن كان المبدأ الفيزيائي مختلف والذي لا نتعرض إليه في هذه السنة. لمزيد من المشاهدة يمكن استخدام ريشة الطير(الحمامة مثلا) لرؤية الطيف، التي تشبه الشبكة، أو قطعة من القماش الرفيع.

#### 2- تصنيف ١ طيف

تهدف إلى تقديم عام نواع ١ طيف وبداية تصنيفها، وتتطلب مشاهدات لظواهر بسيطة ومألوفة، كما نهتم في البداية بصنع مطياف عملي يمكن إنجازه بشبكة وأنبوب عاتم، ويكون صالحا للرؤية المباشرة للطيف.

#### • استخدام الشبكة:

هناك نوع من الشبكات ينظر من خلالها إلى الطيف، فتوضع بين المصدر الضوئي وعين المشاهد، وهناك شبكة تعكس الضوء الوارد إليها. إن الرؤية بالمطياف العملي كاف لرؤية ١ طيف وهي أسهل طريقة، ويمكن استقبال الطيف على شاشة موضوعة خلف الشبكة.(نحتاج في هذه الحالة إلى نضد ١ جهازة البصرية على طاولة العمل أو استخدام المنضدة البصرية الموجودة بالمخابر)

#### • التجربة 1:

يتوصل في النهاية إلى الطيف المتصل المميز للمصادر الضوئية الحرارية وتشابهها.

## • التجربة 2:

- يتعرف على مصادر جديدة (غير مألوفة لديه) وهي المصابيح الطيفية، ويستعمل المطياف كأداة للدراسة التي يتعود عليها في النشاطات المقبلة.
- إن رسم ووضع ا طيف الملاحظة أمام طيف الضوء المتصل لمصباح التوهج يسهل عملية المقارنة بين طيفي الإصدار المتصل وطيف الخطوط.
- إن أطياف العناصر الكيميائية يمكن معرفتها من مراجع مختلفة، ونخص بالذكر هنا، برنامج خاص في الإعلام ا لي ويدعى Spectres، والذي يعطي طيف كل عنصر كيميائي من خلال الجدول الدوري، بالإضافة إلى معلومات وافية عن الإشعاعات التي يتضمنها هذا الطيف.
- النتائج:
- تصنف ا طيف إلى أطياف إصدار متصلة وأطياف إصدار متقطعة أو أطياف خطوط.
- تصدر المنابع المتوهجة ولهب الاحتراقات أطياف إصدار متصلة تحتوي على ألوان تشبه ألوان قوس قزح.
- تصدر المصابيح الضوئية المتألقة (مثل مصباح الصوديوم Na، الهليوم He والزنابق Hg) أضواء تعطي أطيافا متقطعة، تحتوي على بعض الإشعاعات محدودة العدد على شكل خطوط منفصلة بعضها عن بعض.
- تسمى كل هذه ا طيف أطياف إصدار نها صادرة مباشرة من المنابع.
- يسمى النوع ا ول طيف الإصدار المتصل، ويسمى النوع الثاني طيف الإصدار المتقطع أو طيف الخطوط.
- 3- العوامل المؤثرة في ا طيف-

## التجربة 1، 2.

- يهدف هذا النشاط إلى العلاقة بين نوعية الطيف ذي المصدر الحراري (لهب، فتيلة مصباح التوهج) ودرجة الحرارة. ويمكن ملاحظة هذه العلاقة كيفيا من لون اللهب أو الجسم الصلب الساخن مثل مصهور الحديد وكذا من لون توهج السلك، ولمعرفة أدق يمكن مشاهدة الطيف الذي نجده عبارة عن طيف متصل لكنه غير كامل إذا كانت درجة الحرارة منخفضة ويزداد اكتمالا كلما زادت درجة الحرارة، إذ يشع الجسم الساخن في البداية الإشعاعات في جوار ا حمر وتحت ا حمر، ثم تزداد ا شعة تدريجيا حتى تصل ا شعة البنفسجية ليكتمل الطيف في المجال المرئي. (انظر إلى "أحتفظ با هم").

## • الاستنتاج:

- الحراري - متصل - درجة حرارة - الحراري - معينة - حمراء - المنبع - البنفسجية - مرتفعة - أبيض.

- التجربة 3: يحتوي محلول كلور الصوديوم على شوارد الكلور وشوارد الصوديوم، والطيف الناتج يعود إلى عنصر الصوديوم الذي يعطي اللون الأصفر المميز للهب، يمكن تعميم الحادثة بإجراء تجارب أخرى تحتوي على عنصر الصوديوم مثل محاليل ملحبة أخرى، أو بـ"اختبار اللهب" الذي يستخدم فيه الصوديوم النقي (إن وجد)، حيث يوضع على رأس سلك (لا يتأثر باللب) ويقدم عند قمة اللهب ليتحول لونه ويمكن مشاهدة خط طيف الصوديوم، كما يمكن استخدام بلورات كلور الصوديوم مباشرة التي تنثر على اللهب. وبالمقارنة مع طيف بخار الصوديوم في المصباح (التجربة السابقة) يكتشف أن هذا الطيف مميز لهذا العنصر مهما كان الجسم الذي يوجد فيه.

الاستنتاج: تصدر العناصر الكيميائية في ظروف معينة ضوءا ذا طيف خاص بها ومميزا لها، لذا يعتمد في كثير من الدراسات والبحوث على دراسة أطياف الإصدار للكشف عن العناصر الكيميائية المركبة للمادة التي تصدر هذا الضوء.

#### 4- أطياف الامتصاص

في هذه التجارب يكتشف طيف الامتصاص لبعض العناصر الكيميائية الموجودة في بعض أنواع الكيميائية، اخترنا الصوديوم (في بلورات كلور الصوديوم) واليود (جسم نقي في حالة بخار) وتعطي أطياف امتصاص الخطوط، على شكل خطوط سوداء على خلفية الطيف المستمر للضوء الذي يجتاز هذه المواد، وكذا مشاهدة طيف الإصدار الذي يكون على شكل شريط أو شرائط من الإشعاعات الممتصة وتظهر سوداء.

• ملاحظات:

- نستخدم كمصدر للضوء العابر للمادة الضوء الأبيض لمصباح شديد الإضاءة.

- نشاهد الطيف المستمر للضوء لمصدر الضوء أولا ثم نعترضه بالمادة المراد معرفة طيف امتصاصها.

- نرسم الطيف المستمر للضوء الأبيض بجوار طيف الامتصاص المشاهد لتسهيل المقارنة

- في حالة الجسم النقية يكون الطيف عبارة عن خطوط عاتمة، وفي حالة جسم مركب أو خليط (أي يحتوي أكثر من عنصر كيميائي) فيكون الطيف عبارة عن شرائط ناتجة عن مختلف أفراد الكيميائية الموجودة بالجسم.

- في التجربة من الضروري أن يكون اللهب ذو درجة مرتفعة (في حدود  $3000^{\circ}\text{C}$ ) حتى يتفكك كلور الصوديوم. الانتباه إلى الوضعية الصحيحة والمدة للمشاهدة (لا نقرب كثيرا من الموقد أو استخدام صفيحة زجاجية كحائل واق).

- نتأكد من أن الضوء الوارد من المصدر يعبر المادة (البخار أو المحلول)

- المقارنة بين طيف إصدار الصوديوم وطيف امتصاصه تمكن من ملاحظة خاصية أساسية وهي أن صورة الطيف أو انعكاسه لصورة الثاني، وهي تعبر عن قانون أساسي الذي مفاده أن العنصر لا يمتص إلا الإشعاعات التي يكون قادرا على امتصاصها.

-ملاحظة: كل التجارب التي تستخدم التسخين أو مواد التي تحتمل الخطورة من الضروري أن يقوم بها استاذ والتنبه في كل مرة إلى الخطورة المتوقعة.

الاستنتاج: يجتاز - المواد - تغير - اختفاء - الإشعاعات - المختفية - تختلف - المادة .

## 2- تطبيق في علم الفلك

### 1- طيف ضوء النجم:

إن طيف ضوء النجم الملتقط من مخبر أرضي هو طيف امتصاص ناتج عن امتصاص العناصر الكيميائية الموجودة بالغلاف الخارجي للنجم بالإضافة إلى العناصر الموجودة في الغلاف الجوي ارضي، ولكي تكون الدراسة الطيفية أدق من أجل عزل تأثير الغلاف الجوي ارضي، من الضروري الخروج منه ووضع المخبر نفسه على محطة فضائية بعيدة. والفرق أن الطيف المتحصل عليه من المخبر الفضائي هو أكثر أمانة وناتج من فعل العناصر المؤلفة للنجم (بالإضافة إلى مكونات السديم وهي مادة قليلة الكثافة بين النجم والمرصد)، وبهذه الطريقة أمكن معرفة مكونات النجوم.

### 2- دراسة طيف نجم:

إن طيف الامتصاص لضوء اجتاز طبقة مادية ما يتركب من جزئين: أولا خلفية مستمرة للضوء الصادر من قلب النجم ويحتوي على كل إشعاعات الطيف الكهرومغناطيسي وخطوط سوداء بدرجات متفاوتة في الشدة ناتجة عن امتصاص العناصر الكيميائية الموجودة على الطبقة الخارجية للنجم، كل عنصر يساهم بمجموعة من الخطوط. كما أن درجة الحرارة السطحية للنجم تجعل من الخلفية مكتملة أو ناقصة وتعطي للنجم اللون الذي يظهر به (انظر الوثيقة).

- في المثال المقترح، النجم يحتوي على أحد العنصرين X أو Y ، ومن خلال طيف إصدار كل واحد منهما يمكن التنبؤ بالإشعاعات التي تمتصها ذرات العنصرين، فنجد أن خطوط العنصر Y منطبقة تماما مع خطوط الامتصاص لهذا النجم.

- في حالة نجمنا الشمس فإن عدد خطوط الامتصاص كبير جدا (خطوط فرنهوفر)، ليس من السهل التعرف عليها بشكل مباشر، وتحتاج العملية إلى فرز أولي والمقارنة مع أطياف العناصر المعروفة.

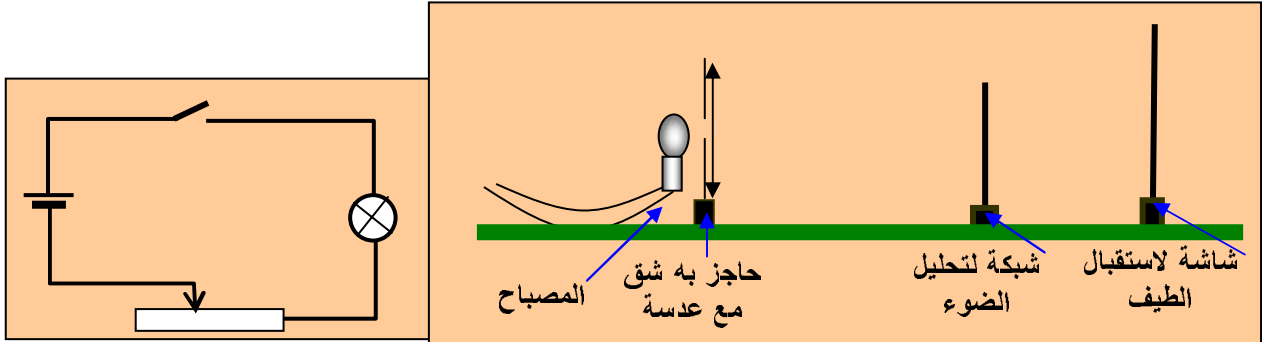
### حلول بعض تمارين: الوحدة 3

#### 1- أكمل العبارات:

- طيفا متصلا - درجة حرارة - طيف خطوط - مميزة - سوداء - يمتص - إصدارها
- 2- الطيف المتحصل عليه في القوس الكهربائي هو الطيف المتصل للضوء ابيض، ن الكربون لا يتحول إلى بخار (حالة الغاز الذي يعطي طيفا متقطعا).
- 3- عند إطفاء ضوء كاشف السيارة، فإن لونه يتغير من ابيض (الإضاءة العادية) إلى العاتم (الانطفاء)، ويتغير اللون مرورا من ا حمر البرتقالي إلى ا حمر إلى ا حمر القاتم إلى أن ينطفئ تماما.
- خلال الانطفاء نستدل من تغير اللون من اختفاء تدريجي وسريع للإشعاعات المؤلفة للضوء ابيض من البنفسجي إلى ا حمر مرورا بألوان الطيف.

-4

- لمعرفة طيف الضوء الصادر من المصباح نحتاج إلى مطياف (موشور أو شبكة).
- مخطط التركيب:



- عند تحقيق التركيب السابق، نستقبل طيف ضوء المصباح على الشاشة، وعند رفع درجة حرارة هذا الأخير بتغيير ملاتم لقيمة مقاومة المعدلة نلاحظ تغير في توهج المصباح الذي يرافقه تغير في الطيف المتصل، بحيث يصدر تدريجيا الإشعاعات من الأحمر فالبرتقالي فالأصفر فالخضر فالأزرق فالبنفسجي. وحسب تركيبة الإشعاعات المؤلفة للضوء فإن لون الضوء يتغير من الأحمر، فالبرتقالي، فالأصفر حتى يصير أبيضاً عندما تكون كل إشعاعات الطيف موجودة.
- عند تخفيض التوتر فإن شدة التيار الكهربائي بالدارة ينخفض، فنلاحظ عندئذ السيرورة المعاكسة لما سبق. أي يحدث اختفاء تدريجي للإشعاعات من البنفسجي إلى الأحمر ونلاحظ تناقصاً تدريجياً لشدة إضاءة المصباح.

-5

- المصباح مغذى بتوتر عمله أي التوتر الذي يعطي الإضاءة العادية له. فنحصل على طيف إصدار متصل دليل على وجود أغلب الإشعاعات المرئية.
- عند تخفيض قيمة التوتر نلاحظ تناقص في توهج المصباح في الوقت الذي يتغير فيه طيف الضوء الذي يصدره باتجاه تناقص الإشعاعات التي يصدرها. (أنظر التمرين السابق).
- تناقص التوتر يؤدي إلى تناقص شدة التيار الذي يجتاز سلك المصباح.
- درجة حرارة السلك تتعلق بشدة التيار الذي يجتازه، فتناقص شدة التيار يؤدي إلى تناقص درجة حرارة السلك وبالتالي الطيف.

6- ①: طيف امتصاص ②: طيف إصدار متصل ③: طيف إصدار الخطوط

- 7-  $\lambda_1 = 589,5\text{nm}$  ;  $\lambda_2 = 580,0\text{nm}$ . هذان الخطان هما خطا طيف الصوديوم، وهما متقاربين جداً ولونهما أصفر. نلاحظ هذين الخطين عندما يكون محلل الضوء (المطياف) دقيق، وفي الحالات العادية نلاحظ خطاً واحداً لتقاربهما.

- تمثيل الطيف:

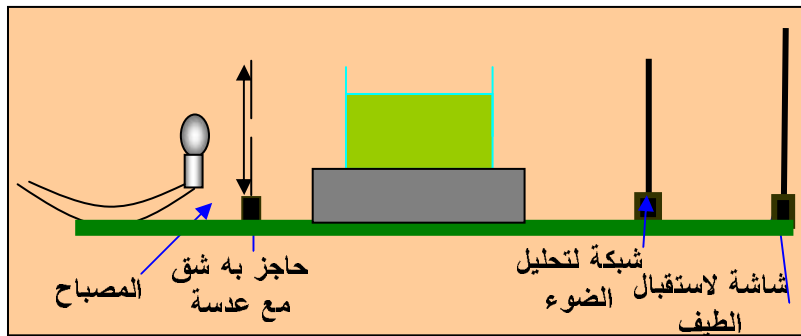


8- نحقق طيف امتصاص الصوديوم بإمرار الضوء الأبيض (يعطي لوحده طيفا متصلا)، على مادة تحتوي على عنصر الصوديوم Na (بحالة ذرات أو شوارد)، مثل محلول كلور الصوديوم ( $\text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ ) (أنظر التجربة 1، النشاط 4، أطياف الامتصاص). تمتص ذرات أو شوارد الصوديوم الإشعاعين المميزين له (الذي يصدرهما مصباح الصوديوم) فيبدوا طيف الامتصاص كخلفية مستمرة لطيف إصدار الضوء الأبيض للمنبع منقوص منه الإشعاعين  $\lambda_1 = 580,0\text{nm}$  ;  $\lambda_2 = 589,5\text{nm}$ ، على شكل خطين عاتمين (أنظر التمرين السابق)، فيظهر كصورة سالبة لطيف إصداره.



-9

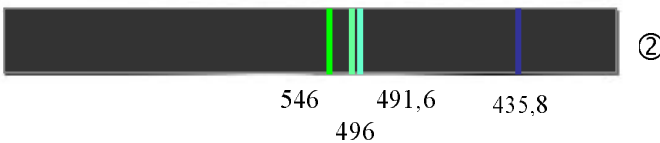
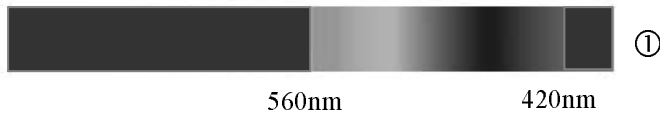
| طول الموجة<br>nm | 690,7 | 623,4   | 579,1 | 577  | 546,1 | 496  | 491,6 | 435,8 | 407,7  |
|------------------|-------|---------|-------|------|-------|------|-------|-------|--------|
| اللون            | أحمر  | برتقالي | أصفر  | أصفر | أخضر  | أخضر | أخضر  | نيلي  | بنفسجي |



- مخطط التركيب التجريبي

- طيف امتصاص محلول النعناع في الحالتين:

(أ) مرور الضوء الأبيض (الشكل ①)



(ب) مرور ضوء مصباح الزئبق (الشكل ②)

-10

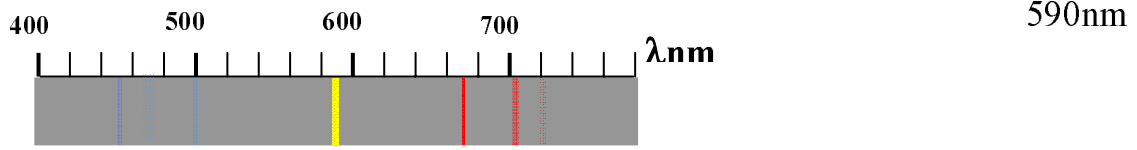
(1) طيف مصباح الهيدروجين:



(2) طيف ضوء مصباح الهيدروجين بعد مروره بمرشح أحمر، يقوم المرشح بامتصاص كل الإشعاعات التي تجتازه ماعدا الإشعاعات بجوار أحمر، فيسمح بذلك بمرور الإشعاع الذي طول موجته  $\lambda_4 = 656\text{nm}$ .

## 11- طيف ضوء مصباح الهليوم

- نلاحظ أن الإشعاع الأصفر هو الأكثر شدة إضاءة (90%) وطول موجته يساوي تقريبا

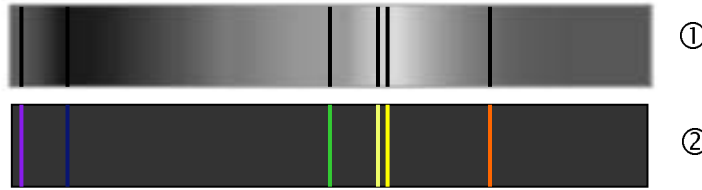


12- يتعلق لون النجم بدرجة حرارته (غلافه الخارجي)، وتتزايد درجة الحرارة كلما اتجهنا من اللون الأحمر إلى الأبيض المزرق، (أنظر الجدول في الوثيقة تصنيف النجوم، الصفحة 50 من الكتاب).

- النجم الذي درجة حرارته  $2000^{\circ}\text{C}$  (بارد) أو  $40000^{\circ}\text{C}$  (ساخن جدا) هو نجم يصدر إشعاعات خارج المجال المرئي، في المجال ما تحت الحمراء بالنسبة للأول والمجال ما فوق البنفسجي بالنسبة للثاني، فلا نراها بالعين ولكن يمكن رصد الإشعاعات التي تصدرها بمطياف خاص بهذه الشععة.

## 13- طيف الامتصاص ① وطيف الإصدار ② لنفس العنصر الكيميائي.

- طول موجة الإشعاعات في طيف إصدار الخطوط هي نفسها طول موجة الإشعاعات في طيف امتصاص الخطوط.



14- يظهر طيف الضوء الصادر من الشمس بشكل طيف متصل (خلفية متصلة من ألوان) لكن تتخللها خطوط سوداء متفاوتة الشدة، وهي ما تعرف بخطوط "فرنهوفر"، التي تدل على امتصاص العناصر الكيميائية المتواجدة في الشمس لبعض الإشعاعات حسب طبيعة هذه العناصر. (أنظر الوثيقة "المعلومات التي يرسلها النجم"، الصفحة 49 من الكتاب).

ومنه فإن طيف ضوء الشمس هو طيف إصدار متصل في مجمله لكن له خطوط امتصاص التي قد لا تظهر جيدا في المشاهدات العادية إلا بمطياف دقيق.



ملاحظة: شكل الطيف هو نفسه الشكل الموجود في الوثيقة السابقة، صفحة 49 من الكتاب.

## 15-

البيان ② يمثل مقدار امتصاص محلول اليخضور للأشعة في المجال المرئي، وهو معبر عنه بنسبة مئوية، و ③ طيف الامتصاص. من البيان ومن المنحنى يمكن (بصفة تقريبية) تحديد الشريط من الإشعاعات الممتصة بأخذ النسب العليا. فيكون لدينا شريطان معرفان بحدودهما:  $[400\text{nm}-450\text{nm}]$  و  $[650\text{nm}-680\text{nm}]$ .

- ننظر إلى قمة المنحنى (أعلى نسبة امتصاص)، فنجد القيمتين:  $\lambda_1=430\text{nm}$  ;  $\lambda_2=660\text{nm}$ .

- إن لون المحلول يتوقف على الإشعاعات اللونية غير الممتصة، أي التي يسمح باجتيازها، فيكون اللون هو تركيب ما تبقى من اللون، أي الضوء الأبيض منقوص منه اللونين (الشريطين) الممتصين الأحمر والأزرق، فيظهر لون المحلول أخضرًا.

ملاحظة: حسب طبيعة مكونات المحلول وتركيزه يمكن أن يكون اللون الحاصل مختلف قليلًا (لون أخضر مختلف) وهذا يعود إلى كيفية ومقدار امتصاصه للإشعاعات الضوئية. تسمح هذه النتائج الطيفية التمييز بين مختلف المحاليل التي تبدو بألوان متقاربة.

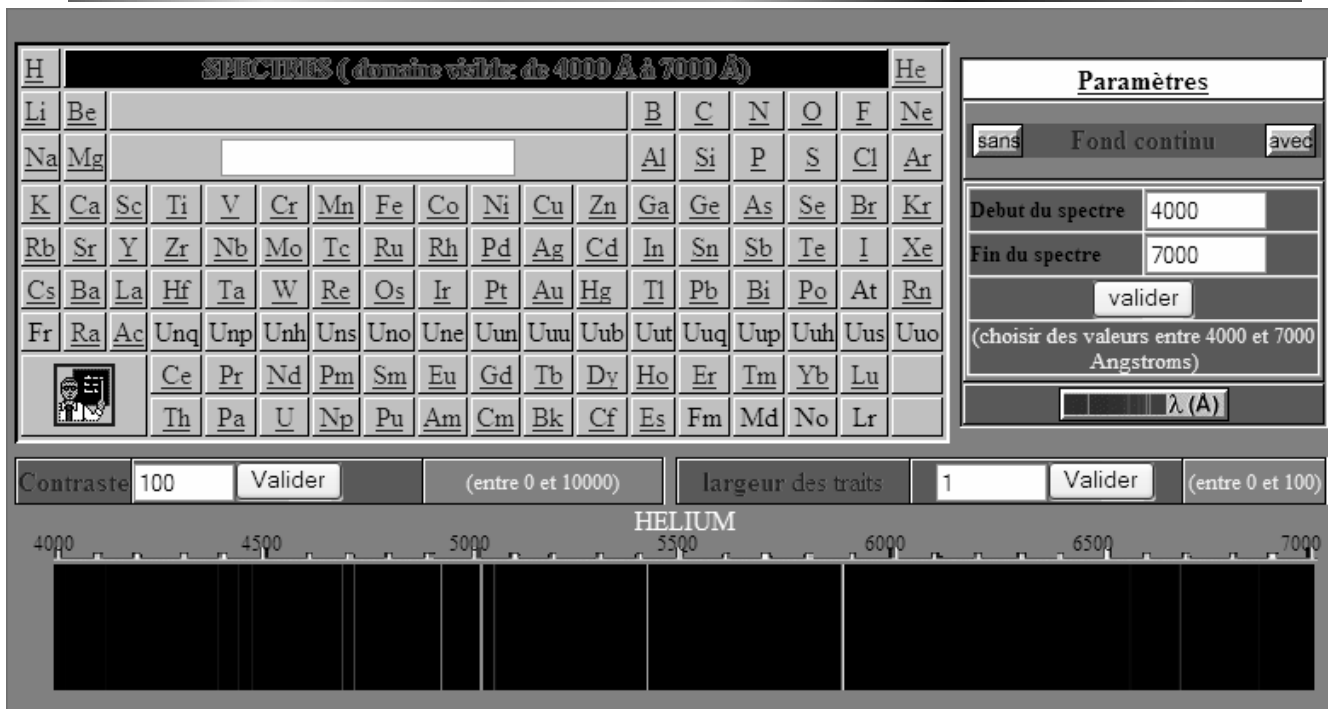
-16

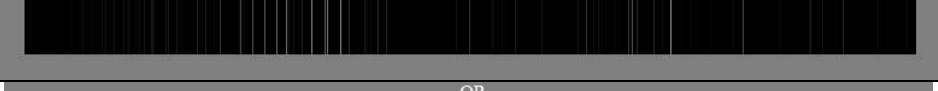
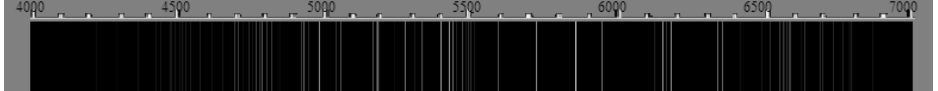
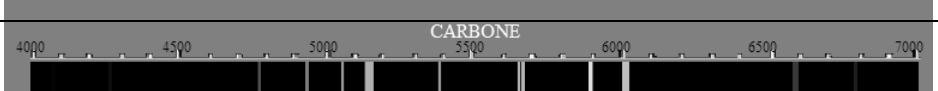
البيان يمثل الإشعاعات التي تنفذ من محلول برمنغنات البوتاسيوم عندما يجتازه الضوء الأبيض، وتظهر في طيف الامتصاص، بينما الشعاع الممتص يظهر على شكل شرائط سوداء. واللون النافذ معبر عنها في البيان بنسبة مئوية تمثل مقدار هذه النفاذية (عكس الامتصاص)، ومنه نحدد شرائط اللون النافذة بالتقريب: [630nm-780nm]; [410nm-440nm] الموافقين للشريط الأحمر - البرتقالي والأزرق - البنفسجي، وما تبقى هي إشعاعات ممتصة.

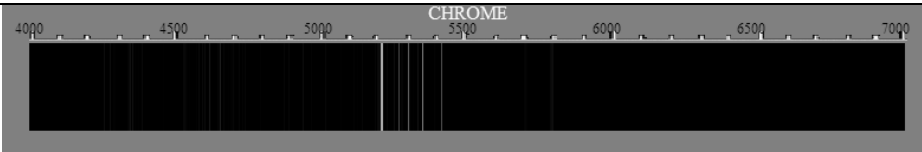
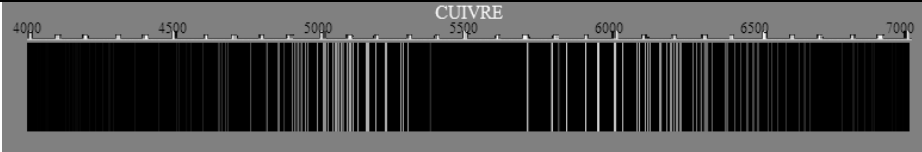
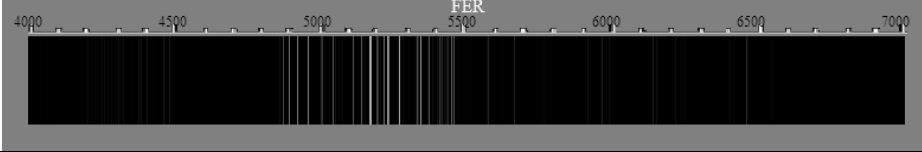
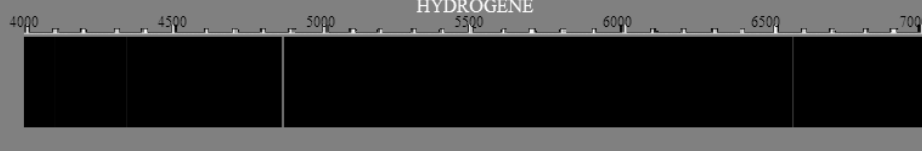
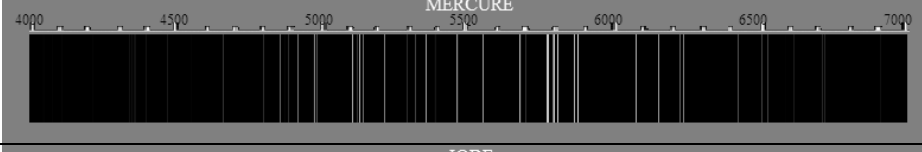
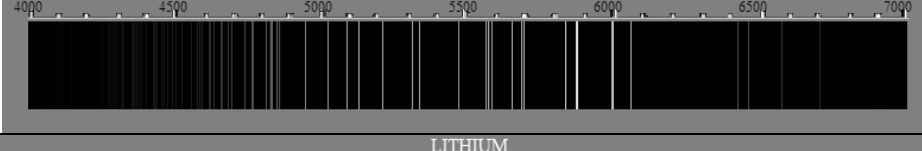
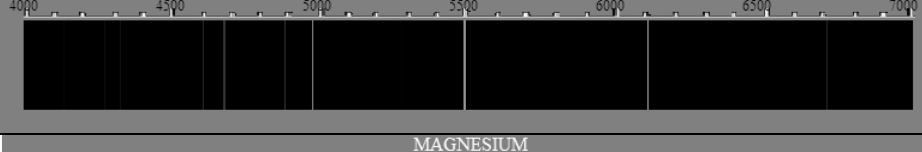
- من البيان وطيف الامتصاص، نلاحظ أن الإشعاع الذي طول موجته  $\lambda = 420\text{nm}$  هو الأكثر نفاذية (يعبر المحلول) وبنسبة حوالي 80%، التي تمثل أيضا شدة إضاءته.

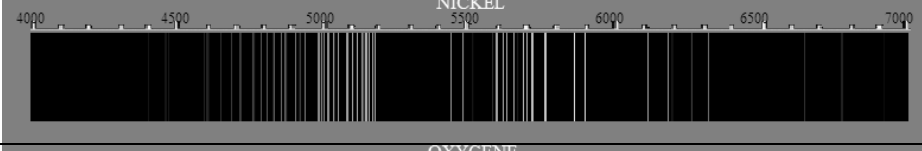
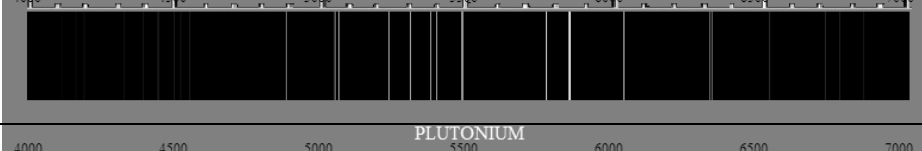
- لون المحلول هو تركيب الإشعاعات (اللون) النافذة منه، أي الشريطين لسابقي، فيظهر بلون وردي.

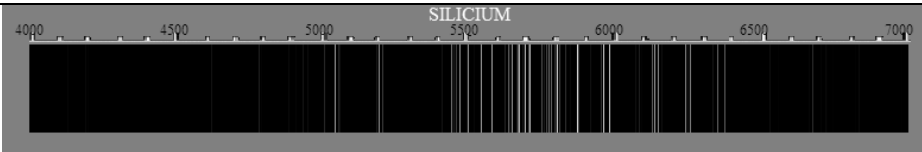
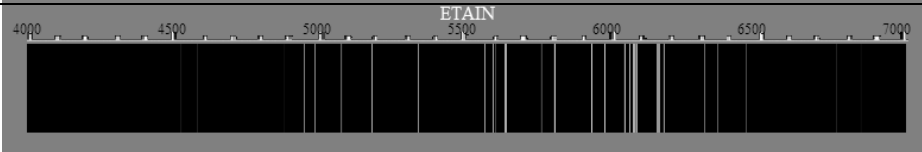
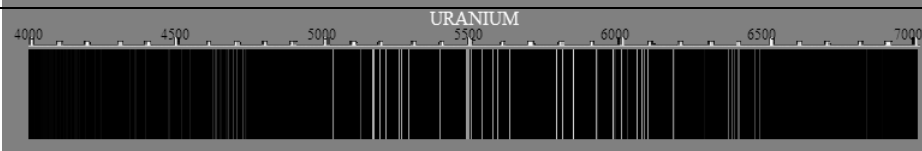
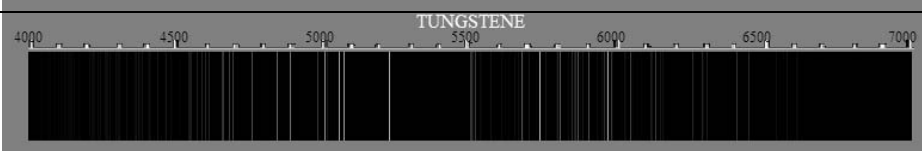
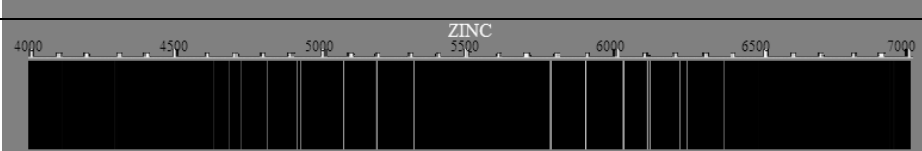
ملحق خاص بأطياف الإصدار بعض العناصر الكيميائية - مستخرج من برنامج Spectres



| طيف الإصدار في المجال المرئي [4000Å-7000Å]                                           |           | الاسم | الرمز |
|--------------------------------------------------------------------------------------|-----------|-------|-------|
|    | الفضة     | Ag    |       |
|    | المنيوم   | Al    |       |
|    | الرجون    | Ar    |       |
|    | الذهب     | Au    |       |
|    | البور     | B     |       |
|    | البريليوم | Be    |       |
|    | البروم    | Br    |       |
|  | الكربون   | C     |       |
|  | الكالسيوم | Ca    |       |
|  | الكادميوم | Cd    |       |
|  | الكلور    | Cl    |       |
|  | الكوبالت  | Co    |       |

|                                                                                      |            |    |
|--------------------------------------------------------------------------------------|------------|----|
|    | الكروم     | Cr |
|    | النحاس     | Cu |
|    | الفلور     | F  |
|    | الحديد     | Fe |
|    | الهيدروجين | H  |
|   | الهليوم    | He |
|  | الزئبق     | Hg |
|  | اليود      | I  |
|  | البوتاسيوم | K  |
|  | الكريبتون  | Kr |
|  | الليثيوم   | Li |
|  | المغنزيوم  | Mg |

|                                                                                      |             |    |
|--------------------------------------------------------------------------------------|-------------|----|
|    | المنغنيز    | Mn |
|    | ا زوت       | N  |
|    | الصوديوم    | Na |
|    | النيون      | Ne |
|    | النكل       | Ni |
|   | ا كسجين     | O  |
|  | الفسفور     | P  |
|  | الرصاص      | Pb |
|  | البولونيوم  | Po |
|  | البلاتين    | Pt |
|  | البلوتونيوم | Pu |
|  | الكبريت     | S  |

|                                                                                     |            |    |
|-------------------------------------------------------------------------------------|------------|----|
|   | السيليسيوم | Si |
|   | القصدير    | Sn |
|   | اليورانيوم | U  |
|   | التنغستين  | W  |
|   | الكزيتون   | Xe |
|  | الزنك      | Zn |

## الوحدة 1:

## بنية أفراد بعض أنواع الكيميائية

## ① أنواع الكيميائية (espèces chimiques)

## 1 - 1 أفراد الكيميائية وأنواع الكيميائية

## (أ) 1 أفراد الكيميائية (entités)

مقاربة أولية: نطلق اسم الفرد الكيميائي على كل الدقائق المجهرية (الميكروسكوبية) المكونة للمادة سواء كانت جزيئا، ذرة أو نظيرا لها<sup>1</sup>، شاردة أو جذرا<sup>2</sup>، إلكترونات، بروتونات أو نيوترونات ... دون أخذ بعين الاعتبار النوع العياني (الماكروسكوبي) للمادة.

- **النظير:** يشار إلى النظير فقط من أجل التعريف دون التطرق والغوص في التفصيل ن موضوعه سيأتي لاحقا.

- **الجذر:** توجد جذور في المركبات العضوية كما توجد في غيرها لم نتطرق لها هنا ليست بيت القصيد.

- عندما نضيف كلور الصوديوم إلى الماء المقطر لا تتغير قرينة الانكسار لوحدها بل تتغير عدة خصائص منها: درجة حرارة الغليان ودرجة حرارة التجمد وكذلك الكتلة الحجمية للمحلول.

## النشاط 1- الكشف عن الماء

- تحضير الكاشف: توجد كبريتات النحاس عموما في علب على شكل ميه  $\text{CuSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  زرقاء اللون تجف في أنبوب اختبار فوق النار ليصبح لونها أبيض بتبخير الماء.
- استعملنا الماء المقطر لتفادي كل شك حول الماء الموجود في الماء العادي.
- يمكن استعمال أية فاكهة أو غيرها للكشف عن الماء فيها.
- لو تركت كبريتات النحاس الجافة البيضاء مدة طويلة معرضة للهواء تترك دليل على الرطوبة.
- تقبل العبارات الصحيحة الأخرى التي يقترحها التلميذ لتشجيع روح المبادرة والمحاولة من طرفه.
- اكمل العبارات الناقصة:
- نقترح العبارات التالية للأماكن الفارغة:
- كبريتات النحاس - لونه - أبيض - أ زرق - الماء - للكشف - الماء.
- عند تسخين كبريتات النحاس المميهة يجب تغيير مكان التسخين لتوزيع الحرارة على أنبوب.

<sup>1</sup> انظر الدرس اللاحق.<sup>2</sup> الجذر هو فرد كيميائي عضوي فحمي فقد ذرة هيدروجين أو أكثر.

## النشاط 2- الكشف عن الغلوكوز

- تحضير الكاشف: يحضر الكاشف دقائق قليلة قبل الكشف من مركبتيه A، B أو 1 و 2 بمزج كميتين قليلتين منهما، تضاف المادة الحاوية على الغلوكوز للكاشف ويسخن المزيج بلطف. يمكن إجراء التجربة بفواكه أخرى تمتاز بذوق حلو والكشف على احتوائها للغلوكوز أم عدم احتوائها له رغم ذوقها أي أنها تحتوي على نوع أو أنواع أخرى من السكريات.

- اكمال العبارات الناقصة:

فهلنغ- لونه- ١ زرق- ١ حمر القرميدي-الغلوكوز- للكشف-الغلوكوز.

## النشاط 3- الكشف عن النشا:

- تحضير الكاشف: نذيب كمية قليلة من اليود (اليود مادة تتحول من الحالة الصلبة إلى الغازية دون المرور من الحالة السائلة وهي مادة سامة عند الاستنشاق أو الذوق) في الماء المقطر(لكي يكون المحلول مخففا) ثم نستعمل ماصة لتقطير الكاشف على المادة التي تحتوي النشا. يمكن استعمال مادة متوفرة للكشف عن النشا فيها مثل البطاطس.

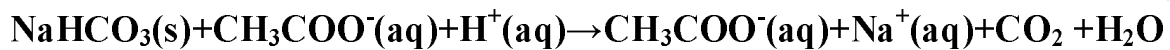
- اكمال العبارات الناقصة:

اليود-لونه-١ زرق-النشا-للكشف-النشا.

## النشاط 4- الكشف عن ثنائي أكسيد الفحم

- تحضير الكاشف:

يمكن الحصول على الكاشف ثنائي أكسيد الفحم من تفاعل الهيدروجينوكربونات الصوديوم مع أي حمض مثل حمض الخل أو غيره من ١ حماض. كما يمكن استعمال أي مشروب غازي للكشف عن ثنائي أكسيد الفحم الموجود به.



- اكمال العبارات الناقصة:

ماء الكلس-التعكر-للكشف-غاز ثنائي أكسيد الفحم.

## العمل المخبري 2 - الكشف عن الشوارد المعدنية

شرح سبب الاختيار: سبب هذا الاختيار منهجي إذ أننا نريد الكشف عن الشوارد المعدنية لذا نثبت نوعية الشاردة السالبة (الكبريتات) ونغير الشاردة المعدنية ثم نضيف في كل أنبوب نفس الهيدروكسيد لتشخيص الشوارد فيما بينها بلون الراسب المتحصل في كل أنبوب ويصبح هذا الراسب ولونه أداة كشف عن الشاردة المعدنية المعتبرة في المحاليل المجهولة المحتويات.

## قواعد ١ من في المختبر

### (أ). نصائح وإرشادات عامة

- لكي تسير التجارب في الكيمياء بصورة آمنة، يتطلب احترام بعض القواعد من أجل ضمان ١ من وهي:
- 1- وفر دوماً المنزر ١ بيض من القطن ونظارات الوقاية وقفازات.
- 2- الانتباه إلى الإشارة الممثلة على قارورة المادة الكيميائية واحترام النصائح المرافقة لها.
- 3- طاولات العمليات المخبرية نظيفة و دوات مرتبة ومنظمة.
- 4- عدم مص المواد الكيميائية عن طريق الفم بل يجب استعمال الماصة مزودة "بإجاصة".
- 5- عدم مسك المواد الصلبة باليد بل بملقعة مخصصة.
- 6- غلق القارورة مباشرة بعد استعمالها وترتيب القوارير حسب المكان المخصص لها.
- 7- أثناء إضافة مادة كيميائية أو تسخينها في أنبوب اختيار، لا توجهه نحوك أو نحو زملائك.
- 8- عند إضافة محلول مركز (حمض أو أساس)، أو تسخينه داخل أنبوب اختبار يجب مسكه بماسك مناسب (ماسك خشبي مثلاً) وتوجيه فوهة الأنبوب نحو جهة آمنة.
- 9- التأكد من أن المادة المراد وضعها في قوارير بلاستيكية لا تؤثر عليها.
- 10- عدم سكب الماء فوق حمض مركز بل العكس.
- 11- تفادي تبريد بشدة إناء زجاجي ساخن والعكس.
- 12- عدم محاولة التعرف على غاز ما بالاعتماد على رائحته.
- 13- عدم محاولة النظر في أنبوب بوضع العين أمام فوهته لملاحظة محتوياته.
- 14- قبل إشعال موقد بنزن، التأكد من عدم وجود أي مادة قابلة للاشتعال قريباً منه.
- 15- سد بإحكام القارورات التي تحتوي على مواد طيارة.
- 16- عند حدوث حريق يتم الإطفاء باستعمال خرقة مبللة.
- 17- عدم سكب المحاليل المستعملة في حوض التصريف أو تمديدتها المحلول المسكوب في حوض التصريف بالماء لبعض اللحظات.
- 18- اللجوء للاستشارة الطبية في حالة حدوث حادث خلال ١ عمال التطبيقية أو التجارب في القسم
- 19- من أجل تفادي الإصابات في مستوى العين، يجب حمل نظارات وقائية.
- 20- أثناء نقل ١ حمض أو ١ سس القوية يجب الحيلة لتفادي انزلاقها من بين اليدين.
- 21- نقل الزجاجيات ببطء وبحذر وتفادي أرضية مبللة في المختبر.
- 22- تفادي أو تجنب التجارب التي تحدث فيها انفجار أو التقليل من خطورتها (إن كانت ضرورية) باستعمال أواني بلاستيكية كما يمكن تجنبها باللجوء إلى المحاكاة أو أشرطة فيديو (في ١ نترنت).
- 23- عدم ترك قارورات بها مواد قابلة للاشتعال بالقرب من لهب.
- 24- الامتناع عن التدخين في مختبر ١ عمال التطبيقية للكيمياء.
- 25- عند احتراق أنبوب الغاز يجب غلق قارورة الغاز مباشرة.

- 26- التأكد من توفر قارورة الإطفاء (Extincteur) في المخبر والتدرب على استعمالها عند الحاجة.
- 27- تخزين المواد الكيميائية في أماكن باردة ومعزولة عن الرطوبة.
- تنبيه : في حالة حدوث حادث لا نكتفي بالإسعافات الأولية بل يجب الاتصال بطبيب مختص.

### حلول بعض التمارين

1. أكمل الفراغات

خمس - الكواشف - الماء - يتغير لونها من الأبيض إلى أزرق. - بمحلول فهلنغ.

2. أجب بصحيح أو خطأ: أ) خطأ - ب) صحيح - ج) خطأ

3. اختر الصحيح:

أ) كبريتات النحاس الـ 1% - ب) قياس حموضة محلول. - ج) السكر (الغلوكوز)

6. نمزج مصل الدم مع محلول فهلنغ ونسخن المزيج فإن اختفى اللون الأزرق وظهر اللون الأحمر دل ذلك على وجود الغلوكوز. يوجد سكر الغلوكوز بنسبة معينة حدية في الدم إذا زادت أو نقصت عن حدها أصيب الشخص بداء السكري.

**Glucoserie** نسبة الغلوكوز في البول، **Glycémie** نسبة الغلوكوز في الدم.

## 1 - من النموذج الذري إلى العنصر الكيميائي

اعتمدنا في تقديمنا لهذه الفقرة التسلسل التاريخي لإبراز دور التجريب والتحليل الذي سلكه الباحثون في أعمالهم. إذ وصلوا لنتائج سمحت لهم باكتشاف أغلبية أنواع الكيميائية وتصنيفها حسب خواصها الفيزيائية والكيميائية قبل أن تظهر النظرية الحبيبية للمادة ولا الذرة ومكوناتها. أي أنه من الممكن الاعتماد على الخواص العينية. للقيام باستنتاجات على التركيب المجهرى للمواد.

قدمنا بعض الحسابات للمقارنة بين قطر الذرة وقطر النواة لإظهار البنية الفراغية للمادة حيث يجب إثارة التعجب بين التلاميذ فيما يخص الفروق بين هذه القيم رغم أن المادة في المستوي العيني تبدو متواصلة ولا تحتل الفراغ.

منهجيا، النشاطان (2.1.3 التحول الكيميائي 1 ول و3.1.3 التحول الكيميائي الثاني) مترابطان فيما بينهما، إذ أن الهدف منهما هو إبراز انحفاظ العنصر الكيميائي.

كما أن الانطلاق، كان من إبراز بعض الخواص الفيزيائية العينية للمادة المدروسة ، غراض منهجية حتى يتعود التلميذ على أخذ بعين الاعتبار كل الخواص التي يعتمد عليها لتشخيص أو التعرف على نوع كيميائي. يمكن استعمال أي دورة من دورات انحفاظ عنصر النحاس أو غيره.

- اكمال العبارات الناقصة:

للنحاس - النحاس - **شاردة النحاس** - اللون ا زرق لشاردة - الثاني - معدن النحاس - الكيميائية - عنصر - محفوظا.

### العمل المخبري:

الهدف: إبراز إنحفاظ عنصر النحاس أثناء عدد من التحولات الكيميائية.

القسم 1 ول:

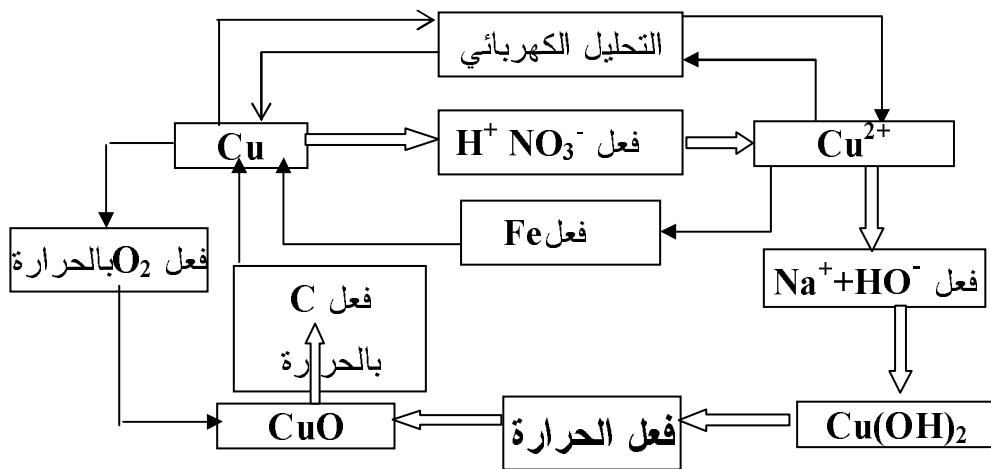
| الملاحظة في النتائج                                                                                                                                                                        | فعل حمض ا زوت على النحاس                                                       |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------|
| <ul style="list-style-type: none"> <li>- اختفاء خراطة النحاس.</li> <li>- سخونة ا نبوب.</li> <li>- انطلاق غاز نارنجي خطير على ا نف والعين.</li> <li>- تلون المحلول باللون ا زرق.</li> </ul> | <p>يتحول معدن النحاس Cu إلى شاردة <math>Cu^{2+}</math> تمتاز باللون ا زرق.</p> |

## فعل نترات النحاس على الحديد

| الملاحظة                                                                                                                                                                                                                        | النتائج                                                                                                                                                                                                      |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <ul style="list-style-type: none"> <li>- يختفي اللون ا زرق تدريجيا.</li> <li>- يختفي معدن الحديد تدريجيا.</li> <li>- يميل المحلول إلى اللون ا خضر.</li> <li>- يترسب على صوف الحديد راسب أحمر.</li> </ul>                        | <ul style="list-style-type: none"> <li>- تتحول شاردة النحاس <math>\text{Cu}^{2+}</math> إلى معدن النحاس Cu .</li> </ul>                                                                                      |
| فعل هيدروكسيد النحاس على نترات النحاس                                                                                                                                                                                           |                                                                                                                                                                                                              |
| الملاحظة                                                                                                                                                                                                                        | النتائج                                                                                                                                                                                                      |
| <ul style="list-style-type: none"> <li>- يتكون راسب أزرق كثيف عبر ا نبوب.</li> </ul>                                                                                                                                            | <ul style="list-style-type: none"> <li>- نحصل على هيدروكسيد النحاس راسب ذو لون أزرق هو لون <math>\text{Cu}(\text{OH})_2</math></li> </ul>                                                                    |
| دور الحرارة والفحم                                                                                                                                                                                                              |                                                                                                                                                                                                              |
| الملاحظة                                                                                                                                                                                                                        | النتائج                                                                                                                                                                                                      |
| <ul style="list-style-type: none"> <li>- يتحول الراسب <math>\text{Cu}(\text{OH})_2</math> إلى <math>\text{CuO}</math> راسب معدني أسود اللون.</li> <li>- يتعكر محلول رائق الكلس.</li> <li>- ظهور راسب أحمر من النحاس.</li> </ul> | <ul style="list-style-type: none"> <li>- يتحول أكسيد النحاس الثنائي بفعل الحرارة إلى معدن عنصر النحاس.</li> <li>- تحول: <math>\text{Cu}(\text{OH})_2</math> إلى <math>\text{CuO}</math> ثم إلى Cu</li> </ul> |

## القسم الثاني:

عند عرض خراطة النحاس النقية إلى اللهب يتلون اللهب باللون ا زرق وهو الذي يميز عنصر النحاس وتتشكل طبقة من أكسيد النحاس وبعد وضعها في أنبوب اختبار وتعريضها للحرارة نحصل على عنصر النحاس من جديد. يمكن استعمال وتحقيق أية دورة من دورات إنحفاظ عنصر النحاس. يمثل هذا الجدول تحولات عنصر النحاس من شكل إلى آخر. يمكن تحقيق الكثير منها في العمل المخبري.



## حلول بعض التمارين

أكمل الفراغات:

بروتونات - موجبة - إلكترونات - سالبة - معتدلة - متعادلة.  
معتدلة - البروتونات - موجبة - الإلكترونات - البروتونات.  
الإلكترونات - كتلة - كتلة النواة - البروتونات - النوترونات.

2. اختر الجواب أو الإجابات الصحيحة:

1. ب.  $-1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$  2. ب.  $1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$  3. ج. البروتون والنوترون

3. كتلة البروتون هي: أ. أكبر بكثير من كتلة الإلكترون. - ج. تقارب  $10^{-27} \text{ kg}$

4. اختبر الجواب أو ا جوبة الصحيحة :

1. يتميز العنصر الكيميائي بـ: ج. رقمه الذري.

2. لكل ذرات العنصر الواحد نفس: ج. البروتونات.

3. تحمل نظائر العنصر الكيميائي الواحد نفس عدد: ج. البروتونات.

4. (أ) عدد النيوترونات - (ب) ليس من الضروري - (ج) توافق في عدد البروتونات واختلاف في عدد النيوترونات. - (د)  $^{40}_{18}\text{Ar}$  ا رغون،  $^{20}_{10}\text{Ne}$  النيون،  $^4_2\text{He}$  الهيليوم. (هـ) أسماء العناصر

الكيميائية الممثلة بالرموز: الفلور F، ا كسجين O، الكبريت S، ا زوت N، الصوديوم Na، الفحم C.

(و) رموز أسماء العناصر الكيميائية: ا لمنيوم Al، الكبريت S، الكلور Cl، الليثيوم Li، الهيليوم He والفوسفور P. (هـ) عنصر الفحم  $^{12}_6\text{C}$

5.  $^{36}_{29}\text{Cu}$   $^{35}_{29}\text{Cu}$   $^{34}_{29}\text{Cu}$  عنصر النحاس لكل ذرة 29 إلكترون وهي نظائر عنصر النحاس.

7. 16.00 u

8. النسبة المئوية للبور  $^{10}\text{B}$  هي: x=19% والنسبة المئوية لبور  $^{11}\text{B}$  هي: y=81%

14.  $25 \times 10^{18}$  ذرة

15.  $1.0675 \times 10^{22} \text{ g}$

20. تسبق ذرة الكالسيوم ذرة الفحم في الترتيب ا بجدي اللاتيني سبقتها في التاريخ.

### ③ - الجدول الدوري للعناصر

لقد ابتدأنا هذا الموضوع بنبذة تاريخية ن بنية الجدول الدوري لم تقم مباشرة على التوزيع الإلكتروني ولا على بنية الذرة ولكن من خصائص العناصر التي تطور الكشف عنها تدريجيا عبر التاريخ. وقد حاولنا قدر الإمكان إظهار خصائص وخواص العناصر ذات العائلة الواحدة عن طريق التجريب واستنتاج الفرق والتشابه بين العناصر في حصص العملي.

وكان اختيارنا ملاح ذات شاردة سالب متشابهة عمدا من أجل إظهار الخاصية التي تعود إلى العنصر لوحده.

#### حل بعض التمارين

(أ) - أتأكد من معارفي.

1. اختر الجواب أو الإجابات الصحيحة. .

أ - ( البروتونات / الالكترونات ( شوارد / نيوكلونات ) - (موجبة/ سالبة) (فقدت/ كسبت ) - (الانيونات/ البروتونات) (فقدت/ كسبت) - (نواة / المدارات الالكترونية).

ب - كل سطر من الجدول يوافق مدارا

- ننتقل من سطر إلى آخر كلما تشبع مدار.

- تنتمي نظائر عنصر ما إلى نفس الخانة في الجدول.

ج- تتوزع الالكترونات في الذرة حسب: المدارات.

د. يتسع المدار رقم  $n=2$  لـ : 8 الكترونات.

هـ. عناصر العمود 1 ول من الجدول:

هـ.ب) - في مدارها 1 خير إلكترون واحد. هـ.ج) - تعطي بسهولة كاتيونات.

هـ.د) - لها خاصية معدنية.

و.. و.ب) - لذراتها في المدار 1 خير 7 الكترونات. و.ج) - تعطي أنيونات بسهولة.

ز. أ) - للغازات النادرة نفس البنية الالكترونية الخارجية. ب) - تنتمي الغازات النادرة إلى نفس

العائلة. د) - للغازات النادرة نشاط كيميائي ضعيف.

ح) - تقع الذرات 1 تية في العمود السادس:  $^{16}_8\text{X}$   $^{17}_8\text{X}$   $^{16}_8\text{X}$

ط) - لذرة الكبريت (S) 16 إلكترونات موزعة كما تي: ط.ب) -  $K^2, L^8, M^6$

تعرف على الاقتراحات الخاطئة وصلحها:

أ- تترتب العناصر وفق عددها الذري التصاعدي. ب- ننتقل من سطر إلى آخر عندما يتشبع السطر (ا ول) السابق.

3. اجب بنعم أو لا:

• في المدار 1 خير فقط.

• (1 إلكترون)

• تكافؤ عناصر السطر الثاني هو 2.

أوظف من معارفي.

5. إن توزيع الكترونات ذرة كا  $K^2 L^8 M^5$  (أ) 5. (ب) العدد الذري 15. (ج) الفوسفور  $^{30}_{15}P$ .

6. أ - تتوزع الإلكترونات في مدارات الذرة. ب - يبدأ التوزيع بالمدار 1 ول؟

8. لذرة 5 الكترونات في سحابتها الإلكترونية.

(أ)  $K^2 L^3$ . (ب) عدد الإلكترونات في المدار الأخير 3. (ج) الشاردة المتوقع ان تعطىها  $B^{3+}$

9. لذرة التوزيع 1 تي  $K^2 L^8 M^3$

(أ) عدد الكترونات سحابتها 13. Z (رقم الذرة) 13. (ب) عدد الكترونات الطبقة 1 خيرة 3.

(ج) التوزيع الإلكتروني لشاردتها في المدارات  $K^2, L^8, M^0$  العنصر هو:  $^{27}_{13}Al$

10. إليك ذرة Na التي  $11 = Z$

(أ) توزيع الإلكترونات في المدارات  $K^2, L^8, M^1$ . (ب) 11e

(ج) عدد الإلكترونات في الطبقة 1 خيرة لشاردتها  $1e$  هي:  $Na^+$

11. (أ) توزيع الإلكترونات في المدارات  $K^2, L^7$ . (ب)  $9e^-$

(ج) عدد الإلكترونات في الطبقة 1 خيرة لشاردتها  $7e^-$  وهي:  $F^-$

12. NaF

13.  $^4_2He$   $Z=2$   $A=4$  دقيقة  $\alpha$

(ج)  $6,4 \cdot 10^{-19}C$  +. (د)  $6,4 \cdot 10^{-19}C$  - متساويتان من حيث القيمة.

14. عدد الإلكترونات التي يمكن أن يحملها المدار ذو الرقم n. (ج)  $X = 2n^2$ .

15. (أ) تنتمي الإلكترونات المسؤولة عن النشاط الكيميائي في الذرة للمدار 1 خير. (ب)  $A = Z + N$ .

(ج) نعم فالذرة معتدلة كهربائيا

16. ليس من الضروري أن يساوي عدد البروتونات عدد النوترونات في الذرة.

18. يعطى التوزيع الإلكتروني لذرات عناصر كيميائية:  $K^2 L^8 M^2, K^2 L^4, K^2 L^8, K^2 L^6$

هذه العناصر هي: 1 كسجين، النيون، الفحم، المغنيزيوم.

19. يوجد الحديد في العدس على شكل شوارد.

20. يوجد عنصر الكلور على شكل شوارد الكلور.

21. الذرات التي لها التوزيع الإلكتروني التالي: (أ)  $K^2 L^8 M^2$  (ب)  $K^2 L^6$  (ج)  $K^2 L^4$

هي: المغنيزيوم، 1 كسجين، الفحم.

22. تحتوي ذرة ا كسجين 8 الكترونات تتوزع كما تي:  $K^2 L^6$
23. عين التوزيع الالكتروني للذرات أو الشوارد ا تية في حالتها ا ساسية :
- $K^+(Z=19 \ K^2 \ L^8)$  ,  $Cl^-(Z=17 \ K^2 \ L^8 \ M^8)$  ,  $Mg^{2+}(Z=12 \ K^2 \ L^8)$  ,  $C(Z=6 \ K^2 \ L^4)$   
 $Si(Z=14 \ K^2 \ L^8 \ M^4)$  ,  $M^8$
24. العنصر  $^{35}_{17}X$  هو:  $Cl(Z=17 \ K^2 \ L^8 \ M^7)$  العمود 7 السطر 3 تكافؤه 1 هالوجين
25. لديك العنصر  $^{23}_{11}Y$  :  $K^2 \ L^8 \ M^1$  السطر 3 العمود 1 تكافؤه 1 وهو الصوديوم
26. يمكن أن يتحد العنصر  $^{35}_{17}X$  مع العنصر  $^{23}_{11}Y$  يعطي  $NaCl$ .
27. ا (أ)  $Be (L^2 K^2)$
28. - شاردة موجبة  $X^{2+}$  توزيعها الالكتروني  $K^2 L^8$  تنتمي هذه الشاردة لعنصر المغنيزيوم توزيعها:
- $K^2 \ L^8 \ M^2$  توجد في العمود 2 من السطر 3 .
29. - شاردة سالبة  $Y^-$  توزيعها الالكتروني كما تي  $K^2 L^8$  تنتمي لعنصر الفلور توزيعها:  $K^2 L^7$   
 موقعها في الجدول الدوري السطر 2 العمود 7.
31. - عنصر  $Na$  وعنصر  $K$  من المكونات ا ساسية لسطح القشرة ا رضية لا نجد منجما لهما يذكر نها  
 من العمود ا ول وتكون على شكل شوارد دوما.
32. أ - العنصر A الذي يوجد في تقاطع العمود ا ول والسطر الثاني من الجدول الدوري هو الليثيوم في مداره ا خير 1 إلكترون وشاردته كاتيون  $Li^{+1}$ .

## الوحدة 2

## هندسة أفراد بعض ا نواع الكيميائية

- بما ذا تفيد هندسة الجزيء.

- ما هو الفرق بين الزوج الإلكتروني الخامل والزوج الإلكتروني الترابطي؟
- لماذا لا يتنافر الإلكترونان بالرغم من تشابه شحنتيهما؟
- توزيع الإلكترونات في المدارات

النشاط 1 - هذا النشاط يبين ا ثر الكيميائي لإلكترونات المدار ا خير وخاصة منها العازبة.

كيف يمكن لإلكترونين البقاء معا بالرغم من تماثل شحنتيهما؟ زيادة إلى الحركة الدائرية للإلكترونات حول النواة ، فكل إلكترون حركة دورانية حول نفسه تحدث ظهور مغناطيسية نعبر عنها باسناد للإلكترون عزمًا مغناطيسيا يدعى السبين (spin). وفي حالة الزوج الإلكتروني غير الترابطي لك منهما حركة دورانية حول نفسه ولكن في جهة معالفة لجهة دوران ا خر بحيث يتكسب كل منهما عزمًا مغناطيسيا معاكسا للآخر فيحدث تجاذب بينهما.

النشاط 2 - للظاهرة السابقة علاقة وطيدة بارتباط ذرتين بمشاركتيهما بالإلكترونين عازبين.

النشاط 3 - الترابط هو ترابط كهربيسي وأعطينا مثالا على ذلك تقريبا إبرة مغناطيسية من مغناطيس.

النشاط 4 و 5 - أمثلة تطبيقية لإظهار الترابط الكيميائي في مرحلة أولى.

تبين هندسة الجزيء كثيرا من خواصه الفيزيائية والكيميائية مثل الإستقطاب والرابطة الهيدروجينية (يبين الحالة الفيزيائية للنوع الكيميائي سائل أو غاز)، انحلال النوع في الماء أو غير ذلك...

- أعطينا بنية بعض الجزيئات باستعمال العجينة وعيدان الكبريت وكلاهما متوفر بسهولة.
- هكذا تظهر البنية الفراغية للجزيء ويمكن إعطاء التمثيل النموذجي المتراص والمتباعد واستغلال الهندسة الفضائية للجزيء.

\* اكمل العبارات الناقصة:

تعطي قاعدة لويس التوزيع الكتروني على الطبقة الخارجية للذرة. أكبر عدد الالكترونات العازبة هو 4 وفوقه (5، 6، 7، 8) الكترونات تتكون أزواج الكترونية تدعى أزواج خاملة أو غير ترابطية

- إذا احتوت الطبقة ا خيرة للذرة إلكترون واحد فنقول أن لها رابطة في اتجاه واحد
- إذا احتوت الطبقة ا خيرة للذرة إلكترونين عازبين فنقول أن لها رابطتين في اتجاهين متعاكسين أي أن الزاوية بينهما  $180^\circ$  حيث يكون التنافر بين الإلكترونين أعظما.
- 3 الكترونات عازبة ، فنقول أن لها 3 روابط في نفس المستوى .... وفي ثلاث إتجاهات بحيث تصنع بينها زوايا قدرها  $120^\circ$  درجة من جراء التنافر بين الإلكترونات الثلاثة التي تشكل أوضاعها مثلثا متقايس ا ضلاع.

- إذا كان للذرة 4 إلكترونات عازبة فتكون للذرة 4 اتجاهات للروابط تصنع فيما بينها زاوية  $109^\circ$ .  
تتوضع الإلكترونات في الطبقة 1 خيرة من الذرة في أوضاع تشكل رؤوس هرم منتظم رباعي  
1 وجه المثلثية الشكل والمقايضة 1 ضلاع.
- يكمل التمرين المحلول بقية الإحتمالات.

### العمل المخبري: بنية بعض الجزيئات.

طريقة عملية بسيطة يمكن تحقيقها بسهولة تامة لإبراز الزوايا بين الذرة المركزية وذرات الهيدروجين في جزيء الماء، النشادر، الميثان وذلك باستعمال بالونات من ألوان مختلفة وبأحجام متفاوتة....

- مثال لتمثيل جزيء كلور الهيدروجين الذي صيغته المجملية:  $\text{HCl}$ .

- نتعرف على العناصر المؤلفة للجزيء:  $\text{H}$  و  $\text{Cl}$

- التوزيع الإلكتروني لكل ذرة هو:  $\text{H} (K^1)$  و  $\text{Cl} (K^2 L^8 M^7)$

- عدد الإلكترونات في المدار 1 خير: إلكترون واحد بالنسبة ل  $\text{H}$  و 7 إلكترونات بالنسبة ل  $\text{Cl}$ .

- توزيع الثنائيات في كل ذرة:  $\text{H} \cdot$  و  $\cdot \text{Cl}$

- نربط ذرتي  $\text{H}$  و  $\text{Cl}$  لنحصل على جزيء  $\text{HCl}$  بحيث نتحقق قاعدة تشبع المدار الإلكتروني 1 خير:

- نتحقق قاعدة الثنائية الإلكترونية بالنسبة لذرة الهيدروجين (مثل ذرة  $\text{He}$ )

- نتحقق قاعدة الثمانية الإلكترونية بالنسبة لذرة الكلور (مثل ذرة  $\text{Ne}$ )

- نمثل جزيء كلور الهيدروجين حسب نموذج لويس  $\text{H}-\text{Cl}$

- 1 زواج الإلكترونية (الموضحة باللون 1 زرق) غير ترابطية

الزوج الإلكتروني (الموضح باللون 1 حمر) ترابطية.

مثال:

| الاسم: كلور الهيدروجين                                                                                    | الصيغة: $\text{HCl}$                                                                                             | الجزيء                    |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------|
| $\text{H}$                                                                                                | $\text{Cl}$                                                                                                      | الذرات                    |
| $(K)^1$                                                                                                   | $(K)^2(L)^8(M)^7$                                                                                                | التوزيع الإلكتروني        |
| 1                                                                                                         | 7                                                                                                                | $N_{\text{electrons}}$    |
| $7+1 = 8$                                                                                                 |                                                                                                                  | $N_{\text{total}}$        |
| $8/2 = 4$                                                                                                 |                                                                                                                  | $N_{\text{doublets}}$     |
| $\text{H}-\text{Cl}$                                                                                      | - ثنائيات ترابطية واحدة تكافئية بين $\text{H}$ و $\text{Cl}$<br>- 3 ثنائيات غير ترابطية كلها على ذرة $\text{Cl}$ | توزيع الثنائيات وطبيعتها. |
| - احترام قاعدة الثنائية على ذرة $\text{H}$ محترمة.<br>- احترام قاعدة الثمانية على ذرة $\text{Cl}$ محترمة. |                                                                                                                  | النتيجة                   |

$N_e$ : الإلكترونات في المدار 1 خير.  $N_t$ : الإلكترونات الإجمالية.  $N_d$ : الثنائيات الترابطية وغير الترابطية

## حل بعض التمارين

## (أ) أتأكد من معارفي.

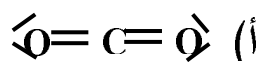
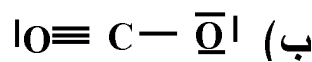
1- أكمل الفراغات في الجمل التالية:

- التكافئية - إلكترونين - ا خيرة - ذرة - زوج إلكترونين ترابطي.
- أزواج إلكترونية - خاملة.
- الهيدروجين والليثيوم والبور والبيريليوم في طبقتها - الثنائية الإلكترونية.
- ا خرى - لإحترام - الثمانية الإلكترونية - في مدارها ا خير - عنصر .
- 2 - اختر الصحيح:

- (1) يسمى عدد الذرات الداخل في تكوين جزيء. د - ذرية الجزيء.
- (2) تنتج الرابطة التكافئية بين: ج - إلكترونين.
- (3) توجد في المدار ا خير للغازات الخاملة: د - 8 إلكترونات. أ - 4 أزواج إلكترونية حامل
- (4) يوجد في المدار ا خير لذرة ا وكسجين: أ - 6 إلكترونات.
- ج - إلكترونات عازبان وزوجان حاملان. هـ - تكافؤه 2.
- (5) أ - لجزيء النشادر بنية هندسية (هرمية / رباعية ا وجه)
- ب - لجزيء الماء بنية هندسية (مستوية / / مرفقية)
- (6) يكون لجزيئين تماكب إذا كان لهما نفس: (الصيغة المجملية -).
- (7) أ - يكون الجزيء ثلاثي الذرة مستوي. ب - ذرية أي جزيء عدد صحيح.
- ج - تحترم الذرات داخل الجزيء قاعدة الثمانية الإلكترونية و الثنائية الإلكترونية.
- (8) ب - يكون الجزيء عديد الذرات في كل ا نواع كيميائي.

## (ب) أوظف معارفي.

- 4 - الصيغة المجملية للجزيء:  $C_4H_6Cl_4$  هي  $C(CH_2Cl)_3Cl$
- 8- الصيغة شبه المفصلة ا تية:  $CH_3CH_2CHO$ . يقبل مأكبا آخر.
- 9 - لذرة ا زوت رقم شحنة  $Z=7$  ولذرة الهيدروجين رقم شحنة  $Z=1$ . النشادر  $NH_3$ . عدد ا زواج الترابطية 3 وغير الترابطية 1 في هذا الجزيء.
- 11 - إن الصيغة المجملية لجزيء الكحول الإيثيلي هي  $CH_4O$ :
- ب - عدد الروابط به 5. ج - بنيته مرفقية د - توجد به روابط مرفقية. هـ - هو جزيء مستقطب.
- 14 - إليك تمثيل لويس لجزيء ثنائي أكسيد الفحم بطريقتين (أ وب):
- قاعدة الثمانية محققة في كل منهما. أصح تمثيلا هو أ) أما ب) فإنه لا يحترم تكافؤ ذرتي ا كسجين.



## من المجهرى إلى العيانى

الوحدة 3:

### { المقادير المولية وكمية المادة

\* كيف كان يتعامل الكيميائيون مع المادة قبل اكتشاف الذرة والجزيء؟

\* كيف تمكنوا، انطلاقا من تجارب في المستوى العيانى، من استنتاج ما يجري في المستوى المجهرى؟

#### النشاط 1-

انطلاقا من أمثلة بسيطة جدا، يتعامل البناء بالنقللة وأكياس الإسمنت من أجل البناء، يتعامل صاحب المطبعة بالرزق عند بيع أوراق، من أجل معرفة القيمة الغذائية لخبز القمح أو الشعير لا نستعمل حبة قمح أو شعير واحدة بل نستعمل مقدار معين يمكن التعامل معه، نتطرق إلى مفهوم المول من الناحية العيانية.  
\* اكمال العبارات:

وصفة - نواع - المختلفة - الكميات - الغرض - اللازمة - بالكتلة - بالعدد.

#### نشط 2:

الهدف من هذا الحساب هو إدراك مفهوم لمول والوصول إليه .  
تقود نتائج أسئلة السبع إلى عدد أفوغادرو التقريبية عند تدوير عدد مهما كان خيار العنصر المرجعي.  
\* اكمال العبارات:

واحد مول - الشرطين النظاميين - المولي - بطبيعة - متساوية - عدد.

#### العمل المخبري:

- 1- يجب أخذ بعين الاعتبار كبريات النحاس إن كانت مميهة ن كتلتها الجزيئية المولية تختلف تماما. لذا نستعملها جافة.
- 2- يشار إلى القراءة الفقية والتعويد عليها باستمرار عند قراءة الحجم.
- 3- نكتفي بقراءة الحجم في حالة السوائل دون التطرق إلى قانون الغازات المثالية.

### حلول بعض التمارين:

- 1 - كمية - عدد أفوغادرو - عدد أفوغادرو - 1 مول - جزيئات
- 2 - صحيح أم خطأ ؟
- أ - (خطأ) ب - (خطأ) ج - (صحيح) د - (صحيح)  
أوظف معارفي
- 3 - كتلة الحديد هي 1.6g
- 4 - شحنة 1mol من إلكترونات:  $q = -96320 \text{ C}$  ، وكتلة 1mol:  $M_e = 5,48.10^{-7} \text{ kg}$
- أ -  $6,02.10^{23}$  ب -  $+2,88.10^3 \text{ C}$
- 6 - اكتشاف نظير جديد
- 7 - الكتلة المولية الذرية لعنصر الكلور هي: 35.5 غرام.
- 11 - أ - تشغل 2g من غاز ثنائي الهيدروجين في الشرطين (P,θ) 25 L. نفس الحجم الذي تشغله 32g من ثنائي أكسجين. ب - 25 L الشروط ليست نظامية
- 13 - كمية المادة  $2,0.10^{-3} \text{ mol}$
- 15 - كمية المادة 0,422 mol
- 16 -

| الغاز            | H <sub>2</sub> | O <sub>2</sub> | CH <sub>4</sub> | CO <sub>2</sub> | Cl <sub>2</sub> | CO        | NH <sub>3</sub> | H <sub>2</sub> O بخار |
|------------------|----------------|----------------|-----------------|-----------------|-----------------|-----------|-----------------|-----------------------|
| الكتلة المولية M | 2              | 32             | 16              | 44              | 71              | 28        | 17              | 18                    |
| الكثافة          | 0,07           | 1,1            | 0,55            | 1,52            | 2,45            | 0,97      | 0,59            | 0,62                  |
| الوضع في الجو    | يصعد           | في الهواء      | يصعد            | ينزل            | ينزل            | في الهواء | يصعد            | يصعد                  |

## التركيز المولي لمحلول مائي غير مشبع

### نشاط 1:

يجب مراعاة حجم الماء المحل مقابل المادة المنحلة من أجل أن يكون المحلول مخففا وهكذا يكون حجم المحلول الناتج يساوي حجم الماء المستعمل.  
يعود اللون الأزرق للمحلول للشوارد  $Cu^{2+}$  والتي يكشف عنها بإضافة كمية قليلة من محلول الصود

### نشاط 2:

لا يمكن تعميم هذه النتائج إلى كل المحاليل المائية ن منها المحاليل الشاردية ومنها المحاليل الجزيئية مثل المحلول السكري الذي لا ينقل التيار الكهربائي بعكس المحاليل الشاردية.  
لقد اخترنا 10 غرام من كل مادة لرفع اللبس فقط.

### النشاط 3:

- المكون الغالب لكل هذه المحاليل هو الماء لكن ليس مطلقا ن هناك محاليل مثل المحاليل المكونة للدم ليست مطلقا مائية وهناك محاليل كحولية حيث الكحول هو المحل الغالب.
- تحتوي هذه المواد على أنواع كيميائية شاردية مثل أملاح المعدنية وأنواع كيميائية جزيئية مثل السكريات.

- يكفي بمساواة التركيزين لإستخراج وحساب الكتلة المولية الجزيئية  $1.10 \text{ g/L} = 6.11 \text{ m.mol/L}$ .
- عند إذابة نفس الكتلة من المنحل في حجومات مختلفة من المحل فإن لون المحلول "ينقص" مع حجم المحل.
- عند إذابة كتل مختلفة في نفس الحجم من محل فإن لون المحلول "يزداد" مع كتلة الجسم المنحل.

### 3- تحضير المحلول المائي مخبريا

يستغل استاذ هذا الموضوع للتثنية والتثنية على حسن قراءة الحجوم وحسن استعمال طريقة وزن الكتل.  
يمكن استعمال ملح آخر يمتاز بلون لإظهار علاقة التركيز بكمية المادة وحجم المحل.

#### تمرين محلول 2:

يجب التركيز في هذا التمرين على خطورة التعامل مع حمض المركزة وعدم التعامل معها باليد المجردة؛ ويجب استعمال الماصة، كما يجب استعمال وشرح الإشارات التي تحملها القرورات من نقاوة وتركيز ابتدائي للمحلول واستغلال الكتلة المولية الجزيئية المكتوبة على القرورة وغيرها...  
ملاحظة: الإشارة إلى أن الحجم النهائي للمحلول الممدد ليس هو الحجم المضاف.

#### العمل المخبري: تحضير محلول مائي بتركيز معين و تمديده

- مهما كان حجم الماء المضاف عند تخفيف المحلول أم فإن عدد المولات في العينة الابتدائية لا يتغير ويبقى ثابتا  $C.V = C'.V' = C''.V'' = C'''.V''' = \dots n$

## حلول بعض التمارين

أتأكد من معارفي:

1- أكمل بملء الفراغات بالكلمات المناسبة :

محلول - جزيء. - \* جزيئات - شوارد - \*  $\text{mol/L}$  - 1 L - \* زيادة الماء - أقل

2- خطأ أم صواب: صحيح - صحيح - صحيح - خطأ - صحيح

أوظف معارفي:

4 -  $m = 0,635\text{g}$  إذابة هذه الكتلة في حجم قدره  $250\text{ mL}$

5 -  $C = 0,097\text{mol.L}^{-1}$

6 -  $C = 0,6\text{mol.L}^{-1}$

7 -  $C = 0,014\text{mol.L}^{-1}$

8 -  $C = 0,057\text{mol.L}^{-1}$

9 - نترك الطبخ فوق النار ليتبخر الماء فينقص حجمه فيزيد التركيز.

10 - أ -  $0,028\text{mol}$  ب -  $C = 0,056\text{mol.L}^{-1}$

11 - أ -  $m = 1840\text{g}$  ب -  $m' = 1840\text{g}$  ج -  $C = 10, \text{p.d/M} \rightarrow C = 14,44\text{mol.L}^{-1}$

13 - أ -  $n = 0,002\text{mol}$  ,  $m = 0,032\text{g}$  ب -  $v = 0,05\text{L}$

14 - أ -  $V = 0,175\text{L}$  ب -  $V_1 = 0,125\text{L}$

15 - أ -  $C_1 = 0,106\text{mol.L}^{-1}$  ب -  $C_2 = 1,242\text{mol.L}^{-1}$

16 - أ -  $n_{\text{Na}^+} = 8,64.10^5\text{mol}$  ب -  $C' = 0,048\text{mol.L}^{-1}$

17 - أ - تمديد ب -  $F = 4$

18 - أ -  $F = 100$  ب -  $V' = 0,001\text{L}$

21 -  $C = 1,77\text{mol.L}^{-1}$

## الوحدة 4:

## المقاربة الكمية لتحول كيميائي

## ① مفهوم الجملة الكيميائية وتطورها خلال تحول كيميائي

ندخل في هذه الوحدة الرابعة واخيرة " المقاربة الكمية لتحول كيميائي " بمجموعة من ١ سئلة.

■ الحريق، انطلاق صاروخ، نمو النبات...، ماذا يحدث في هذه الظواهر؟

■ ما هو التفاعل الكيميائي؟ كيف نعبر عنه؟

■ كيف نصف التحولات الكيميائية وتطورها؟

تجربة: ندخل سلكا من النحاس (أو خراطة) في محلول نترات الفضة (محلول شفاف)، تجربة بسيطة واضحة فيها من آثار حدوث التحول من حيث اللون الشفاف لمحلول نترات الفضة ومعدن النحاس الصلب ا حمر ولا ننسى الماء وسط التحول في وصف الحالة الابتدائية للجملة الكيميائية، ثم ظهور راسب براق تدريجيا مصاحبا لظهور لون أزرق لكبريتات النحاس دائما في وسط مائي في وصف حالة الجملة الكيميائية أثناء التحول و في نهاية التحول يظهر اللون ا زرق لكبريتات النحاس (حسب تركيز المحلول الابتدائي لكبريتات النحاس) ويختفي معدن النحاس وظهور معدن الفضة في وسط مائي وهي الحالة النهائية للجملة.

ملاحظة: يستحسن للأستاذ اختيار تركيز مناسب لمحلول نترات الفضة قياسا مع معدن النحاس المستعمل.

استنتج بإكمال العبارات:

عندما يصاحب تطور جملة كيميائية ظهور أنواع كيميائية ناتجة فإن المرور من الحالة الابتدائية إلى الحالة النهائية يسمى تحولا كيميائيا.

## نشاط 1:

اخترنا هذه المقادير (صلب - صلب) من أجل الحصول قدر الإمكان على نسب متناسقة 0.1 مول من الحديد مقابل 0.1 مول من الكبريت وكذلك لسهولة حصول هذا التحول، يستحسن استعمال زهر الكبريت الجاف مع مسحوق الحديد فهو تحول مثير بعد بعض الثواني من تسليط اللهب بزواوية حوالي 30 درجة مع سطح ا جورة على المزيج.

تحسب عدد مولات كبريت الحديد ثم تستنتج كتلتها.

## نشاط 2:

هل التحليل الكهربائي تحول كيميائي؟ تحول كهركيماوي.

نعم ن به اختفاء متفاعلات وظهور نواتج.

هناك ظهور كلمة الوسيط هيدروكسيد الصوديوم الذي لا يدخل في التحول، هل هو حيادي؟ حتما لا ننا لو لم نستعمل وسيطا (مثله أو غيره) لا يحصل التحول الكيميائي (التحليل الكهربائي للماء المقطر)، فالوسيط ضروري لحدوث التحول؛ ن الماء المقطر لا ينقل التيار الكهربائي.

يمكن الكشف عن الغازات المنطلقة ثنائي ا كسجين بزيادة اشتعال جمره عود الثقاب وعن ثنائي الهيدروجين بحدوث فرقعة عند تعرضه للهب.

## نشاط 3

تحويلات كيميائية بين المحاليل وهو تحول كيميائي لمدخل الدرس لكن بصفة كمية يستغل فيها استاذ علاقة عدد المولات المتفاعلة  $n=C.V$  وهي علاقة من الدرس السابق.

ملاحظة:

- تركيز محلول نترات الفضة لا يساوي بالضرورة تركيز محلول نترات النحاس بعد نهاية التحول الكيميائي حتى ولو كان المزيج الابتدائي متناسق.
- في هذا التحول يبقى النحاس بالزيادة عند الحالة النهائية للجملة.
- نتأكد من وجود الشوارد  $Ag^+$  عند نهاية التحول بسكب محلول أحد أملاح الكلور فيظهر رايزسب أبيض.

استنتج بإكمال العبارات:

- التفاعل - التحول - بمعادلة .
- كمية المادة و درجة الحرارة و الضغط و الوسيط ،... إلخ.
- لا تتفاعل - متناسقة محددة. - مزرق - كافي - مسودا - الفحم، .
- لا تحدث - درجة حرارة .

## حلول بعض التمارين

أتأكد من معارفي:

1 - تحول كيميائي - النواتج - المتفاعلات - نموذج -  $\rightarrow$  - معادلة التفاعل

- الشحنة الكهربائية - كمية المادة

صحيح أم خطأ : أ - صحيح ب - خطأ ج - صحيح

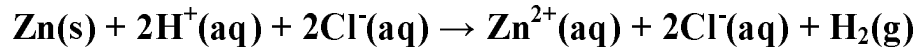
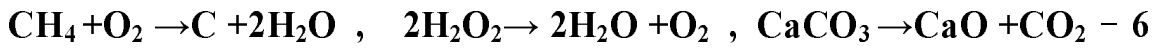
أوظف معارفي:

2 - يتفاعل آلومنيوم مع الكبريت وفق المعادلة التالية :



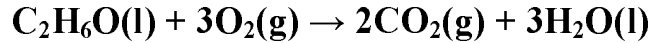
$$m_{\text{Al}_2\text{S}_3} = 14,6 \text{ g} - m_{\text{S}} = 9,6 \text{ g} -$$

5 - ج - هذا التحول ليس تحولاً كيميائياً بل تحول فيزيائي.



7 - الإيثانول  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$  لا يحتوي النوع الكيميائي ثنائي أكسيد الفحم.

الإيثانول  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$  لا يحتوي النوع الكيميائي الماء.



النوع الكيميائي ثنائي أكسيد الفحم يعكر رائق الكلس. النوع الكيميائي الماء يزرق لون  $\text{CuSO}_4$

9 - أ - خليط ب -  $2\text{CuO} + \text{C} \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{Cu}$  تحول كيميائي

ج - معدن النحاس وغاز ثنائي أكسيد الكربون لم يكونا بهذه الصفة في المختبر قبل تسخينه ؟

د - "يوجد النحاس في أكسيد النحاس" هو على حق.

12 - النواتج  $2\text{Fe}_2\text{O}_3_{(s)} + 3\text{C}_{(s)} \rightarrow 4\text{Fe}_{(s)} + 3\text{CO}_{2(g)}$  المتفاعلات

- الخليط ليس في الشروط الستوكيومترية - كتلة الحديد حوالي  $m = 135 \text{ kg}$



$$V_{\text{O}_2} = 171,2 \text{ L} \quad V_{\text{CO}_2} = 114,1 \text{ L} \quad m_{\text{H}_2\text{O}} = 123,26 \text{ g}$$

## ② مفهوم التقدم لتفاعل كيميائي و حصيلة المادة

- الحريق، انطلاق صاروخ، نمو النبات...، ماذا يحدث في هذه الظواهر؟
- ما هو التفاعل الكيميائي؟ كيف نعبر عنه؟
- كيف نصف التحولات الكيميائية وتطورها؟
- مجموعة من 1 سئلة كلها تدل على حدوث تفاعلات كيميائية.

لقد تعرضنا لهذا الموضوع عن طريق مقارنة بسيطة (الحساء) تمكن التلميذ من فهم التفاعل الكيميائي وتقدمه ثم المقارنة وإستنتاج، ثم يستنتج المتفاعل المحد بعدم أحد المعادلات وإيجاد قيمة المجهول وتعويضه في باقي المعادلات فالمجهول الذي يجعل المعادلات 1 أخرى موجبة فقيمتها هي قيمة المتفاعل المحد.

$$28 - 2x = 0 \Rightarrow x = 14$$

$$39 - 3x = 0 \Rightarrow x = 13$$

$$18 - 2x = 0 \Rightarrow x = 9$$

نلاحظ أن قيمة  $x = 9$  تجعل المعادلتين 1 خريتين موجبتين فالطماطم هي المتفاعل المحد.

نقوم بدراسة مماثلة لكن باستعمال تفاعلات كيميائية وهو فعل محلول حمض الخل على هيدروجينوكربونات الصوديوم التي توجد في التجارة تحت اسم بيكاربونات الصوديوم (الكاربونات، تستعمل في الطهي؛ في الاستحمام؛ ...).

نضع في القارورة (1) 20mL من محلول حمض الخل  $6^\circ$  ونضع في البالونة المطاطية 5.04g من هيدروجينوكربونات الصوديوم الصلب  $\text{NaHCO}_3$  ثم نسد فوهة القارورة بواسطة البالونة. نرفع البالونة إلى 1 على بحيث تسقط  $\text{NaHCO}_3$  في الخل.

وينتج غاز ثنائي أكسيد الفحم بكمية معتبرة يمكن قياسها بواسطة بالونة.

لقد استعملنا في القارورة (2) 80mL من محلول حمض الخل  $6^\circ$  حتى يكون المتفاعل المحد هو هيدروجينوكربونات الصوديوم ثم استعملنا 20mL من نفس حمض الخل في القارورة (1) ونفس كمية  $\text{NaHCO}_3$  والتي هي 5.04g حتى يكون المتفاعل المحد هو حمض الخل وهما إحتمالين مختلفين.

- يمكن التأكد من نتائج المتفاعل المحد باستعمال مقياس pH.

استنتج بإكمال العبارات:

المتفاعل المحد هو المتفاعل المستعمل بقلّة وينعدم كلية أثناء التحوّل الكيميائي.

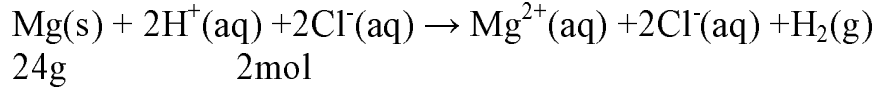
\*بعد دراسة التفاعل الكيميائي وطريقة تحضير الحساء إليك جدول للمقارنة

|                        |                                   |
|------------------------|-----------------------------------|
| التحول الكيميائي       | تحضير حساء                        |
| الحالة ا ابتدائية      | مكونات الحساء                     |
| المتفاعلات             | كيفية الصنع                       |
| نواتج التفاعل          | مخزون الخضر المتوفر               |
| معادلة التفاعل         | تقدم الانتاج                      |
| تقدم التفاعل           | المخزون عند نهاية الصنع           |
| المتفاعل المحد         | أحد الخضر الموجود بكمية غير كافية |
| التقدم ا عظمي          | العدد ا عظمي من حالة الإنتاج      |
| الحالة النهائية للجملة | الحساء با كياس                    |

### العمل المخبري: تطور جملة كيميائية خلال تحول كيميائي

#### • تأثير حمض كلور الماء على معدن المغنيزيوم.

يأخذ ا ستاذ شريطا من المغنيزيوم ويزنه ثم يقسمه على حسب عدد ا فواج حيث يراعي كتلة المغنيزيوم التي تناسب كل حجم بحيث أن بعض ا فواج يكون عندها المغنيزيوم هو المتفاعل المحد وبعض ا خر من ا فواج يكون عندها الحمض هو المتفاعل المحد.  
فعلى سبيل المثال:



$$m(\text{g}) \quad C.V = n.mol$$

إذا كان حجم الحمض 5mL كانت كتلة المغنيزيوم  $m_0 = 0,03\text{g}$  فمن أجل 10 أفواج يأخذ ا ستاذ شريطا كتلته  $m = 0,3\text{g}$

\*ينبه ا ستاذ على أن حمض كلور الماء مادة خطيرة على الجلد نتعامل معها بحذر.

## حلول بعض التمارين

• أتأكد من معارفي :

1- معدوما - أعظمية - تقدر التفاعل - ينعدم

2 - صحيح - خطأ - صحيح - صحيح

• أوظف معارفي :

$$n_{\text{NaHCO}_3} = 0,0096 \text{ mol} \quad n_{\text{CH}_3\text{COOH}} = C.V = 0,027 \text{ mol} \quad - 4$$

المتفاعل المحد هو  $\text{NaHCO}_3$  والتقدم النهائي  $x = 0,0096 \text{ mol}$  وهو كمية المادة لثنائي أكسيد الفحم

الناتج كمية المادة  $\text{CO}_2$  الناتج:

$$m_{\text{CO}_2} = 20,810 - 20,406 = 0,404 \text{ g} \rightarrow n_{\text{CO}_2} = 0,404/44 = 0,0092 \text{ mol}$$

$$x = 0,05 \text{ mol} \quad (\text{ج}) \quad n = 0,05 \text{ mol} \quad (\text{ب}) \quad 2\text{Na(s)} + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NaCl(s)} \quad (\text{أ}) - 5$$

$$4\text{Fe(s)} + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}), \quad n_{\text{Fe}} = 0,4 \text{ mol}, \quad n_{\text{O}_2} = 0,3 \text{ mol} \quad - 6$$

-8

| المعادلة          | $3\text{H}_2(\text{g})$ | $+\text{N}_2(\text{g})$ | $\rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$ |
|-------------------|-------------------------|-------------------------|--------------------------------------|
| الحالة الابتدائية | 4mol                    | 9mol                    | 0                                    |
| الحالة الإنتقالية | $4-3x=1$                | $9-x=8$                 | $2x=2 \Rightarrow x=1$               |
| الحالة النهائية   | $4-3x_f$                | $9-x_f$                 | $2x_f$                               |

$x_f = x_m = 1,33 \text{ mol}$  المتفاعل المحد هو ثنائي الهيدروجين.

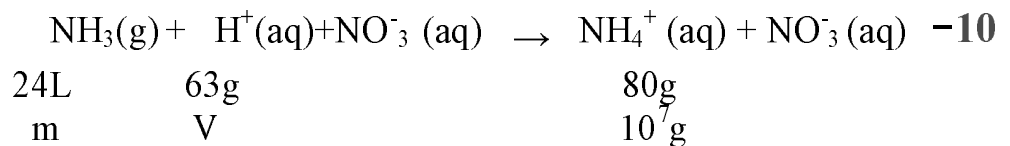


$$n_{\text{Ag}^+} = C.V = 0,02.0,15 = 0,0030 \text{ mol} \quad n_{\text{Cu}} = 0,127/63,5 = 0,0020 \text{ mol}$$

| المعادلة          | $\text{Cu(s)} + 2\text{Ag}^+(\text{aq}) \rightarrow \text{Cu}^{+2}(\text{aq}) + 2\text{Ag(s)}$ |               |            |            |
|-------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------|------------|------------|
| الحالة الابتدائية | 0,0020                                                                                         | 0,0030        | 0          | 0          |
| الحالة الإنتقالية | $0,0020-x$                                                                                     | $0,0030-2x$   | $x$        | $2x$       |
| الحالة النهائية   | $0,0020-x_f$                                                                                   | $0,0030-2x_f$ | $x_f$      | $2x_f$     |
| الحالة النهائية   | 0,0005mol                                                                                      | 0             | 0,0015 mol | 0,0030 mol |

$$X_f = 0,0015 \text{ mol}$$

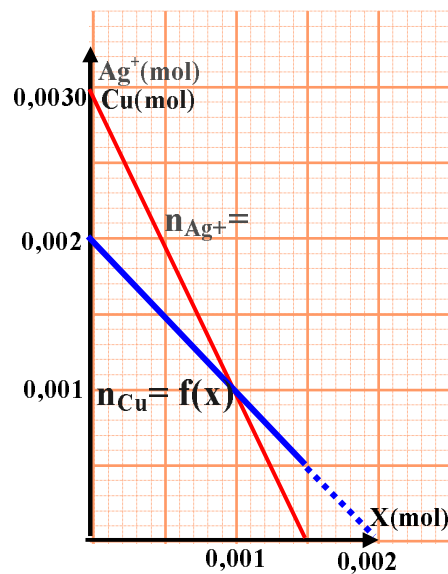
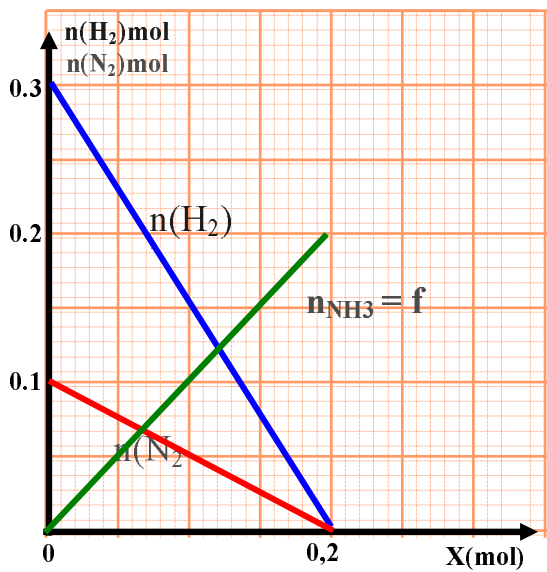
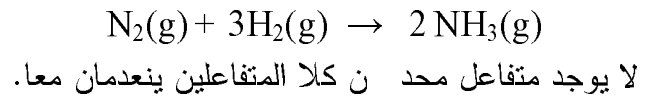
$$C_{\text{Cu}^{2+}} = 0,075 \text{ mol/L}$$



$$V = 3000 \text{ m}^3 \quad m_{\text{HNO}_3} = 1500 \text{ g}$$

$$m_{\text{HNO}_3} = 7875 \text{ kg}$$

**- 13**



## مجال الميكانيك

### مقدمة

يحتوي مجال الميكانيك أربع وحدات و هي:

الوحدة 1: القوة و الحركات المستقيمة

الوحدة 2: القوة و الحركات المنحنية

الوحدة 3: القوة و المرجع الفعليين المتبادلين

الوحدة 4: التماسك في المادة و في الفضاء

و لك هذا التقسيم ما هو إلا تنضيي فقط إذ أنّ الوحدات مترابطة فيما بينها و ا ولى تخدم الثانية فالثالثة وهكذا ...

إفتتح هذا المجال بمدخل تاريخي ذو أهمية كبيرة رغم قصر محتواه إذ أنه يبرز ا أهمية التي أعطيت للحركة عبر العصور و تطور ا أفكار حولها عبر التاريخ

بتخليص أفكار أرسطو حول الحركة و القوة و هي ا أفكار التي سادت طويلا قبل إبطالها من طرف غاليلي ونيوتن ولكن هذه ا أفكار لازالت تراود أذهان التلاميذ وهي التي تكون أساسا ا أفكار المسبقة التي يأتي بها التلميذ لدرس الميكانيك وتكون كما أبرزته العديد من الدراسات حواجز معيقة تحول دون إستيعاب التلميذ لعلاقة القوة بالحركة.

المنهجية المعتمدة في الوحدات اللاحقة تهدف أساسا إلى إكساب التلميذ مهارات تجريبية وتحليلية تجعله قادرا على تجاوز هذه العقبات والحواجز

-إبراز أهمية التجريب و القياس كوسيلة للبحث و الإستقصاء في الظواهر الطبيعية منذ أعمال غاليلي والإعتماد على الرياضيات لصياغة القوانين الفيزيائية و تعميمها.

-إبراز دور نيوتن في توحيد الميكانيك الفلكية و الميكانيك ا رضية بصياغته القوانين الثلاثة التي تحمل إسمه و التي أخذت كمبادئ أساسية لعلم التحريك.

- لذا نعتد القانون ا ول أو مبدأ العطالة كتعريف أولي للقوة ووسيلة للكشف عن وجود قوة ماثرة على المتحرك أو غيابها كما يفصل هذا المبدأ نهائيا فكرة أرسطو التي تربط وجود حركة بوجود قوة إذ أنه ينص على مايلي:

"يحافظ كل جسم على سكونه أو حركته المستقيمة المنتظمة ما لم تتدخل قوة لتغير حالته الحركية"

أي أن دور القوة هنا هو تغيير الحالة الحركية لجسم أي كل جسم لا يخضع ي قوة (نظريا) أو لمجموعة من القوى تعدم بعضها البعض (أثرها الإجمالي معدوم) في معلم عطالي يكون إما ساكنا أو له حركة مستقيمة منتظمة.

وكل جسم غير ساكن ولايتحرك بحركة مستقيمة منتظمة يكون حتما خاضعا لقوة تأثر عليه.

## القوى والحركات المستقيمة

### الوحدة 1:

نستهل هذه الوحدة بدرس تمهيدي نقدم فيه المفاهيم ا ولية المميزه للحركة مثل نسبية الحركة-نموذج النقطة المتحركة-المسار - السرعة....

تطبيقا لمحتويات البرنامج وعملا بالتوصيات التي جاءت بها الوثيقة المرافقة للبرنامج التي تقترح الانطلاق من مبدأ العطالة كتعريف أولي للقوة و كمقاربة أولية للمبدأ الثاني لنيوتن ارتأينا أن ندخل بعض التعاريف ا ولية كتذكير لما يعرفه التلميذ و كأدوات ضرورية يعتمد عليها لتحليل بعض الوضعيات الإشكالية و يحل بها التسجيلات المقترحة.

هذا ما جاء به الدرس ا ول و البطاقات التقنية إذ نقدم فيها نموذج النقطة المتحركة و بعض مميزات الحركة ثم نتطرق إلى أهم أدوات يعتمدها التلميذ في كل النشاطات وهي شعاع السرعة اللحظية و كيفية تحديده وتمثيله في مختلف أنواع الحركات ثم يليه شعاع تغير السرعة وكيفية تحديد خصائصه و تمثيله لاعتماده كوسيلة لتحديد خصائص شعاع القوة المطبقة على المتحرك.

### السرعة اللحظية

كل النشاطات المقترحة تعتمد على تمثيل دقيق للشعاعي السرعة اللحظية و تغير السرعة لذا يجب من البداية الإعتناء بتدريب التلاميذ على تمثيل دقيق لهذه ا شعة بالإستعانة بالبطاقات التقنية المقترحة. كل التسجيلات المقترحة ممثلة في الكتاب بعناية وتحمل سلم التمثيل المستعمل، لذا يمكن نقلها بواسطة ورق شفاف لدراستها.

أغلبية الحركات المقترحة هي حركات حقيقية جسم معتادة يعرفها التلميذ تم تسجيلها بواسطة كاميرا أو بوسائل تسجيل تسمح بتحديد مواضع المتحرك خلال فترات زمنية متساوية و معروفة. يمكن للأستاذ إجراء هذه التجارب أمام التلاميذ للتصديق التجريبي إذ لا تتطلب وسائل معقدة ويمكن حتى تصويرها إن توفرت الكاميرا.

تحديد وتمثيل شعاعي السرعة اللحظية  $\vec{v}$  وشعاع تغير السرعة  $\Delta \vec{v}$

(أ) تحديد وتمثيل أشعة السرعة اللحظية  $\vec{v}$

نعرف السرعة اللحظية انطلاقا من علاقة السرعة المتوسطة على أن قيمتها تساوي قيمة السرعة المتوسطة في منتصف المجال الزمني وبما أن منتصف المجال الزمني لا ينطبق على منتصف المجال الفضائي (إلا في الحركات المنتظمة) يتعذر علينا معرفة موضع المتحرك في تلك اللحظة بدقة.

لرفع هذه الإشكالية يمكن الإعتماد على خاصية التسجيل الذي يمثل المواضع المتتالية للمتحرك تفصلها مجالات زمنية متساوية  $\tau$ . لتحديد السرعة اللحظية في موضع  $M_i$  نعتبر الموضعين المجاورين له مباشرة  $M_{i-1}$  و  $M_{i+1}$  حيث تفصلهما فترة زمنية  $\Delta t = 2\tau$  والموضع  $M_i$  المعتبر يوافق حينئذ منتصف المجال الزمني.

ونحدد قيمة السرعة اللحظية في  $M_i$  باعتماد السرعة المتوسطة بين الموضعين  $M_{i-1}$  و  $M_{i+1}$  أي:

$$v = M_{i-1} M_{i+1} / \Delta t = M_{i-1} M_{i+1} / 2\tau$$

ونمثلها بشعاع: مبدأه الموضع  $M_i$  حامله مماسي للمسار جهته جهة الحركة وطوله يوافق قيمة السرعة باعتبار سلم مناسب للسرعات. ملاحظات:

- 1- بما أن المجالات الزمنية متساوية يمكن الإعتماد كدراسة أولية على طول المسافات المقطوعة بين المواضع المتتالية لوصف تطورات السرعة على نفس التسجيل.
- 2- عند تمثيل أشعة السرعة اللحظية  $\vec{v}$  نختار سلما و نطبقه على جميع أشعة السرعة في نفس التسجيل.
- 3- هذه الطريقة لا تسمح لنا بتحديد و تمثيل شعاع السرعة اللحظية في الموضعين ا ول وا خير من التسجيل.

(ب) تحديد وتمثيل أشعة تغير السرعة  $\Delta \vec{v}$

لتمثيل شعاع تغير أشعة السرعة  $\Delta \vec{v}$  نتبع نفس الخطوات المذكورة سابقا في تمثيل شعاع السرعة أي لتمثيل شعاع السرعة  $\Delta \vec{v}_j$  في الموضع  $M_j$  بيانيا نحتاج إلى تمثيل شعاعي السرعة اللحظية في الموضعين  $M_{j+1}$  و  $M_{j-1}$  الحاصرين للموضع  $M_j$

ونعتمد الطريقة الشعاعية الموضحة في البطاقة التقنية حيث  $\Delta \vec{v}_{M_j} = \vec{v}_{M_{j+1}} - \vec{v}_{M_{j-1}}$  لتحديد بياني لخصائص  $\Delta \vec{v}$  و لمعرفة القيمة العددية لطويلة  $\Delta v$  نقيس طوله على التمثيل ونستنتج قيمته بالاعتماد على السلم المختار لتمثيل أشعة السرعة وبالتالي لتحديد  $\Delta v$  يستلزم إختيار مجالات زمنية قدرها  $2\tau$  كما هو الحال في تحديد السرعة.

لماذا نمثل الشعاع  $\Delta \vec{v}$  ؟

بما أننا اعتمدنا مبدأ العطالة كتعريف أولى للقوة نعتبر المتحرك خاضعا لقوة إذا لاحظنا تغيرا في شعاع السرعة اللحظية لذا نحتاج إلى دراسة تغيرات شعاع السرعة اللحظية والتي تتلخص في خصائص الشعاع  $\Delta \vec{v}$ .

مقارنة خصائص هذا الشعاع بخصائص القوة المطبقة  $\vec{F}$  إن كانت معروفة تثبت لنا أن للشعاعين  $\Delta \vec{v}$  و  $\vec{F}$  نفس الحامل نفس الجهة و نفس نقطة التطبيق و أن أي تغير في شدة  $\vec{F}$  يحدث تغيرا مماثلا في قيمة  $\Delta v$  أي: عندما  $\vec{F} \propto \Delta v$  والعكس صحيح أي معرفة أحدهما يسمح لنا باستنتاج خصائص الآخر والعكس.

وهذه الطريقة تعتبر كمقاربة أولية للمبدأ الأساسي للتحريك دون حاجة لإدخال مفهوم التسارع ولا دور الكتلة إذ أن الصيغة النهائية لهذا المبدأ خارجة عن برنامج السنة الأولى.

## 1 - القوة والحركات المستقيمة

### 1- النشاطات ا ولية:

من أهداف هذه النشاطات نذكر:

- تدريب التلميذ على التعامل مع التسجيلات و تحليلها.
- التمرن على وصف الحركة انطلاقا من معطيات التسجيل.
- التمثيل الكيفي لبعض التسجيلات و بعض المقادير مثل أشعة السرعة و القوة ...
- التعبير بالرسم (التمثيل) وبالتحرير (اكمال العبارات) عن الفرضيات والإستنتاجات التي يقوم بها في كل نشاط .

بما أن ا دوات ا ولى التي نعتمد عليها هو مبدأ العطالة الذي يركز على الحركة المستقيمة المنتظمة فمن المعقول أن ننتقل من هذه الحركة لإبراز خصائصها و تمييزها عن الحركات المستقيمة المتغيرة. يعتمد التلميذ هنا على مقارنة المسافات المقطوعة بين المواضع المتتالية التي يحتويها التسجيل لإستنتاج سرعة المتحرك في كل لحظة ويعتمد التلميذ هذا التسجيل كنموذج للحركة المستقيمة المنتظمة بتأكده على إستقامة المسار (بواسطة مسطرة) وتساوي المسافات المقطوعة خلال مجالات زمنية متساوية ذلك ما يعني ثبوت السرعة خلال الحركة كما أنه يكتشف أن هذا النوع من التسجيل يحتوي معلومات ويخلو من معلومات أخرى مثل جهة الحركة مثلا

و بالإعتماد على مبدأ العطالة يمكنه الحكم على عدم وجود قوة مطبقة على المتحرك (نظريا) في الحركات التي تمتاز بتسجيل مماثل لهذا التسجيل.

كيف يمكن تغيير سرعة الكرية ؟

الهدف من هذا السؤال هو تحسيس التلاميذ بجمعية تطبيق قوة خارجية على المتحرك لتغيير حالته الحركية(سرعته) أي أن المتحرك غير قادر على هذا التغيير بذاته، ويستلزم تدخل خارجي (قوة).

ماهي الوسيلة التي تجعل سرعة الكرية تتزايد أو تتناقص؟

نقبل كل الإقتراحات التي يأتي بها التلميذ أو الفوج مادامت تحقق المطلوب. نقترح مثلا) رفع الطاولة قليلا من جهة لتسريع الكرية أو من جهة أخرى لكبحها أو الإستعانة بمغناطيس (عل أن لا يغير المسار) أو دفعها أو كبها بمجفف الشعر(séchoir).

الهدف من مطالبة التلميذ بتمثل كيفي للتصوير المتعاقب هو توضيفه لمفهوم السرعة على أنها تعبر عن المسافة المقطوعة في فترة زمنية معينة أي أن كلما زادت السرعة زادت المسافة المقطوعة و العكس صحيح .

استنتج باكمال العبارات:

نقبل اقتراحات التلميذ إذا استعمل عبارات ملائمة ونقترح العبارات التالية في مكان الفراغات:  
مستقيم - متساوية - مجالات زمنية - السرعة.

في فقرة يعبر مبدأ العطالة:

العبارات هي: منتظمة - قوة - ساكنة - مستقيمة منتظمة - مستقيمة منتظمة - قوة

## 2- الحرك المستقيمة والقوة الثابتة

تعتبر هذه الفقرة أول دراسة تجريبية (بمثابة تصديق تجريبي) نبحث فيها عن علاقة شعاع السرعة بالقوة ومن أجل ذلك نحقق التجربة المقترحة أي القوة مجسدة و معروفة الخصائص ثابتة الشدة (الربيعية تشير لذلك) حاملها مجسد بمحور الربيعية مطبقة في نقطة ربط الربيعية و موجهة في جهة الحركة. يقوم التلميذ باختيار نقطة من العربة لدراسة حركتها و لتكن مثلا النقطة الصفراء المجسدة على العربة و ينقل على ورق شفاف مواضع هذه النقطة خلال الحركة.

## (أ) الدراسة الشعاعية

تسمح الدراسة الشعاعية المطلوبة بتحديد خصائص شعاع تغير السرعة  $\Delta v$  الذي نجده تقريبا ثابتة الطويلة في جهة الحركة منطبق على مسار النقطة المتحركة و هذه المواصفات تطابق مواصفات شعاع القوة المطبقة على العربة.

من المنتظر أن يصل التلميذ إلى النتائج التالية:

- الحركة مستقيمة متسارعة.
- لشعاع السرعة وشعاع تغير السرعة و شعاع القوة نفس الحامل و نفس الجهة و هي جهة الحركة.
- طويلة شعاع السرعة متزايدة خلال الحركة وطويلة شعاعي القوة و تغير السرعة ثابتتين.

اكمال العبارات:

$\vec{v}$ : حامله - جهته - طويلته.

$\Delta \vec{v}$ : حاملا - جهة - قيمة.

## (ب) الدراسة البيانية:

يكتشف التلميذ طريقة أخرى لدراسة الحركة و هي الدراسة البيانية (أنظر البطاقة التقنية صفحة 191) أين يعتمد على تمثيل منحني السرعة بدلالة الزمن، و هو البيان الذي يحمل عدة معلومات على الحركة إذ يمكن بواسطته استخراج:

- المسافات المقطوعة (بحساب المساحات)
- تغيرات السرعة خلال مجالات زمنية محدّدة و تكون هنا ثابتة ن المنحني خط مستقيم مائل.

## 3- الحركة المستقيمة و القوة المتغيرة

## (أ) جهة القوة هي جهة الحركة

نستعمل في هذه التجربة خيطا مطاطيا يطبق على العربة قوة تمتاز بما يلي:

- حاملها موازي للمسار
- جهتها جهة الحركة
- شدتها تتعلق باستطالة المطاط أي متناقصة خلال الحركة (لتناقص استطالة المطاط)

تسمح الدراسة الشعاعية بالوصول إلى النتائج التالية:

- الحركة مستقيمة متسارعة ما دام المطاط مستطالا
- لشعاع السرعة وشعاع القوة وشعاع تغير السرعة نفس الحامل ونفس الجهة وهي جهة الحركة.
- طويلة شعاع السرعة متزايدة ما دام المطاط مستطالا
- طويلة شعاع القوة وشعاع تغير السرعة متناقصتين ما دام المطاط مستطالا.

اكمال العبارات:

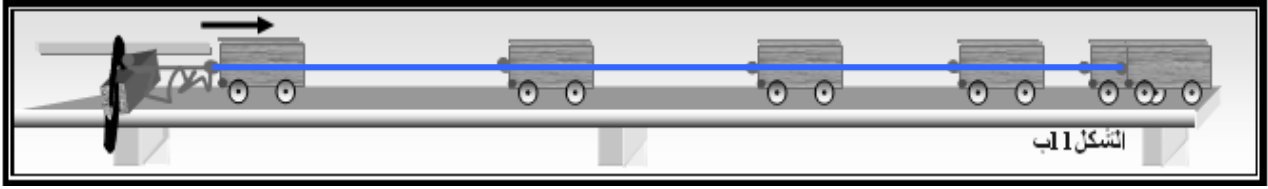
حامله - جهته - تتزايد

منطبق - جهة - متناقصة

## (ب) جهة القوة معاكسة لجهة الحركة

تنبيه:

الشكل الممثل في الكتاب ناقص إذ يظهر الوضع ا خير للعربة دون ارتباطها بلمطاط والشكل الصحيح هو:



في هذه التجربة للقوة المطبقة على العربة من طرف المطاط الخصائص التالية:

- حاملها منطبق على المسار (أو موازي له)
- جهتها عكس جهة الحركة
- شدتها متزايدة خلال الحركة (لتزايد استطالة المطاط)
- اكمال العبارات: حامله - جهته - طويلته.
- حامل - جهة - قيمة - (متناقصة)

نتائج الدراسة الشعاعية:

- الحركة مستقيمة متباطئة
- شدة السرعة و القوة و تغير السرعة نفس الحامل
- جهة شعاع السرعة في جهة الحركة
- لشعاع القوة وشعاع تغير السرعة جهة معاكسة لجهة الحركة
- طويلة شعاع السرعة متناقصة خلال الحرك.
- طويلتي شعاعي القوة و تغير السرعة متزايدتين خلال الحركة

استنتاج عام:

من التجارب الثلاثة السابقة نستنتج مايلي:

هناك مطابقة بين خصائص شعاع تغير السرعة  $\Delta v$  وخصائص شعاع القوة  $F$  ومنه يمكن استنتاج خصائص شعاع القوة المطبقة على المتحرك من خصائص شعاع تغير السرعة والعكس صحيح.

تطبيق(ص188): دراسة حركة سقوط كرية معدنية في الهواء.

نعطي في هذا التطبيق دراسة نموذجية لحركة سقوط كرية مسجلة بالتصوير المتعاقب. أين استخرجنا خصائص القوة المطبقة على الكرية من خصائص شعاع تغير السرعة. وأدخلنا أول قوة نعرفها في هذه الدراسة وهي قوة تأثير ا رض على الكرية  $\vec{F}_{TC}$  دون حاجة لذكر الثقل الذي سيأتي لاحقا.

ملاحظة:

تجدون في شبكة ا نترنت عدد من أشرطة فيديو مصورة لحركة سقوط بعض ا جسام في الهواء يمكنكم انزالها لدراستها وتحليلها بواسطة أحد البرامج المتخصصة في هذا المجال مثل Avistep.

للمزيد (صفحة 195)

تأتي هذه الصفحات بأمثلة عن تطبيقات التصوير السريع و المتعاقب ليس فقط للتثقيف ولكن للتصديق وإعطاء فكرة عن التطبيقات التكنولوجية والصناعية لهذه التقنيات.

في الصفحة 197 فقرة عن المتر وسرعة الضوء لإعطاء التعريف الحديث للمتر كوحدة قياس طول اعتمادا على سرعة الضوء.

### حلول بعض التمارين:

التمرين 1:

| نقطة غير ملائمة | نقطة ملائمة |                                   |
|-----------------|-------------|-----------------------------------|
| A, B, D         | C           | معرفة حركة الدراجة بالنسبة للطريق |
| C, D            | A, B        | معرفة كيفية دوران العجلة          |
| A, B, C         | D           | معرفة سرعة دوران الدواسة          |

التمرين 2:

| المعلومات المتحصل عليها | المعلومات المفقودة         | النقطة المختارة   | الجسم                         |
|-------------------------|----------------------------|-------------------|-------------------------------|
| مسار الكرة              | حركة دوران الكرة           | مركز الكرة        | كرة قدم مقذوفة                |
| مسار السيارة            | معرفة كيفية دوران العجلة   | مركز العجلة       | عجلة سيارة في حالة حركة       |
| مسار المظلي و مظله      | حركة المظلي حول هذه النقطة | نقطة تعليق المظلة | مظلي يسقط عموديا ومظله مفتوحة |

التمرين 3:

اختيار نقطة من السيارة ملائمة لمعرفة المسار و لكنها غير ملائمة لمعرفة حجم الخسائر و ضرار على هيكل كل سيارة.

التمرين 6: أجب بصحيح أم خطأ.

| جسم لا يخضع ي قوة                                 | ص | خ |
|---------------------------------------------------|---|---|
| إذا كان في حركة، فإنه يستمر في حركته بسرعة ثابتة  | X |   |
| إذا كان في حركة فإن سرعته تتناقص                  |   | X |
| إذا كان في سكون فإنه يمكن أن يتحرك من تلقاء نفسه. |   | X |
| إذا كان في سكون فإنه يبقى ساكنا.                  | X |   |

التمرين 8:  $v = d/\Delta t = 10.24 \text{ m/s} = 36.86 \text{ km/h}$

التمرين 9:

سرعة الرياضي في سباق الماراتون هي  $20.26 \text{ km/h}$  وليس  $20.26 \text{ m/s}$  كما جاء في الكتاب ومنه:

$$\Delta t = 7495 \text{ s}, \quad v = 20.26 \text{ km/h} = 5.63 \text{ m/s}$$

المسافة المقطوعة هي:  $d = v \cdot \Delta t = 5.63 \times 7495 = 42195 \text{ m}$

الزمن الذي يستغرقه الراحل:  $\Delta t = d/v = 42195/1.66 = 25419 \text{ s}$

التمرين 10:

- 1- المسافات المتتالية متساوية إذن الحركة منتظمة وبما أن المسار مستقيم فالحركة مستقيمة منتظمة.
- 2- الكرة تحت تأثير قوة جذب الأرض وتأثير الطاولة.
- 3- بالإعتماد على مبدأ العطالة نقول أن الكرة لا تخضع ي قوة (القوتين لعدم بعضهما بعضا).
- 4- عند اجتياز النقطة B تخضع الكرة لقوة تأثير الأرض فقط.
- 5- بما أن الكرة تخضع لقوة فحركتها ليست مستقيمة منتظمة و ذلك بالإعتماد على مبدأ العطالة.

التمرين 11:

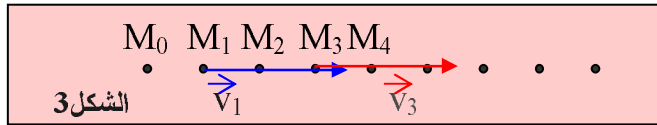
| العبارة المقترحة                                                               | ص | خ | الصواب                                 |
|--------------------------------------------------------------------------------|---|---|----------------------------------------|
| في الحركة المستقيمة المنتظمة تكون السرعة ثابتة                                 | X |   |                                        |
| في الحركة المستقيمة المنتظمة تتساوى المسافات التي تقطع في مدّات زمنية متساوية. | X |   |                                        |
| في الحركة المستقيمة المنتظمة هناك قوة ثابتة مطبقة على الجسم.                   |   | X | لا يخضع الجسم ي قوة                    |
| في الحركة المستقيمة المتغيرة بانتظام تكون القوة متزايدة.                       |   | X | تكون القوة ثابتة                       |
| إذا كان شعاع تغير السرعة ثابت تكون السرعة ثابتة                                |   | X | تكون السرعة متزايدة أو متناقصة بانتظام |
| في الحركة المستقيمة المتباطئة يكون $\vec{v}$ و $\Delta\vec{v}$ في نفس الاتجاه. |   | X | $\vec{v}$ و $\Delta\vec{v}$ متعاكسين   |

التمرين 13:

1- حركة الجسم مستقيمة منتظمة ن مسار المتحرك مستقيم نتأكد من ذلك بالمسطرة والمسافات المتتالية متساوية أي سرعة ثابتة.

2- سرعة المتحرك هي :  $v = d/\Delta t = M_0 M_2 / 2\tau$

نقيس المسافة  $M_0 M_2$  على الوثيقة نجدها تساوي 1.5 cm ، باستعمال سلم المسافات نحصل على المسافة الحقيقية أي  $M_0 M_2 = 1.5 \times 10 = 15 \text{ cm} = 0.15 \text{ m}$  ومنه تكون سرعة المتحرك :  
 $v = 0.15 / 2 \times 0.04 = 1.9 \text{ m/s}$



3- تمثيل أشعة السرعة

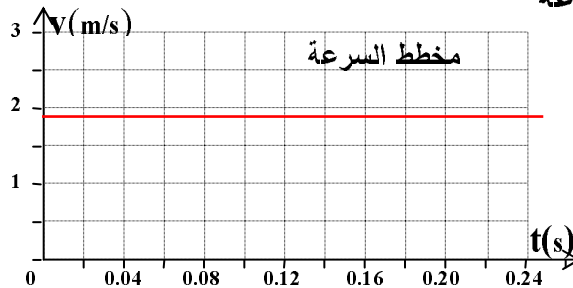
بما أن الحركة مستقيمة منتظمة

فللمتحرك سرعة ثابتة في كل لحظة، باختيار سلم السرعات التالي مثلا:  $1 \text{ cm} \rightarrow 1 \text{ m/s}$  نمثل في الموضعين  $M_1$  و  $M_3$  شعاعي السرعة بسهم طوله 1.9 cm

4- بما أن أشعة السرعة متساوية إذن شعاع تغير السرعة:  $\Delta\vec{v}_2 = \vec{v}_3 - \vec{v}_1 = \vec{0}$  وهو معدوم في كل لحظة.

5- حسب مبدأ العطالة، الجسم لا يخضع ي قوة.

6- مخطط السرعة



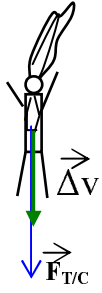
التمرين 17:

إتباع نفس خطوات التطبيق (صفحة 188)، سلم المسافات نستنتجه من الرسم كما يلي:

(في الحقيقة) 0.9 m  $\rightarrow$  (على الوثيقة) 4.2 cm ومنه: (في الحقيقة) 0.214 m  $\rightarrow$  (على الوثيقة) 1 cm

التمرين 18:

- قبل فتح المظلة

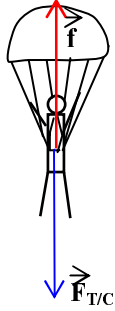


1- بما أن المظلي انطلق من السكون وهو في حركة مستقيمة غير منتظمة فحتمًا هناك قوة في جهة الحركة و هذه القوة هي قوة جذب ارض له.

2-  $F_{T/C}$  هي قوة جذب ارض للمظلي ومظلاته وهي متجهة نحو ارض.

3- للشعاعين  $F_{T/C}$  و  $\Delta v$  نفس الحمل و نفس الجهة

- بعد فتح المظلة



4- بما أن الحركة مستقيمة منتظمة وحسب مبدأ العطالة فنقول أن المتحرك لا يخضع ي قوة ولكن بما أن قوة جذب ارض موجودة دائما إذن حتما هناك قوة ثانية f شاقولية موجهة نحو ا على تأثر على المظلي بحيث يكون التأثير الإجمالي معدوما.

## القوى والحركات المنحنية

## الوحدة 2 :

يوظف التلميذ في هذه الوحدة المهارات التي اكتسبها في الوحدة 1 ولى ليدرس حركات تختلف عن الحركات المستقيمة ويعتمد 1 دوات التي استعملها في الدراسة السابقة لتحليل الحركات المنحنية واستنتاج خصائصها خاصة خصائص القوة المطبقة على المتحرك والتي هي السبب الرئيسي في هذا النوع من الحركات.

## 1- النشاطات 1 ولية

أغلبية الوضعيات المقترحة مأخوذة من الحياة اليومية للتلميذ يطلب منه وصفها وتحليلها بتوظيف معرفه المكتسبة واستعمال 1 دوات المقدمة في البطاقات التقنية المرافقة للفقرة (التصوير المتعاقب، التمثيل الشعاعي...) وباعتماد مبدأ العطالة كمنطلقا للكشف عن وجود أو غياب قوة مؤثرة على المتحرك.

## 2- النشاطات التجريبية

الوضعيات المقترحة مماثلة للوضعيات السابقة أو قريبة منها وهي بمثابة تصديق تجريبي للفرضيات التي قدمها التلميذ في النشاطات 1 ولية ويمكن من خلالها التأكد من الاستنتاجات التي وصل إليها وتصحيح الخاطئة منها. يمارس فيها التلميذ الطريقة التجريبية ويتعود على التدرج في العمليات وترتيبها ترتيبا منطقيا.

كما يكتشف منهجية تحليل التجارب وتقديم نتائج القياس والتعبير عنها.

## 1.2- دراسة حركة كرة مقذوفة افقيا (ص205)

هي أول دراسة لحركة تحدث في مستو(بعدين) وتشمل طورين. يمكن إثراء هذه الدراسة بطرح جملة من التساؤلات تبرز المنهجية المتبعة في الدراسة بفصل الطورين ودراسة كل منهما على حدة وفي الطور الثاني يرفق المسار بمعلم لدراستها وفق محورين. ومن هذه 1 سئلة نقترح:

- هل يمكن تطبيق مبدأ العطالة على الحركة بطوريها؟
- لماذا قسمت الدراسة إلى قسمين: فوق الطاولة ثم بعد مغادرة الكرة الطاولة؟
- لماذا لا نكتفي بالدراسة الشعاعية؟
- ما هي الفائدة من الدراسة التحليلية وفق محورين؟ وما هي المعلومات الإضافية التي نحصل عليها بهذه الدراسة؟

الهدف من هذه 1 سئلة هو فتح حوار مع التلاميذ حول كيفية تحليل ودراسة بعض الحركات التي تبدو معقدة إذ يمكن تقسيمها حسب عدد 1 طوار أو 1 نواع ودراسة كل طور على حدة :

يمكن اعتبار حركة في مستو على أنها مركبت من حركتين إحداها وفق المحور  $OX$  و 1 أخرى على المحور  $OY$  ، هذا التجليل يسمح بمقارنة حركة الكرية وفق المحور  $OX$  بحركتها فوق الطاولة أين نجد أن الكرية حاقظت على حركتها المستقيمة المنتظمة وفق هذا المحور بعد مغادرتها الطاولة.

بما أن القوة المطبقة على الكرية في هذه المرحلة عمودية على منحى  $OX$  وهو أيضا منحى المركبة الشعاعية  $V_x$  لشعاع السرعة، نستنتج أن القوة العمودية على شعاع السرعة لا تغير من قيمتها.

و دراسة الحركة وفق المحور  $OY$  الموازي لمنحى القوة المطبقة تسمح لنا باكتشاف أن حركة الكرية وفق هذا المحور مطابقة تماما لحركة كرية تركت تسقط بدون سرعة إبتدائية وبالتالي الحركة الإجمالية للكزية تكون وفق مسار شكله يتعلق بخصائص القوة المطبقة عليها وخصائص شعاع السرعة الإبتدائية أي السرعة التي باشرت بها هذه الحركة لحظة ظهور القوة الشاقولية.

ملاحظة هامة:

1. لا نتطرق للقوتين المطبقتين على الكرة خلال حركتها على الطاولة في هذه المرحلة من الدراسة بل سنتطرق إليها في الوحدة 3 عند دراسة مبدأ افعلين المتبادلين بين جملتين.
2. علاقة المدى بالشروط الابتدائية: قلنا أن شكل المسار في معلم الدراسة يتعلق بالقوة المطبقة والسرعة الابتدائية أي أن مدى القذف سنجد أنه أيضا يتعلق بهما وإدخال المدى هنا هو تمهيد للدراسات اللاحقة أين يلعب دورا مهما في تفسير عملية إرسال قمار الاصطناعية زيادة على دوره العملي في تحديد موضع سقوط القذائف عامة.

إكمال القراغات ص 206: بسرعة-أفقية-مسار-قوة-موجة-ا رض-يتعلق-السرعة.

### العمل المخبري ص 207

قمنا بدراسة حركة سقوط كرة بدون سرعة ابتدائية (الوحدة 1) ثم كرة مقذوفة بسرعة ابتدائية أفقية وتكميلا وتعميما لهذه الدراسة نقترح هذا العمل المخبري أين ندرس حركة كرة مقذوفة بسرعة ابتدائية كيفية. من خلال هذا العمل المخبري نهدف إلى:

- القيام بدراسة شاملة لحركة القذائف على أنها حركة جسم تحت تأثير قوة جذب ا رض له وأن شكل مساره في معلم سطحي أرضي تحت تأثير هذه القوة يتعلق بالشروط الابتدائية.
  - ابراز أثر القوة المطبقة على تغيرات السرعة اللحظية حسب قيمة الزاوية  $\alpha$  بين شعاعيهما
  - $0 = \alpha$  أو  $\pi = \alpha$  تغير قيمة السرعة دون تغير المنحى
  - $\alpha = \pi/2$  تغير في المنحى دون التغير في القيمة (تبقى المركبة الشعاعية  $v_x$  ثابتة خلال الحركة أي أن القذيفة تحافظ على حركتها المستقيمة المنتظمة خلال الحركة).
  - $\alpha$  منفرجة، تغير منحى شعاع السرعة مع تناقص طويلته.
  - $\alpha$  حادة، تغير منحى شعاع السرعة مع تزايد طويلته.
- وتمهد هذه الدراسة حالة الحركة الدائرية المنتظمة أين الزاوية بين شعاعي القوة والسرعة تساوي دائما  $\pi/2$ .

### 3- الحركة الدائرية المنتظمة

بعد تعريف الحركة الدائرية ومواصفاتها، نقترح تصديقا تجريبيا بدراسة حركة قرص مثبت يخيظ، عديم الامتطاط ومشدود، لحافة طاولة هوائية الذي يجبره على اكتساب حركة دائرية منتظمة (مساره قوس دائرة ممركة في نقطة التثبيت ونصف قطرها طول الخيط).

مواصفات هذه الحركة وخصائص القوة التي يهضع لها الجسم خلال حركته تسمح لنا بتفسير حركة القمر والقمار الاصطناعية حول ا رض باعتبار أن مسارها تقريبا دائريا وأنها خاضعة لقوة جذب ا رض.

البطاقة التقنية ص 218:

يجد فيها التلميذ كيفية تحديد بيانيا شعاعي السرعة اللحظية وتغير السرعة وتمثيلها في الحركات المنحنية وهي ا دوات ا ساسية التي يعتمد عليها في تحليل التسجيلات المقترحة. لذلك يجب اعطاء أهمية كبيرة لهذه التمثيلات وحمل التلاميذ على اتقانها مع الحرص على عدم الخلط بين جمع شعاعين (أو طرحهما) وجمع (أو طرح) طاولتيهما كما هو الحال في الحركات المستقيمة أين كل ا شهة لها نفس

الحامل. ويتم تحديد طاولة شعاع تغير السرعة  $\Delta v$  بالقياس على الرسم وباعتماد السلم المستعمل لتمثيل السرعات.

للمزيد ص 217: اطلاق ا قمار الاصطناعية

يحتاج هذا الموضوع إلى أكثر تفاصيل وشرحات لكن قدمناه مختصرا بإعطاء بعض المعلومات البسيطة حول السرعات الفضائية (السرعة الفضائية 1 ولي،...) وتعريف بعض أنواع المدارات التي توضع فيها ا قمار الاصطناعية. والهدف من هذا الاختصار هو ترك الموضوع مفتوحا للبحث والتقصي يمكن أن يكون محل بحث يعرضه التلاميذ بالاستعانة بالكمبيوتر وبالصور للتوسع فيه والتدقيق أكثر.

يمكن أيضا الاعتماد على برامج المحاكاة لتوضيح عمليات ارسال السوتل باستعمال مثلا برنامج satellite أو Newton.

## حلول بعض التمارين:

التمرين 1:

- في الحركة الدائرية المنتظمة:

| العبارة                                       | ص | خ | العبارة الصحيحة                                            |
|-----------------------------------------------|---|---|------------------------------------------------------------|
| شعاع السرعة اللحظية مماسي للمسار              | X |   |                                                            |
| قيمة السرعة ثابتة                             |   | X | قيمة السرعة متغيرة ما عدى في الحركة الدائرية               |
| شعاع تغير السرعة وشعاع السرعة لهما نفس الحامل |   | X | شعاع تغير السرعة وشعاع السرعة يصنعان زاوية منفرجة أو حادة. |
| مبدأ العطالة غير محقق                         |   | X | مبدأ العطالة محقق في المعالم العطالية.                     |

- في الحركة المنحنية

| العبارة                   | ص | خ | العبارة الصحيحة                                       |
|---------------------------|---|---|-------------------------------------------------------|
| قيمة السرعة اللحظية ثابتة | X |   |                                                       |
| شعاع السرعة ثابت          |   | X | شعاع السرعة ثابت قيمة ومتغير المنحى                   |
| شعاع تغير السرعة معدوم    |   | X | شعاع تغير السرعة له قيمة ثابتة ومتجه نحو مركز الدائرة |
| شعاع السرعة مماسي للمسار  | X |   |                                                       |
| لا يخضع المتحرك لية قوة   |   | X | يخضع المتحرك لقوة ثابتة القيمة متجهة نحو مركز الدائرة |

التمرين 6:

2- المسافات المتتالية متساوية، إذن سرعة المتحرك ثابتة

3- الحركة دائرية منتظمة.

4- للسرعة اللحظية نفس القيمة في  $M_1$  و  $M_3$  ن الحركة منتظمة. $M_0M_2=1.9\text{cm}$  على الوثيقة وباستعمال سلم الرسم نحصل على القيمة الحقيقية: $v_1=M_0M_2/2\tau=0.19/0.2=0.95\text{m/s}$  إذن السرعة هي:  $M_0M_2=1.9 \times 10=19\text{cm}=0.19\text{m}$ 5- تمثيل أشعة السرعة: نختار مثلا السلم  $1\text{cm} \rightarrow 0.5\text{m/s}$ ونمثل السرعة بشعاع طوله  $0.95 \times 1 / 0.5 = 1.9\text{cm}$ 

وهو مماسي للمسار في كل لحظة.

6- شعاع تغير السرعة  $\Delta v$  متجه نحو مركز الدائرة

7- أشعة تغير السرعة كلها متجهة نحو مركز الدائرة.

8- شعاع تغير السرعة ثابت شدة ويتجه نحو مركز الدائرة في كل لحظة.

9- للقوة المطبقة على الجسم وشعاع تغير السرعة نفس الحامل ونفس الجهة

فهي إذن موجهة نحو المركز.

10- مبدأ العطالة محقق ن المخبر يعتبر معلم عطالي.

التمرين 10:

تلميح: يستخرج سلم المسافات من الشكل 8 حيث 1 بعدا الحقيقية للنافذة معطاة على الصورة

عرض النافذة هو:  $1.5\text{cm}$  على الوثيقة  $\leftarrow 0.50\text{m}$  في الحقيقة $1\text{cm}$  على الوثيقة  $\leftarrow$  ؟إذن سلم المسافات:  $1\text{cm}$  على الوثيقة  $\leftarrow 0.333\text{m}$  في الحقيقة

### الوحدة 3: القوة والمرجع، مبدأ الفعلين المتبادلين

بعد تدريب التلميذ على كيفية دراسة الحركات باعتماد مبدأ العطالة واكتسابه أداة الكشف عن القوة المطبقة على المتحرك بواسطة شعاع تغير السرعة  $\Delta v$  و اكتشافه أثر الشروط الابتدائية على نوع الحركة، ننتقل في هذه الوحدة إلى إبراز دور المرجع في هذه الدراسات.

إذ أن كل الدراسات السابقة تمت ضمنيا بالنسبة للمعلم السطحي ا رضي.

#### النشاطات:

يسمح النشاط ا ول بإبراز دور الملاحظ(المرجع) في وصف الحركة حيث يكتشف التلميذ أن وصف الحركة يختلف من ملاحظ خر باختلاف المرجع الذي تسند إليه الحركة.

فالملاحظ الساكن بالنسبة لسطح ا رض في النشاط 1 يصف حركة الكرة على أنها منحنية بينما الملاحظ المتحرك على الدراجة في النشاط 2 يصفها على أنها مستقيمة.

و في كلا النشاطين يستنتج التلميذ أن الكرة خاضعة لنفس القوة  $(F_{TC})$  ويعتبر الملاحظ المرتبط بالدراجة أنها حركة سقوط بدون سرعة ابتدائية والملاحظ المرتبط بالرصيف يعتبرها مقذوفة بسرعة ابتدائية أفقية مثل حركة الكرة على الطاولة.

النشاط الثالث هو بمثابة تجربة تصديق الفرضيات التي يقوم بها التلميذ في النشاطين 1 و 2 حيث يمكنه التأكد من أن حركة الكرة التي وصفها في النشاط 1 مماثلة لحركة كرة يقذفها بسرعة أفقية في معلم سطحي أرضي وإذا كانت سرعة القذف تساوي سرعة الدراجة فتكون الحركتين متطابقتين تماما أي أن السرعت الابتدائية للكرة، في المعلم السطحي ا رضي، التي يتركها الدراج هي سرعة الدراجة نفسها لحظة ترك الكرة أي سرعة المعلم المتحرك. و بعبارة أخرى تشارك الكرة الدراجة في حركتها ا فقية أي عند ملامستها ا رض تكون الكرة و يد الدراج على نفس الإستقامة الشاقولية.

و إذا كان للدراج حركة مستقيمة متسارعة فإنه يسبق الكرة التي تصل إلى سطح ا رض خلف الدراجة أما إذا كان للدراج حركة متباطئة فالكرة هي التي تسبقه و تسقط على ا رض في وضع لم تلتحق به الدراجة (أمام الدراج). و في كلتا الحالتين تكون للكرة سرعة ابتدائية أفقية تساوي سرعة الدراجة لحظة تركها و تحافظ على هذه السرعة ا فقية خلال حركتها ن القوة المطبقة عليها شاقولية.

#### إكمال العبارات:

معلمين - منتظمة - مسار - يختلف - الإبتدائية - القوة - تبقى نفسها - لا تتغير - معلم - بحركة - مستقيمة منتظمة.

#### 2- المعالم العطالية ص 226

في هذه الفقرة نريد تحسيس التلميذ بأهمية معلم الدراسة و أن للمعالم العطالية ميزة خاصة ألا و هي تكافؤها بالنسبة لقوانين الحركة أي أن تغيير معلما عطاليا بمعلم عطالي آخر لا يغير من طبيعة الحركة رغم إختلاف شكل المسار و الشروط الإبتدائية إلا أن القوة المطبقة على المتحرك تبقى نفسها في المعلمين العطالين أي أن المعالم العطالية متكافئة.

كما يدرك التلميذ أن في الحقيقة لا يمكن تعيين معلما عطاليا مطلقا و لكن نقبل إعتبار أن معلما ما عطاليا في شروط معينة و صالح لدراسة نوع معين من الحركات.

صفحة 227 نعرف فيها المعالم الثلاثة التي نستعملها في الفيزياء والشروط التي تسمح باعتبارها كمعالم عطالية ونوع الحركات التي تنسب إليها خلال دراستها.

## 2- مبدأ الفعلين المتبادلين

إلى حد هذه الدراسة لم نتحدث عن القوى المطبقة على المتحرك بل اكتفينا بتطبيق مبدأ العطالة لاكتشاف وجود أو غياب قوة مؤثرة على المتحرك في مختلف الحالات واقتصرنا على تحديد خصائص إحدى هذه القوى التي عرفناها على أنها قوة جذب  $\vec{F}$  للجسم المتحرك في الحالات التي تظهر فيها و تؤثر مباشرة لوحدها على طبيعة الحركة.

في هذه الفقرة نبدأ في البحث عن القوى  $\vec{F}$  أخرى المؤثرة على  $\vec{F}$  أجسام المتحركة (و غير المتحركة) مبرزين طبيعتها و مصدرها. لذلك نحتاج إلى إدخال القانون الثالث لنيوتن أو مبدأ الفعلين المتبادلين الذي يعرف ويصف التأثيرات المتبادلة بين الجمل الميكانيكية.

لهذا الغرض أدخلنا فقرة قصيرة نذكر فيها مفهوم الجملة الميكانيكية التي يجب على التلميذ التحكم فيه حتى يكون قادرا على فرز القوى المؤثرة على الجملة المدروسة من طرف الوسط الخارجي والتي يمكن أن يكون لها أثر على حالتها الحركية فيصنفها إلى قوى خارجية والقوى المتبادلة بين أجزاء الجملة نفسها التي يصنفها إلى قوى داخلية لا أثر لها على الحالة الحركية للجملة.

## 2.1- مبدأ الفعلين المتبادلين ص228:

مبدأ الفعلين المتبادلين مثل مبدأ العطالة لا نبرهن عليه والنشاطات المقترحة هدفها غصبات واكتشاف وجود قوتين متبادلتين بين جملتين إذ اخترنا حالتين أين يظهر أثرهما الحركي على الجملتين. وكي يبرز هذا  $\vec{F}$  ثر بكل وضوح نقترح استعمال عربتين خفيفتين ذات عجلات خالية تقريبا من الاحتكاك (عدة لعب  $\vec{F}$  ا طفل تمتاز بهذه الصفة).

نكشف عن وجود  $\vec{F}$  ثر بمسك العربتين ساكنتين ثم تركهما فنلاحظ انطلاقهما من السكون متقاربتين أم متباعدتين بعضهما عن بعض حسب الوضعية النسبية للمغناطيسين.

بما أن كل عربة تتغير حالتها الحركية (من السكون إلى الحركة)، نقول أن هناك قوة مطبقة عليها أي أن كل منهما تؤثر على  $\vec{F}$  أخرى بقوة. جهتا الحركتين تدل على أن للقوتين جهتين متعاكستين.

نفس لبتحليل يجب القيام به عند تباعد النوايسين بعضهما عن بعض لحظة انفصالهما.

الفعلين المتبادلين لا يقتصران على هذين المثالين الذين ادخلا لإبراز التأثير المتبادل بين الجملتين في جهتين متعاكستين وفي آن واحد.

ملاحظة هامة:

اعتمدنا التعبير عن هذا المبدأ وعنوانته باستعمال المثني لرفع اللبس الذي كثيرا ما راود  $\vec{F}$  فكار في التسمية القديمة: "مبدأ الفعل ورد الفعل" الذي يأخذ حرفيا ويفهم على أن هناك فعل يسبق ورد فعل يتبعه أي أن هناك فرق زمني بينهما والتعبير الجديد "مبدأ الفعلين المتبادلين" نراه أقرب للمعنى الذي يجب فهمه في هذا القانون أي أن هناك قوتين اثنتين  $\vec{F}_{B/A}$  و  $\vec{F}_{A/B}$  مطبقتين على جملتين مختلفتين  $A$  و  $B$  تتبادلان التأثير في آن واحد. واعتمدنا الترميز للقوتين بالكتابة  $\vec{F}_{B/A}$  و  $\vec{F}_{A/B}$  الذي نعتبره أكثر تعبيراً إذ يشير إلى الجملة المؤثرة والجملة المتأثرة في نفس الرمز. لذا نطلب من الزملاء  $\vec{F}$  ساذة اعتماد هذه التسمية و هذا الترميز للمساهمة في رفع اللبس وتعميم استعمالها.

ينص المبدأ على أن للفعلين المتبادلين شدتين متساويتين، نفس الحامل وجهتين متعاكستين ونعبر عن ذلك بالعلاقة:  $\vec{F}_{B/A} = - \vec{F}_{A/B}$  وننصح في هذا المجال تفادي كتابة هذه العلاقة على شكل  $\vec{F}_{A/B} \geq 0$

هذه الكتابة صحيحة رياضيا ولكنها غير صحيحة في الفيزياء إذ لا نجمع في الفيزياء إلا القوى المطبقة على نفس الجملة وهنا القوتان مطبقتان على جملتين مختلفتين  $A$  و  $B$  كما أن هذه الكتابة تحدث لبسا لتشابهها مع علاقة الشرط  $\vec{F}$  ول لتوازن جسم تحت تأثير قوتين متعاكستين مباشرة.

## 2.2- الكشف عن القوى بالاعتماد على مبدأ الفعلين المتبادلين:

نستغل الوضعيات التي درسناها في نشاطات الوحدات السابقة بالعودة إليها وتحليلها بتطبيق مبدأ الفعلين المتبادلين واكتشاف القوى الخفية المطبقة على الجمل المدروسة وهي فرصة لتدريب التلميذ على تطبيق هذا المبدأ وتعود على تمثيل القوى المختلفة مع الحرص على الانضباط في الترميز واحترام الشدات باعتماد سلم مناسب للتمثيل وكل الخصائص أخرى (حمل وجهة ونقطة التطبيق).

وهي فرصة أيضا لتدريب التلميذ على الوصف والشرح والتعبير بمطالبته التعبير بتحرير فقرات قصيرة بلغة سليمة واستعمال التمثيل البياني في كل حالة (النشاط 2 و 3).

### 3- قوى الاحتكاك:

#### النشاطات 1 و لية ص 232

يوظف التلميذ مكتسباته في تحليل الوضعيات المقترحة والكشف عن نوع من القوى الناجمة من تلامس الجسم والتي لها تأثير مباشر على حالتهم الحركية أي قوى الاحتكاك ويكتشف أنها تتعلق بطبيعة وشكل السطحين المتلامسين. ثم يحدد خصائصها بتطبيق مبدأ العطالة ومبدأ الفعلين المتبادلين.

#### إكمال العبارات:

مسافة - لقوة - سرعتها - السطح - القوة - الحركة - متناقصة. القوة - سطح - طبيعة - كبيرة - صغيرة - الملساء - تتعلق - بطبيعة.

#### تطبيقات ص 233

الوضعيات المقترحة كلها مأخوذة من الحياة اليومية للتلميذ يوصل توظيف مكتسباته بحليلها ويكتشف من خلالها دور قوة الاحتكاك في الحياة اليومية وأهميتها ويصحح من خلالها بعض أفكار الخاطئة والشائعة مثل " قوى الاحتكاك تكون دائما في جهة معاكسة لجهة الحركة ودورها هو عرقلة الحركة".

#### العمل المخبري ص 234:

نقترح في هذا التطبيق دراسة نوعين من قوى الاحتكاك : احتكاك صلب - صلب واحتكاك صلب - مائع

#### احتكاك صلب - صلب:

إذا كان السطحين المتلامسين صلبين (سطح الطاولة وعجلات العربة) ومتجانسين تكون قوة الاحتكاك ثابتة.

#### احتكاك صلب - سائل (سقوط كرية فلامية في الماء)

تتزايد قيمة قوة الاحتكاك بتزايد سرعة الكرية إلى أن تعادله ثقلها فتواصل هذه الكرية حركتها بسرعة ثابتة تسمى السرعة الحدية. يمكن إعادة الدراسة باستعمال سائل آخر مثل الزيت أو الغليسيرين .. للبرهان أن هذه السرعة تتعلق بنوع السائل أو بصفة عامة المائع (غاز أو سائل).

كما يمكن اللجوء لتحليل حركات مماثلة (سقوط كرية في الزيت أو حركة مظلي في الهواء ..) مسجلة في أشرطة فيديو تجدونها في أقراص مضغوطة أو شبكة انترنت.

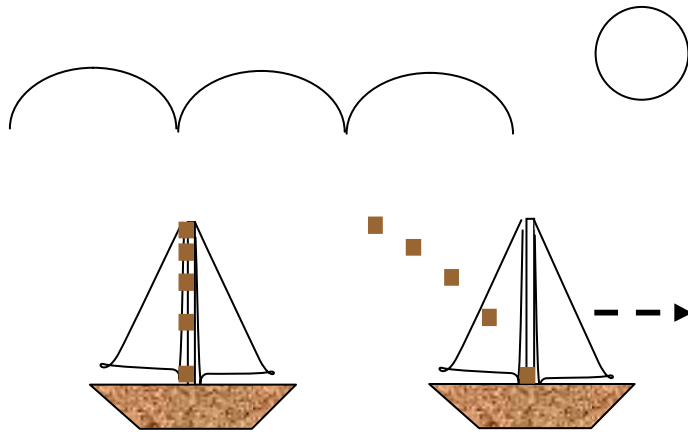
## حلول بعض التمارين:

التمرين 4:

| النقطة | الجسم        | يصلح | لا يصلح | التعليل                  |
|--------|--------------|------|---------|--------------------------|
| A      | مقعد الدراجة | X    |         |                          |
| B      | صمام العجلة  |      | X       | ليست حركة مستقيمة منتظمة |
| C      | الدواسة      |      | X       | ليست حركة مستقيمة منتظمة |
| D      | محور العجلة  | X    |         |                          |

التمرين 6:

| العبارة                                                                                     | ص | خ | الصواب                                                                                     |
|---------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|--------------------------------------------------------------------------------------------|
| مبدأ العطالة محقق في المرجع العطالي.                                                        | X |   |                                                                                            |
| السيارة التي تسير بحركة مستقيمة منتظمة ليست مرجعا عطاليا                                    |   | X | بما أن السرعة ثابتة فالسيار تعتبر مرجعا عطاليا                                             |
| المرجع الغير عطالي سرعته غير ثابتة.                                                         | X |   |                                                                                            |
| المعلم الشمسي مبداء في مركز المجرة ومحاوره متوجهة نحو ثلاثة نجوم تعتبر ساكنة بالنسبة للشمس. |   | X | المعلم الشمسي مبداء في مركز الشمس ومحاوره متوجهة نحو ثلاثة نجوم تعتبر ساكنة بالنسبة للشمس. |



- مسار النقطة B: كما يراه الدراج

- كما يراه ملاحظ واقف على الرصيف

- النقطة D ساكنة في "مرجع الدراجة" أي بالنسبة للدراج.

التمرين 7:

مسار الخشبة كما تراه فاطمة مسار الخشبة كما يراه حمزة

- بما أن المسافات المتتالية غير متساوية إذن الحركة ليست مستقيمة منتظمة ومنه الخشبة تخضع لقوة وهي قوة جذب الأرض لها.

- بالنسبة لحمزة الخشبة تسقط بدون سرعة ابتدائية وفق مسار مستقسم.

- بالنسبة لفاطمة الخشبة تسقط بسرعة ابتدائية أفقية في جهة حركة الباخرة وفق مسار منحني.

- مبدأ العطالة محقق في كلا المرجعين، ن حركة الباخرة مستقيمة منتظمة والصفة ساكنة بالنسبة لسطح الأرض أي أن المرجعين عطاليين.

التمرين 9:



2- مرجع الدراسة هو سطح الأرض أو هيكل المرمى.

3- للكرة حركة منحنية في مرجع سطحي أرضي.

4- هناك 15 مجالا زمنيا، إذن المدة الزمنية المستغرقة في السقوط هي:  $t = 15 \times 0.04 = 0.6 \text{ s}$

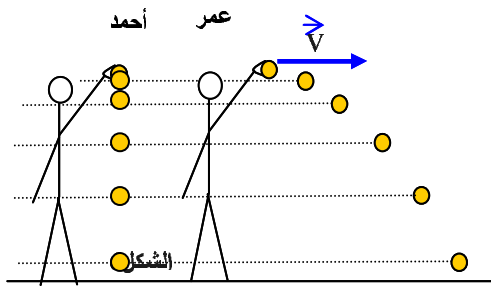
5- المسافة الحقيقية المقطوعة من طرف الكرة

(أ) نستخرج من الصورة سلم المسافات حيث: (في الحقيقة) 3.12m → (على الوثيقة) 7cm

(ب) نحسب المسافة الحقيقية:  $L = (6.2 \times 3.12) / 7 = 2.76 \text{m}$

6- السرعة المتوسطة:  $v = d/\Delta t = 2.76 / 0.6 = 4.6 \text{m/s}$

التمرين 10:



- تمثيل مواضع كرة أحمد
- الكرتان تخضعان لنفس القوة ألا و هي قوة جذب الأرض
- بما أن الكرتين تخضعان لنفس القوة و بما أن السرعة الابتدائية للكرتين وفق المحور الشاقولي معدومة إذن للكرتين نفس الحركة وفق الشاقول ومنه الكرتان تصلان إلى الأرض في نفس اللحظة.

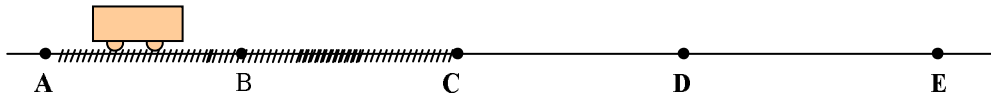
التمرين 11:

1. صحّح العبارات التالية إن كانت خاطئة.

حسب مبدأ الفعلين المتبادلين بين جملتين فإن القوتين:

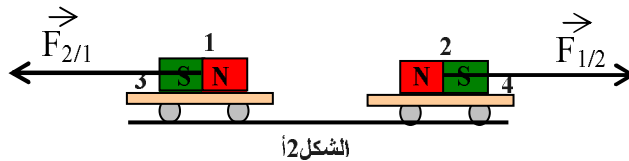
| العبرة المقترحة           | ص | خ | الصواب                        |
|---------------------------|---|---|-------------------------------|
| مطبقتين على احدى الجملتين |   | X | القوتان مطبقتان على الجملتين. |
| لهما نفس نقطة التأثير.    |   | X | لكل قوة نقطة تأثير            |
| متساويتان في الشدة        | X |   |                               |
| لهما نفس الجهة            |   | X | للقوتين جهتين متعاكستين       |
| لهما نفس الحامل           | X |   |                               |
| تأثيريهما أن              | X |   |                               |

التمرين 16:



- سرعة السيارة في الموضعين D و E هي  $10 \text{m/s}$  ن في الجزء CDE قوى الاحتكاك معدومة إذن السيارة لا تخضع ي قوة و حسب مبدأ العطالة فإن السيارة تحافظ على السرعة التي كانت لها في النقطة C.
- في الجزء CDE للسيارة حركة مستقيمة منتظمة.

التمرين 21:



الشكل 2

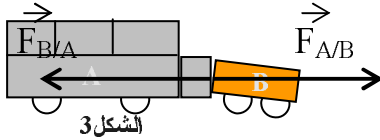
الجملة 1 و 2 هي

- هي القوة التي تطبقها الجملة 1 على الجملة 2 ، نقطة تأثيرها موجودة على الجملة 2  $\vec{F}_{1/2}$
- هي القوة التي تطبقها الجملة 2 على الجملة 1، نقطة تأثيرها موجودة على الجملة 1  $\vec{F}_{2/1}$
- للقوتين نفس الحامل، نفس الشدة وجهتين متعاكستين.

- الجملتين هي: (3+1) و (4+2) بما أننا نهتم بالفعل المغناطيسي فقط للقوتين المتبادلتين نفس الخصائص السابقة ولكن رمزهما يتغير يصبح:  $\vec{F}_{(3+1)/(4+2)}$  و  $\vec{F}_{(4+2)/(3+1)}$
- الجملتين هي: (4+1) و (3+2) نفس الجواب مع تغيير الرموز لإدخال الجملتين متفاعلتين.
- الجملة هي: (4+2+3+1) في هذه الحالة لدينا جملة واحدة، والفعلين المتبادلين هما بين جزئين (المغناطيسين) من نفس الجملة فهما قوتين داخليتين ولهما نفس الخصائص المحددة في الحالة الأولى.

- اتباع نفس الخطوات بالنسبة للشكلين 1 خرين.

التمرين 22:



$$\vec{F}_{A/B} = -\vec{F}_{B/A}$$

للقوتين نقطتي تأثير مختلفة، لهما نفس الشدة نفس الحامل، وجهتين متعاكستين.

التمرين 25:

- القوتين  $\vec{F}_1$  و  $\vec{F}_2$  هي قوى احتكاك.

-  $\vec{F}_1$  هي المسببة في انطلاق الدراجة ن في الدراجة العجلة الخلفية هي المحركة.

- القوتين  $\vec{F}_1$  و  $\vec{F}_2$  مطبقتين من طرف ا رضية S على العجلتين .

- إذا رمزنا للأرضية بـ S فنرمز للقوتين كما يلي:  $\vec{F}_{S/1}$  و  $\vec{F}_{S/2}$  حيث 1 يرمز للعجلة الخلفية و 2 للعجلة ا مامية.

- الجواب الصحيح هو: القوتان معاكستان لجهة الحركة.

التمرين 28:

- أكثر من 70km/h. عندما يصبح الطريق مبللا تتغير طبيعة السطح فتصبح قوى الاحتكاك ضعيفة ومنه تقطع السيارة مسافة أكبر قبل أن تتوقف.

- عند سقوط المطر يصبح الطريق مبللا فتقل قوى الاحتكاك لذا ينصح السائقون بتخفيض السرعة وترك مسافات كافية بين سيارتين متتابعيتين نه يصعب التحكم في السيارة وتوقيفها في مسافة قصيرة عند رؤية الخطر.

التمرين 30:

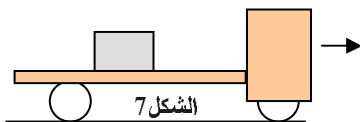
- عند الفرملة تتوقف الشاحنة بعد قطعها مسافة قصيرة.

أما قطعة الجليد قبل توقف الشاحنة كانت في حركة مستقيمة منتظمة إذن لا تخضع ي قوة.

عند الفرملة قوى الاحتكاك مطبقة على عجلتي الشاحنة

وبما أن القطعة الجليدية ليست مثبتة على الشاحنة ولا توجد قوى احتكاك بينها وبين المحمل فإن قطعة الجليد تواصل حركتها المستقيمة المنتظمة حسب مبدأ العطالة فتتزلق نحو ا مام.

- يجبر راكبوا السيارات على ربط أحزمة ا من حتى لا يعرضوا أنفسهم للخطر، نه عند الفرملة يحدث للراكب تقريبا نفس ظاهرة القطعة الجليدية، فيصدم رأسه زجاج السيارة.



## الوحدة 4: التماسك في المادة و في الفضاء

من أهداف هذه الوحدة:

اطلاع التلميذ على ابعاد الكونية من اللامتناه في الكبر إلى اللامتناه في الصغر وإعطائه فكرة عن رتب هذه ابعاد واكتشافه المشابهة بين البنية الفراغية للمادة في المستوى المجهري (الذري) وبنية الكون في المستوى الفلكي.

توضيف ما تعلمه في الوحدات السابقة لتفسير تماشك المادة في المستويات المختلفة (المجهري، العياني والفلكي) باستعمال خصائص القوى ا ساسية ا ربعة في الطبيعة.

منهجية العمل في هذه الوحدة:

محتويات الكتاب في هذه الفقرة تعتبر معطيات جد ملخصة كي تكون منطلقا لبحوث يقوم التلميذ في أفواج للتوسع واكتشاف هذا المجال الجديد. يسمح يكتسب بها التلاميذ ثقافة علمية حديثة ويطلع على النظريات الفيزيائية الحديثة حول نشأ الكون وتطوره بوسائل بسيطة معتمدا على مكتسباته التي يوظفها في فهم أولي لهذه النظريات.

من الذرة إلى المجرة. (صفحة 242)

تحتوي هذه الفقرة أساسا على وصف ملخص للنظام الشمسي وبعض المعطيات حول كواكبه بالإضافة إلى بعض ابعاد الكونية. يطلع فيها التلميذ على ضخامة هذه ارقام وحتمية إدخال وحدات قياس ملائمة لكل مجال (المجهري-الفلكي) واعتماد الكتابة العلمية للأرقام لتبسيط التعامل معها.

3- قانون الجذب العام (صفحة 244):

تفسر النظريات الفيزيائية تماسك المادة بالتأثيرات ا ساسية المتبادلة بين مكوناتها وتصنف هذه التأثيرات حسب نوعية تأثيرها وطبيعة مصدرها إلى أربعة أنواع تسمى التأثيرات ا ساسية ا ربعة في الفيزياء وهي:

التأثير التجاذبي الكتلي: وهو التأثير المتبادل بين جسمين ماديين من جراء كتلتيهما. اكتشفه نيوتن وأعطى خصائص الفعلين المتبادلين بين جسمين ماديين في قانون الجذب العام الذي ينص:

"جسمان كفيان يتجاذبان بقوتين تتناسب شدتهما مباشرة مع كتلتيهما وعكسيا مع مربع المسافة التي تفصلهما"

وهو قانون عام يطبق على جملتين ماديتين كفييتين مهما كانت كتلتيهما ومهما كانت المسافة التي تفصل بينهما وثابت التناسب G المعروف باسم ثابت الجذب العام  $G = 6,67.10^{-11} \text{U(SI)}$  وهي قيمة ضعيفة دليل على ضعف هذا التأثير، في المستوى العياني (أين الكتلة ضعيفة) ومهم في المستوى المجهري، أمام التأثيرات ا خرى (الكرومغناطيسية، النووية القوية...) ولكن له دور أساسي في المجال الفلكي أي أنه السبب الرئيسي في تماسك ا جرام السماوية وطبيعة حركتها.

علاقة قوة الجذب العام بثقل ا جسام:

يعرف التلميذ قوة الثقل قبل دخوله للثانوية ويكتشف هنا أن خصائصه تطابق خصائص قوة جذب ا رض للأجسام في معلم سطحي أرضي. نقبل في هذا المستوى أن الثقل يطابق قوة جذب ا رض دون التطرق لشرح الاختلاف بينهما باختلاف معلم الدراسة.

### التأثير الكهرومغناطيسي:

نختصر في هذه الفقرة بإعطاء صيغة قوة كولوم المتبادلة بين شحنتين كهربائيتين وهي التي تشبه في شكلها علاقة الجذب العام وتفسر التجاذب والتنافر بين الشحنات حسب إشارة الشحنتين.

هذا التأثير هو السبب في تماسك المادة من الذرة إلى الجسام العيانية وهو الذي يسمح بتفسير كل الظواهر الطبيعية في المستوى العياني إذ أن كل أنواع القوى التي يعرفها التلميذ مهما كانت تسميتها ما عدى قوة الثقل، أصلها كهرومغناطيسي رغم اختلافها في مظاهرها (مثلا كل التحولات الكيميائية والفيزيائية سببها القوى الكهرومغناطيسية)

مدى هذا التأثير لا نهائي مثل تأثير الجذب العام ولكن لا يلعب دورا في المجال الفلكي ن ا جرام السماوية متعادلة كهربائيا تقريبا. وفي مستوى النواة دورها مهمل أمام القوة النووية القوية التي مداها قصير جدا لا يتعدى أبعاد نوترون أو بروتون ولكن شدتها أكبر بكثير من التنافر الإجمالي للبروتونات فيما بينها.

#### القوة النووية الضعيفة:

هي السبب في ظاهرة النشاط الإشعاعي الطبيعي وهي خارج برنامج السنة ا ولى وقد تم توحيدها مع القوة المغناطيسية لتكون القوة الكهروضعيفة.

#### القوة النووية القوية:

هي التي تفسر تماسك النوكليونات في النواة إذ لا يمكن تفسير تواجد البروتونات في النواة رغم التنافر الشديد بينها من جراء شحناتهم ولا يفسر هذا التماسك إلا بافتراض وجود قوة تجاذبية أقوى بكثير من قوة التنافر الكهربائي. اكتشف الفيزيائيون أن مدى هذه القوة قصير جدا إذ أن كل نوكليون لا يؤثر إلا على النوكليونات المجاورة له مباشرة.

#### ما مصدر هذه القوة؟

اكتشافها بسبب تماسك البروتونات في النواة لا يفسر مصدرها. ولم يتم ذلك إلا بعد اكتشاف أن البروتونات والنيوترونات في الحقيقة ما هي إلا تركيب لجسيمات أصغر منها تسمى الكواركات وهي التي تعتبر بمثابة اللبنات ا ولية تتركب منها الجسيمات المادية واكتشافها لم يتم إلا مؤخرا نها لا يمكن لها أن تتواجد حرة إلا لفترات جد قصيرة وفي ظروف تجريبية خاصة. لم يستطع الفيزيائيون تحقيق هذه الظروف إلا بعد تطور التكنولوجيات وصناعة مسرعات الجسيمات ذات الطاقة العالية.

نعطي في جدول الصفحة 250 ملخصا للتأثيرات ا ساسية ا ربعة وجملة من المعلومات المميزة لها يمكن الإعتماد عليه لإعطاء بحوث في هذا المجال يليه جدول ملخص لتطور النظريات الفيزيائية والنظريات الموحدة لها من أرسطو إلى عصرنا هذا يمكن أن يكون منطلقا لمجموعة من البحوث. وفي الصفحة 251 وثيقة حول الكواركات وتعريف ملخص للجسيمات ا ساسية في الفيزياء الحديثة وخصائصها وكيفية تصنيفها وترتيبها وفق بعض مميزاتا.

## حلول بعض التمارين:

التمرين 2:

نعمد الكتابة العلمية للأعداد ونعبر عنها بالمتري لامكانية المقارنة:

$$6790 \text{ km} = 6.79 \times 10^3 \text{ km} \quad 12750 \text{ km} = 1.27 \times 10^4 \text{ km}$$

قطر ارض هو من رتبة  $10^4 \text{ km}$  و قطر القمر أيضا من رتبة  $10^4 \text{ km}$  ن 6790 أقرب من  $10^4$

التمرين 3:

نعمد الكتابة العلمية للأعداد ونعبر عنها بالمتري لامكانية المقارنة:

$$1.27 \times 10^{-7} \text{ m} \quad 2.0 \times 10^{-9} \text{ m} \quad 3.4 \times 10^{-7} \text{ m} \quad 2.8 \times 10^{-8} \text{ m}$$

القيمة الكبرى هي من رتبة  $10^{-7}$  والقيمة الصغرى هي من رتبة  $10^{-9}$  إذن ليسا من نفس الرتبة.

التمرين 7:

$$F_m = G = 6.67 \times 10^{-11} \cdot 1.67 \times 10^{-27} \cdot 9.11 \times 10^{-31} / (0.53 \times 10^{-10})^2 = 3.6 \times 10^{-47} \text{ N}$$

قوة الجذب العام  $m_p m_e / r_0^2$

$$= k q_p q_e / r_0^2 = 9 \times 10^9 (1.6 \times 10^{-19})^2 / (0.53 \times 10^{-10})^2 = 8.2 \times 10^{-8} \text{ N}$$

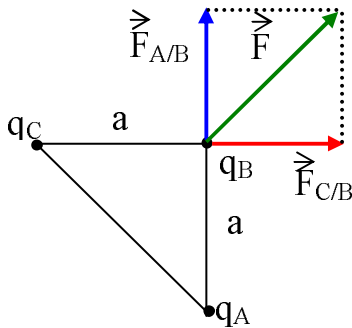
القوة الكهربائية  $F_e$

$$F_m / F_e = 0.4 \times 10^{-39}$$

لمقارنة القوتين نحسب النسبة:

نلاحظ أن هذه النسبة أصغر من 1 بكثير إذن  $F_m$  مهملة أمام  $F_e$  أي أن في مستوى الذرة الكوة الكهربائية هي التي تلعب الدور الأساسي.

التمرين 14:



هي القوة التي تؤثر بها الشحنة  $q_A$  على  $q_B$  (تنافر)  $F_{A/B}$

هي القوة التي تؤثر بها الشحنة  $q_C$  على  $q_B$  (تنافر)  $F_{C/B}$

إذن الشحنة  $q_B$  تحت تأثير قوتين، نسمي  $F$  محصلتهما

$$F_{A/B} = k q_A q_B / a^2 = 9 \times 10^9 \cdot (6 \times 10^{-6})^2 / (10 \times 10^{-2})^2 = 32.4 \text{ N}$$

(فيثاغور)  $F = \sqrt{F_{A/B}^2 + F_{C/B}^2}$

بما أن  $q_B = q_C = q_A$  و البعد  $a$  نفسه إذن  $F_{C/B} = F_{A/B}$  ومنه:

$$F = F_{A/B} \sqrt{2}$$

$$F = 45.81 \text{ N}$$

الشحنة  $q_B$  تتأثر بقوة  $F$  شدتها 45.81 N وحاملها يصنع زاوية  $45^\circ$  مع حامل  $F_{C/B}$