

الاسم:

اللقب:

التمرين الأول:

1- أكمل العبارات التالية:

- ✓ تكشف عن الغلوكوز باستعمال محلول فهلنغ الذي يتغير لونه من الأزرق الى الأحمر الأجوري.
- ✓ تكشف عن النشا باستعمال ماء اليود الذي يتغير لونه من الأصفر البني الى الأزرق.
- ✓ تكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون باستعمال رائق الكلس الذي يتغير لونه من شفاف (عديم اللون) الى معكر (تعكر رائق الكلس)
- 2- أكمل الجول التالي:

الصيغة	اسم الشاردة
Ca^{2+}	كالسيوم
SO_4^{2-}	الكبريتات
NO_3^-	نترات
K^+	بوتاسيوم
Cl^-	الكلور
Na^+	صوديوم
CO_3^{2-}	الكربونات

3- انطلاقا من الجدول السابق أكمل الجدول التالي:

الصيغة الجزيئية	الصيغة الشاردية للمحلول	النوع الكيميائي
K_2SO_4	$(2K^+ + SO_4^{2-})$	كبريتات البوتاسيوم
$CaCl_2$	$(Ca^{2+} + 2Cl^-)$	كلور الكالسيوم
K_2CO_3	$(2K^+ + CO_3^{2-})$	كربونات البوتاسيوم
$NaCl$	$(Na^+ + Cl^-)$	كلور الصوديوم

التمرين الثاني:

1- أكمل العبارة التالية:

✓ يرمز لقوة الثقل بالرمز P التي تتعلق بكتلة الجسم وجاذبية الأرض.

2- اختر العبارة الصحيحة مما يلي: $P = \frac{g}{m}$ ، $P = m \times g$ ، $P = \frac{m}{g}$.

✓ العبارة الصحيحة هي: $P = m \times g$

3- يمثل الشكل المقابل مخطط سرعة سيارة على طريق أفقية.

انطلاقا من هذا المخطط:

✓ حدد مراحل حركة السيارة.

✗ المرحلة الأولى: $0 \leq t \leq 4 \text{ s}$

✗ المرحلة الثانية: $4 \text{ s} \leq t \leq 8 \text{ s}$

✗ المرحلة الثالثة: $8 \text{ s} \leq t \leq 12 \text{ s}$

✓ بين كيف تغيرت السرعة في كل مرحلة وما السبب في ذلك؟

✗ المرحلة الأولى: السرعة متزايدة لأن السيارة تخضع لقوة في جهة الحركة.

✗ المرحلة الثانية: السرعة ثابتة لأن محصلة القوى المؤثرة على السيارة معدومة.

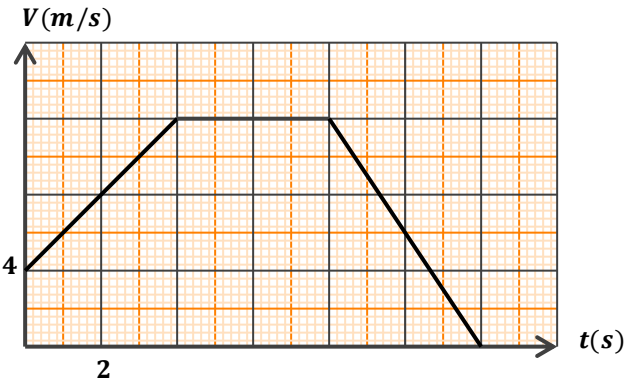
✗ المرحلة الثالثة: السرعة متناقصة لأن السيارة تخضع لقوة عكس جهة الحركة.

✓ ما هي سرعة السيارة بعد مرور 6 ثواني؟

✗ سرعة السيارة هي: $V = 12 \text{ m/s}$

✓ حدد لحظة انعدام سرعة السيارة.

✗ لحظة انعدام سرعة السيارة هي: $t = 12 \text{ s}$



الاسم:

اللقب:

التمرين الأول:

-4 أكمل العبارات التالية:

✓ نكشف عن الغلوكوز باستعمال.....الذي يتغير لونه منالى.....

✓ نكشف عن النشا باستعمال.....الذي يتغير لونه منالى.....

✓ نكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون باستعمال.....الذي يتغير لونه منالى.....

-5 أكمل الجول التالي:

الصيغة	اسم الشاردة
.....	كالسيوم
SO_4^{2-}	
.....	نترات
.....	بوتاسيوم
Cl^-	
.....	صوديوم
CO_3^{2-}	

-6 انطلاقا من الجدول السابق أكمل الجدول التالي:

الصيغة الجزيئية	الصيغة الشاردية للمحلول	النوع الكيميائي
.....		كبريتات البوتاسيوم
$CaCl_2$		
.....	$(2K^+ + CO_3^{2-})$	
.....		كلور الصوديوم

التمرين الثاني:

4- أكمل العبارة التالية:

✓ يرمز لقوة الثقل بالرمز التي تتعلق الجسم و الأرض.

5- اختر العبارة الصحيحة مما يلي: $P = \frac{g}{m}$ ، $P = m \times g$ ، $P = \frac{m}{g}$.

✓ العبارة الصحيحة هي:

6- يمثل الشكل المقابل مخطط سرعة سيارة على طريق أفقية.

انطلاقا من هذا المخطط:

✓ حدد مراحل حركة السيارة.

.....
.....
.....

✓ بين كيف تغيرت السرعة في كل مرحلة وما السبب في ذلك؟

.....
.....
.....

✓ ما هي سرعة السيارة بعد مرور 6 ثواني؟

.....
.....
.....

✓ حدد لحظة انعدام سرعة السيارة.

.....

