



توضیحات:

- 1- فرض کنید $f(x)$ تابعی از $\mathbb{R}$ به $\mathbb{R}$ باشد که $f(0) = 1$ و $f(x+y) = f(x)f(y)$ برای هر $x, y \in \mathbb{R}$ برقرار است. فرض کنید $f(x)$ در $x=0$ پیوسته است.
 - a- تابع $f(x)$ را تعیین کنید.
 - b- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟



شکل 1

- a- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟
- b- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟
- c- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟
- d- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟

توضیحات:

- 1- فرض کنید $f(x)$ تابعی از $\mathbb{R}$ به $\mathbb{R}$ باشد که $f(0) = 1$ و $f(x+y) = f(x)f(y)$ برای هر $x, y \in \mathbb{R}$ برقرار است. فرض کنید $f(x)$ در $x=0$ پیوسته است.
 - a- تابع $f(x)$ را تعیین کنید.
 - b- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟

نوع سوال	نوع سوال	نوع سوال	نوع سوال
تک	تک	تک	تک
تک	تک	تک	تک
تک	تک	تک	تک

سوال 1: فرض کنید $f(x)$ تابعی از $\mathbb{R}$ به $\mathbb{R}$ باشد که $f(0) = 1$ و $f(x+y) = f(x)f(y)$ برای هر $x, y \in \mathbb{R}$ برقرار است. فرض کنید $f(x)$ در $x=0$ پیوسته است. تابع $f(x)$ را تعیین کنید.

توضیحات:

- 1- فرض کنید $f(x)$ تابعی از $\mathbb{R}$ به $\mathbb{R}$ باشد که $f(0) = 1$ و $f(x+y) = f(x)f(y)$ برای هر $x, y \in \mathbb{R}$ برقرار است. فرض کنید $f(x)$ در $x=0$ پیوسته است.
 - a- تابع $f(x)$ را تعیین کنید.
 - b- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟



توضیحات:

- 1- فرض کنید $f(x)$ تابعی از $\mathbb{R}$ به $\mathbb{R}$ باشد که $f(0) = 1$ و $f(x+y) = f(x)f(y)$ برای هر $x, y \in \mathbb{R}$ برقرار است. فرض کنید $f(x)$ در $x=0$ پیوسته است.
 - a- تابع $f(x)$ را تعیین کنید.
 - b- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟

نوع سوال	نوع سوال	نوع سوال	نوع سوال
تک	تک	تک	تک
تک	تک	تک	تک
تک	تک	تک	تک

- 1- فرض کنید $f(x)$ تابعی از $\mathbb{R}$ به $\mathbb{R}$ باشد که $f(0) = 1$ و $f(x+y) = f(x)f(y)$ برای هر $x, y \in \mathbb{R}$ برقرار است. فرض کنید $f(x)$ در $x=0$ پیوسته است.
 - a- تابع $f(x)$ را تعیین کنید.
 - b- تابع $f(x)$ را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟ اگر پیوسته است، آن را در $x=1$ پیوسته است یا نه؟

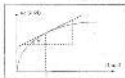


$$x = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{2} \right) = \frac{1}{2}$$

1. من المعطيات أعلاه، أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.
2. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثانية.
3. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثالثة.

تمرين 3

أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.



1. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.
2. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثانية.
3. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثالثة.

تمرين 4

أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.

أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثانية.

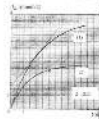


1. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.
2. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثانية.
3. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثالثة.

تمرين 1

أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.

أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثانية.



1. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.
2. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثانية.
3. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثالثة.

تمرين 2

1. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الأولى.
2. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثانية.
3. أوجد النسبة المئوية لـ CO_2 في الخليط الناتج من تفاعل CO و O_2 في الحالة الثالثة.





التمرين 22

عبر عن العلاقة $u = u(x, y, z)$ بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:
 $du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$
 حيث $\frac{\partial u}{\partial x} = 2x + y, \frac{\partial u}{\partial y} = x + 2y, \frac{\partial u}{\partial z} = 3z + 1$
 اوجد العلاقة $u(x, y, z)$ بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:
 $du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$
 حيث $\frac{\partial u}{\partial x} = 2x + y, \frac{\partial u}{\partial y} = x + 2y, \frac{\partial u}{\partial z} = 3z + 1$

(2) املأ الجدول التالي بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:

$\frac{\partial u}{\partial x}$	$\frac{\partial u}{\partial y}$	$\frac{\partial u}{\partial z}$	$\frac{\partial^2 u}{\partial x^2}$	$\frac{\partial^2 u}{\partial x \partial y}$	$\frac{\partial^2 u}{\partial x \partial z}$	$\frac{\partial^2 u}{\partial y^2}$	$\frac{\partial^2 u}{\partial y \partial z}$	$\frac{\partial^2 u}{\partial z^2}$
2x + y	x + 2y	3z + 1	2	1	0	0	0	0

في التمرين 23 املأ الجدول التالي بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:

$$du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$$

في التمرين 24 املأ الجدول التالي بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:

$$du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$$

التمرين 23

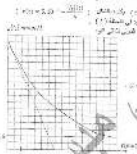
في التمرين 25 املأ الجدول التالي بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:

$$du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$$

$$du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$$

التمرين 24

عبر عن العلاقة $u = u(x, y, z)$ بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:
 $du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$
 حيث $\frac{\partial u}{\partial x} = 2x + y, \frac{\partial u}{\partial y} = x + 2y, \frac{\partial u}{\partial z} = 3z + 1$
 اوجد العلاقة $u(x, y, z)$ بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:
 $du = \frac{\partial u}{\partial x} dx + \frac{\partial u}{\partial y} dy + \frac{\partial u}{\partial z} dz$
 حيث $\frac{\partial u}{\partial x} = 2x + y, \frac{\partial u}{\partial y} = x + 2y, \frac{\partial u}{\partial z} = 3z + 1$



في التمرين 26 املأ الجدول التالي بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:

التمرين 25

في التمرين 27 املأ الجدول التالي بين المتغيرات x, y, z في شكل التفاضل على الشكل التالي:





التمرين 12

ندرس التفاعل الكيميائي التالي: $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ (تفاعل احتراق الهيدروجين).

$$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$$

نلاحظ أن التفاعل هو تفاعل احتراق. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.

المادة	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة (g)	العدد المولي (mol)
H_2	2	2	1
O_2	32	32	1
H_2O	18	36	2

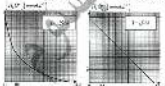
1. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
2. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
3. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
4. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
5. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
6. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
7. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
8. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
9. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
10. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.

التمرين 13

ندرس التفاعل الكيميائي التالي: $\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (تفاعل احتراق الإيثان).



نلاحظ أن التفاعل هو تفاعل احتراق. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.



1. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
2. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
3. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
4. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
5. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
6. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
7. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
8. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
9. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
10. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.

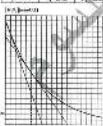
التمرين 14



1. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
2. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
3. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
4. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
5. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
6. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
7. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
8. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
9. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
10. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.

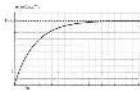
التمرين 15

المادة	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة (g)	العدد المولي (mol)
C_2H_4	28	28	1
O_2	32	32	1
CO_2	44	44	1
H_2O	18	18	1



1. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
2. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
3. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
4. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
5. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
6. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
7. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
8. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
9. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.
10. نكتب معادلة التفاعل المتوازنة.

[illegible]



1. $f(0) = 0$ و $f(1) = 1$ و $f(0.5) = 0.5$

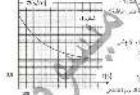
تمرین 2

2. $f(x) = x^2$ و $f'(x) = 2x$ و $f''(x) = 2$

3. $f(x) = x^3$ و $f'(x) = 3x^2$ و $f''(x) = 6x$

4. $f(x) = x^4$ و $f'(x) = 4x^3$ و $f''(x) = 12x^2$

5. $f(x) = x^5$ و $f'(x) = 5x^4$ و $f''(x) = 20x^3$



6. $f(x) = x^6$ و $f'(x) = 6x^5$ و $f''(x) = 30x^4$

7. $f(x) = x^7$ و $f'(x) = 7x^6$ و $f''(x) = 42x^5$

8. $f(x) = x^8$ و $f'(x) = 8x^7$ و $f''(x) = 56x^6$

9. $f(x) = x^9$ و $f'(x) = 9x^8$ و $f''(x) = 72x^7$

10. $f(x) = x^{10}$ و $f'(x) = 10x^9$ و $f''(x) = 90x^8$

تمرین 3

1. $f(x) = x^2$ و $f'(x) = 2x$ و $f''(x) = 2$

2. $f(x) = x^3$ و $f'(x) = 3x^2$ و $f''(x) = 6x$

3. $f(x) = x^4$ و $f'(x) = 4x^3$ و $f''(x) = 12x^2$

الف	ب	ج
1. $f(x) = x^2$	2. $f(x) = x^3$	3. $f(x) = x^4$

4. $f(x) = x^5$ و $f'(x) = 5x^4$ و $f''(x) = 20x^3$

5. $f(x) = x^6$ و $f'(x) = 6x^5$ و $f''(x) = 30x^4$

6. $f(x) = x^7$ و $f'(x) = 7x^6$ و $f''(x) = 42x^5$

7. $f(x) = x^8$ و $f'(x) = 8x^7$ و $f''(x) = 56x^6$

8. $f(x) = x^9$ و $f'(x) = 9x^8$ و $f''(x) = 72x^7$

9. $f(x) = x^{10}$ و $f'(x) = 10x^9$ و $f''(x) = 90x^8$

10. $f(x) = x^{11}$ و $f'(x) = 11x^{10}$ و $f''(x) = 110x^9$

11. $f(x) = x^{12}$ و $f'(x) = 12x^{11}$ و $f''(x) = 132x^{10}$

12. $f(x) = x^{13}$ و $f'(x) = 13x^{12}$ و $f''(x) = 156x^{11}$

13. $f(x) = x^{14}$ و $f'(x) = 14x^{13}$ و $f''(x) = 182x^{12}$

14. $f(x) = x^{15}$ و $f'(x) = 15x^{14}$ و $f''(x) = 210x^{13}$

15. $f(x) = x^{16}$ و $f'(x) = 16x^{15}$ و $f''(x) = 240x^{14}$

16. $f(x) = x^{17}$ و $f'(x) = 17x^{16}$ و $f''(x) = 272x^{15}$

17. $f(x) = x^{18}$ و $f'(x) = 18x^{17}$ و $f''(x) = 306x^{16}$

18. $f(x) = x^{19}$ و $f'(x) = 19x^{18}$ و $f''(x) = 342x^{17}$

19. $f(x) = x^{20}$ و $f'(x) = 20x^{19}$ و $f''(x) = 380x^{18}$

20. $f(x) = x^{21}$ و $f'(x) = 21x^{20}$ و $f''(x) = 420x^{19}$

21. $f(x) = x^{22}$ و $f'(x) = 22x^{21}$ و $f''(x) = 462x^{20}$

22. $f(x) = x^{23}$ و $f'(x) = 23x^{22}$ و $f''(x) = 506x^{21}$

23. $f(x) = x^{24}$ و $f'(x) = 24x^{23}$ و $f''(x) = 552x^{22}$

24. $f(x) = x^{25}$ و $f'(x) = 25x^{24}$ و $f''(x) = 600x^{23}$

25. $f(x) = x^{26}$ و $f'(x) = 26x^{25}$ و $f''(x) = 650x^{24}$

26. $f(x) = x^{27}$ و $f'(x) = 27x^{26}$ و $f''(x) = 702x^{25}$

27. $f(x) = x^{28}$ و $f'(x) = 28x^{27}$ و $f''(x) = 756x^{26}$

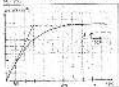
28. $f(x) = x^{29}$ و $f'(x) = 29x^{28}$ و $f''(x) = 812x^{27}$

29. $f(x) = x^{30}$ و $f'(x) = 30x^{29}$ و $f''(x) = 870x^{28}$



Downloaded by 2000.0000 on 01/01/2016
For personal use only.

شركة: شركة الخرج العامة للتأمين والتأمينات



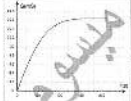
ويعاني من الخلل الحركي ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
١- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٢- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٣- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٤- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٥- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٦- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٧- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٨- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
٩- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية
١٠- من التغيرات السلوكية ١٠٠٪ و١٠٠٪ من التغيرات السلوكية

26. 27.

[illegible]

تحت عنوان "تأثيرات التغير المناخي على الزراعة"، ناقشوا كيف يمكن للتغيرات في درجات الحرارة وهطول الأمطار أن تؤثر على إنتاج المحاصيل.

المسألة ١٠: إذا كان $\vec{a} = 3\vec{i} + 4\vec{j} + 5\vec{k}$ و $\vec{b} = 4\vec{i} + 3\vec{j} + 5\vec{k}$ و $\vec{c} = 5\vec{i} + 4\vec{j} + 3\vec{k}$ ، فاحسب $\vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{b} \cdot \vec{c} + \vec{c} \cdot \vec{a}$.



في الحقيقة: $\Delta H_{\text{تكوين}}^\circ$ لـ $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ هو -242 kJ mol^{-1} ، و $\Delta H_{\text{تكوين}}^\circ$ لـ $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ هو -286 kJ mol^{-1} .
لذلك: $\Delta H_{\text{تكوين}}^\circ$ لـ $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ هو -242 kJ mol^{-1} .

مجلس الشورى، ٢٠٠٧: ٢٠٠٧، ص ٢٠٠٧
مجلس الشورى، ٢٠٠٧: ٢٠٠٧، ص ٢٠٠٧
مجلس الشورى، ٢٠٠٧: ٢٠٠٧، ص ٢٠٠٧
مجلس الشورى، ٢٠٠٧: ٢٠٠٧، ص ٢٠٠٧

1- يجب ان يكون بين 10 و 15 كجم في اليوم
2- استخدام مضاد حيوي في حالة الإصابة

١٠ - كل من كان له سهم في الميراث لم ير له سهم في الميراث إلا ما كان له في الميراث (الميراث في الميراث)

[illegible]

1- جدول التوزيع $N(12, 4)$ في شكل كتلة أمام التوزيع، وأخرى

29.04.2018

المصدر: تقرير 2011، ص 10. مقتباً عن تقرير المجلس الاقتصادي والاجتماعي، 2010، ص 10. مقتباً عن تقرير المجلس الاقتصادي والاجتماعي، 2010، ص 10.



تفاوتی آماری معنی دار وجود ندارد.

$\mathcal{H}^1(\mathbb{R}^n) \subset \mathcal{H}^1(\mathbb{R}^n)$ and $\mathcal{H}^1(\mathbb{R}^n) \subset \mathcal{H}^1(\mathbb{R}^n)$.

١- ا. ب. ج. د. هـ. ز. ح. ط. ي. ك. ل. م. ن. س. ع. ف. ق. ر. ش. ت. ث. ج. د. هـ. ز. ح. ط. ي. ك. ل. م. ن. س. ع. ف. ق. ر. ش. ت. ث.

11-15-98

[illegible]

ج. مانتا، بحر الکاظمین، ۱۳۹۱، ص ۲۲۲، <http://www.iranicaonline.org/articles/maanta>

[illegible]

3. 2.10

4. 1993-1994 21, 10, 1994

• **رسمها:** مخرجاتها غير متطابق للمدخل

Abstract

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ


 وزارة التعليم والتعليم العالي
 دولة فلسطين

2. حروف الجر مع النصب: الجاء، من، في، على، نحو: جاءني أخوك، من أين أنت؟، في البيت، على الطاولة.

[illegible]

المجلة العلمية لجامعة طرابلس - كلية التربية
العدد 14 - 2013

ΔH_{vap}	ΔH_{fus}	ΔH_{sub}	equation
ΔH_{vap}	ΔH_{fus}	ΔH_{sub}	$\Delta H_{\text{sub}} = \Delta H_{\text{vap}} + \Delta H_{\text{fus}}$ (for any substance)

354-428

بالعملية الكيميائية: $(\text{C}_8\text{H}_7\text{N} + \text{H}_2\text{O}) + (\text{C}_8\text{H}_7\text{N} + \text{H}_2\text{O}) = (\text{C}_8\text{H}_7\text{N} + \text{H}_2\text{O}) + (\text{C}_8\text{H}_7\text{N} + \text{H}_2\text{O})$

من خلال هذه العملية، يتم تحويل المعلومات الواردة في الوثائق إلى شكل رقمي يمكن تخزينه ومعالجته بسهولة. وهذا يتيح للمستخدمين البحث عن المعلومات بسرعة ودقة عالية. كما يمكن استخدام هذه المعلومات في تحليلات البيانات واتخاذ القرارات.

المجلة 14 (2017) 1-12



2822

[illegible]

$\rho(\text{kg/m}^3)$	1	3	4	5	12	17	45	معدل
$G(\text{Pa})$	1	1.16	1.97	1.68	1.75	1.68	1.20	1.07
$\nu(\text{mm}^2/\text{s})$	1	0.66	0.72	0.90	1.00	1.10	1.70	2.00

$$R_2Z_1 = 19.5 - 0.15 = 19.35 \text{ INCH} = 49.05 \text{ CM} \quad (2)$$

$$G = K[\lambda_1[S_1, S_1^2] + \lambda_2[T]] + \lambda_3[S_2^2] + \lambda_4[K].$$

من أجل تحديد G من التفاضل والتكامل على K ،

دین کے نام سے شروع کرتے ہیں۔ ان کے پاس ایک کتاب ہے جس میں لکھا ہے کہ:

[illegible]

$$\delta = 4.2 \times 10^{-5} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1} \quad \text{and} \quad \delta = 1.1 \times 10^{-5} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$$

Revised 2/2000

Q. Now, you're going to tell me that the defendant was not the person who was in the car that was involved in the accident, is that correct?

جاء في كتابه: «التبصرة في تصنيفي شجرة الدر» في قوله: «والمؤلف في هذا العمل»

٤ - حرف ویرانه

ب۔ اسطعمہ پر مبنی تعلیمات کے فائدہ مند اور جدید قسم کے اسکولوں کی طرف سے تعلیم کے ذریعے

Figure 1. Schematic diagram of the experimental setup.

33. $\frac{1}{2} \log_2 16 = 2$

د. محمد صالح المنجد

[illegible]

344

[illegible][illegible]

$V_{\text{max}} = 6.5 \text{ mol/L}$, $K_M = 0.0015 \text{ mol/L}$, $K_{\text{cat}} = 1.5 \times 10^5 \text{ s}^{-1}$.

[illegible]

بند الف: اگر چه مسئولان این نهاد دارای صلاحیت لازم برای

مجموعه الفقهية C المتوسط: 24.4 على مقياس 100 (الزمن: 10.45 دقيقة) (الدرجة: 1.45)

$$t = \frac{1}{2} \log \frac{1 + \sqrt{1 + 4\alpha^2}}{1 - \sqrt{1 + 4\alpha^2}} \text{ et}$$

استخدمت هذه المعادلات في الحسب لإيجاد الحل الأمثل (الحد الأدنى من التكاليف) في الجدول رقم 3.

 $\sigma = 0.57 \pm 0.05$ (stat) ± 0.04 (syst)
$$M_{\text{gas}} = 1.8 \times 10^6 M_{\odot} \quad (25\% \text{ dust to gas})$$

Journal of Interpersonal Violence 28(12)

Copyright © 2004 John Wiley & Sons, Inc.

كذلك فإننا نلاحظ أن $\mathcal{C}$ هو مجموعة جزئية من $\mathcal{C}_1$ ، حيث $\mathcal{C}_1 = \{C \in \mathcal{C} \mid C \text{ غير فارغة}\}$.

© 2005 The Authors
Journal compilation © 2005 Blackwell Publishing Ltd

3. كتاب الصلاة للشيخ محمد بن عبد الله بن أحمد بن حنبل، دار الحديث - بيروت، ط 1، 1987.





المادة 23

يتمثل في تفاعل كيميائي، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:



أما في تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين Na_2CO_3 و H_2O ، حيث أن:

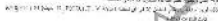
$$CO_2 + 2NaOH \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O$$

وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين $NaHCO_3$ و H_2O ، حيث أن:

$$CO_2 + NaOH \rightarrow NaHCO_3 + H_2O$$

المادة	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)
CO_2	44	$Ca(OH)_2$	74	$CaCO_3$	100	H_2O	18	$NaOH$	40
Na_2CO_3	106	$NaHCO_3$	84						

وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين Na_2CO_3 و H_2O ، حيث أن:



وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين $NaHCO_3$ و H_2O ، حيث أن:



وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين Na_2CO_3 و H_2O ، حيث أن:



وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين $NaHCO_3$ و H_2O ، حيث أن:

$$CO_2 + NaOH \rightarrow NaHCO_3 + H_2O$$

وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين Na_2CO_3 و H_2O ، حيث أن:

$$CO_2 + 2NaOH \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O$$

وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $NaOH$ لتكوين Na_2CO_3 و H_2O ، حيث أن:



المادة 23

يتمثل في تفاعل كيميائي، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:

$$CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$$

المادة 23

يتمثل في تفاعل كيميائي، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:

$$CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$$

١١)	٢١)	٤٤)	١٤٤)
$P_{\text{total}}(\text{Pa})$	1200	5200	7120
$r_{\text{D,2}}(\text{m})$			
$m(\text{kg})$			

وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:



وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:



وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:



وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:



وبذلك فإن تفاعل كيميائي آخر، يحدث بين CO_2 و $Ca(OH)_2$ لتكوين $CaCO_3$ و H_2O ، حيث أن:

$$CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$$

المادة	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)	الكتلة المولية (g/mol)
CO_2	44	$Ca(OH)_2$	74
H_2O	18		

- 1- تمثيل التفاعل كيميائي:
- 2- تمثيل التفاعل كيميائي:
- 3- تمثيل التفاعل كيميائي:
- 4- تمثيل التفاعل كيميائي:
- 5- تمثيل التفاعل كيميائي:
- 6- تمثيل التفاعل كيميائي:
- 7- تمثيل التفاعل كيميائي:

