

10

الصف العاشر

كيمياء

امتحان الشهر الأول



السؤال الأول: وضح المقصود بكل من المصطلحات التالية: (6 علامات)

(1) المول:

(2) التفاعل الكيميائي:

(3) قانون حفظ الكتلة:

السؤال الثاني: (6 علامات)

أ- أكتب المعادلة الكيميائية الموزونة التي تُعبر عن كل من التفاعلات الكيميائية التالية:

(1) حرق السكر ($C_6H_{12}O_6$) في الخلية حيث ينتج من التفاعل غاز ثاني أكسيد الكربون (CO_2) وبخار الماء (H_2O)، بالإضافة للطاقة الحرارية.

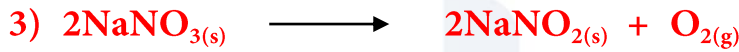
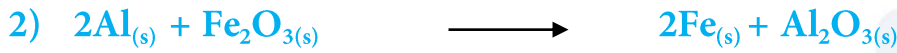
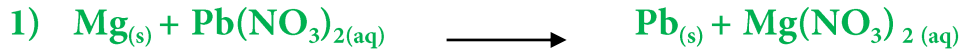
(2) التفكك الحراري لكربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) والذي ينتج عنه ثاني أكسيد الكربون (CO_2) وأكسيد الكالسيوم (CaO).

ب- تم حرق شريط مغنيسيوم كتلته 36g فكانت كتلة أكسيد المغنيسيوم الناتجة من الحرق 25g (هل يتفق هذا مع قانون حفظ الكتلة؟ فسر إجابتك).

(3 علامات)

السؤال الثالث: صنف التفاعلات التالية حسب نوعها

(اتحاد، حرق، إحلال أحادي،)



السؤال الرابع: أجز الحسابات الكيميائية التالية معتمداً على القوانين التي درستها: (5 علامات)

1) احسب الكتلة الذرية النسبية لعنصر البوتاسيوم، إذا علمت أنه يوجد في الطبيعة على صورة النظير K_{19}^{39} ونسبة 93.3% والنظير K_{19}^{41} ونسبة 6.7%

2) عدد المولات الموجودة في 24g كاديوم (Cd).

3) عدد ذرات 6.3g من السكانيديوم (Sc).

4) عدد مولات الأكسجين (O_2) الموجودة في.

انتهت الأسئلة

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح

السؤال الأول: وضح المقصود بكل من المصطلحات التالية: (6 علامات)

(1) المول:

هو الوحدة العالمية لقياس كميات المواد، وهي تساوي عدد أفوجادرو من الذرات أو الجزيئات.

(2) التفاعل الكيميائي:

تفكك (تكسير) الروابط بين ذرات العناصر في المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة، فيتم إعادة ترتيب الذرات لإنتاج مركب جديد يختلف في صفاته عن المادة الأصلية.

(3) قانون حفظ الكتلة:

المادة لا تُفنى ولا تُستحدث من العدم

السؤال الثاني: (6 علامات)

(أ) أكتب المعادلة الكيميائية الموزونة التي تُعبر عن كل من التفاعلات الكيميائية التالية:

(1) حرق السكر ($C_6H_{12}O_6$) في الخلية حيث ينتج من التفاعل غاز ثاني أكسيد الكربون (CO_2) وبخار الماء (H_2O)، بالإضافة للطاقة الحرارية.



(2) التفكك الحراري لكاربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) والذي ينتج عنه ثاني أكسيد الكربون (CO_2) وأكسيد الكالسيوم (CaO).



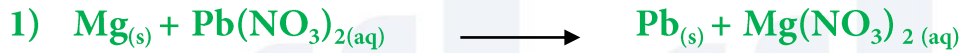
ب) تم حرق شريط مغنيسيوم كتلته 36g فكانت كتلة أكسيد المغنيسيوم الناتجة من الحرق 25g هل يتفق هذا مع قانون حفظ الكتلة؟ فسر إجابتك.

لا، لأن كتلة المادة الناتجة أقل من كتلة المواد المتفاعلة

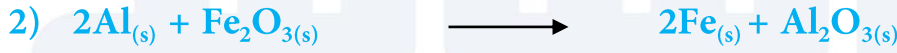
(3علامات)

السؤال الثالث: صنف التفاعلات التالية حسب نوعها

(اتحاد، حرق، إحلال أحادي،)



➤ (إحلال أحادي)



➤ (إحلال أحادي)



➤ (تحلل)

السؤال الرابع: أجز الحسابات الكيميائية التالية معتمداً على القوانين التي درستها: (5 علامات)

(1) احسب الكتلة الذرية النسبية لعنصر البوتاسيوم، إذا علمت أنه يوجد في الطبيعة على صورة النظير K_{19}^{39} ونسبة 93.3% والنظير K_{19}^{41} ونسبة 6.7%

$$\begin{aligned} A_m &= A_{m1} + A_{m2} \\ &= (93.3\% \times 39) + (6.7\% \times 41) \\ &= 36.4 + 2.7 \\ &= 39.1 \text{ amu} \end{aligned}$$

(2) عدد المولات الموجودة في 24g كاديوم (Cd).

$$\begin{aligned} \text{عدد المولات} &= \frac{\text{كتلة Cd}}{\text{الكتلة المولية Cd}} \\ &= \frac{24}{112.4} \\ \text{عدد المولات} &= 0.2 \text{ مول} \end{aligned}$$

(3) عدد ذرات 6.3g من السكندريوم (Sc).

عدد الذرات = عدد المولات * عدد أفوجادرو

$$= \frac{\text{كتلة Sc}}{\text{الكتلة المولية لـ Sc}} \times 6.022 \times 10^{23}$$



$$10^{23} \times 6.022 \times \frac{6.3}{45} =$$

$$10^{23} \times 6.022 \times 0.14 =$$

$$\text{ذرة } 10^{23} \times 0.84 =$$

(4) عدد مولات الأكسجين (O_2) الموجودة في.

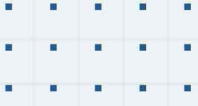
$$\frac{\text{عدد المولات} = \text{عدد الجزيئات}}{\text{عدد أفوجادرو}}$$

$$\frac{10^{22} \times 2}{10^{23} \times 6.022} =$$

$$= 0.033 \text{ جزيء}$$

انتهت الأسئلة

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح



فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

