

## أسئلة مراجعة الوحدة الرابعة

### التفاعلات والحسابات الكيميائية

#### السؤال الأول:

ما المقصود بكل من المصطلحات الكيميائية الآتية:

- المول.
- الكتلة الجزيئية.
- تفاعل التحلل.
- المردود المئوي للتفاعل.

المول: عدد أفوجادرو من الذرات أو الأيونات أو الجزيئات.

الكتلة الجزيئية: مجموع الكتل الذرية للذرات الموجودة في الجزيء الذي ترتبط ذراته amu بروابط تساهمية مقيسة بوحدة .

المردود المئوي للتفاعل: النسبة المئوية للمردود الفعلي إلى المردود النظري.

#### السؤال الثاني:

أكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل:

أIII- تفاعل عنصر الحديد الصلب مع غاز الأكسجين لإنتاج أكسيد الحديد ( ) الصلب.



ب- تفاعل كربونات الكالسيوم الصلبة مع محلول حمض الهيدروكلوريك لإنتاج كلوريد الكالسيوم الصلب وغاز ثاني أكسيد الكربون والماء السائل.



ج- تفاعل أيونات الفضة مع أيونات البروميد؛ لتكوين راسب من بروميد الفضة.



## السؤال الثالث:

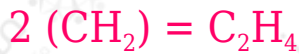
**أستنتج** الصيغة الأولية للمركب الناتج من تفاعل 0.6 g من الكربون مع الأكسجين لتكوين 2.2 g من أكسيد الكربون.



## السؤال الرابع:

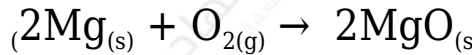
**أستنتج** الصيغة الجزيئية لمركب صيغته الأولية  $\text{CH}_4$  وكتلته المولية 28 .

$$2814 = 2$$



## السؤال الخامس:

يحترق عنصر المغنسيوم وفق المعادلة الآتية:



أ- **أحسب** كتلة المغنسيوم اللازمة لإنتاج 8 g من أكسيد المغنسيوم.

ب- **أحسب** كتلة الأكسجين اللازمة لإنتاج 20 g من أكسيد المغنسيوم.

## السؤال السادس:

g أحسب عدد المولات في 9.8 من حمض الكبريتيك  $\text{H}_2\text{SO}_4$

**g/mol** الكتلة المولية للحمض تساوي 98

$$n = mMr = 9.8 \text{ g} / 98 \text{ g/mol} = 0.1 \text{ mol}$$

## السؤال السابع:

تتحلل كربونات الكالسيوم بالحرارة وفق المعادلة الآتية:



Ca = 16, O = 12, C = 40 فإذا علمت أن الكتل الذرية: (40)

أ- **أحسب** كتلة أكسيد الكالسيوم الناتجة من تسخين 50 g من كربونات الكالسيوم.

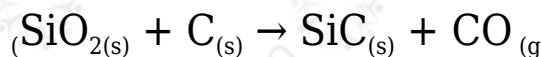
28 g

ب- **أحسب** المردود المئوي للتفاعل إذا حصلنا على 15 g فقط من أكسيد الكالسيوم.

تقريباً 54%

### السؤال الثامن:

SiC كريد السيلكون مادة قاسية تستخدم في صناعة ورق الزجاج وحجر الجليخ، ويتم الحصول عليه من تسخين أكسيد السيلكون مع الكربون وفق المعادلة:



Si = 16, O = 12, C = 28 فإذا علم أن الكتل الذرية للعناصر المذكورة كالآتي: (28)

أ- **أوازن** معادلة التفاعل.



ب- **أحسب** عدد مولات CO الناتجة من تفاعل 0.5 mol من SiO<sub>2</sub>

1 mol

ج- **أحسب** كتلة SiC الناتجة عن تفاعل 4 mol من ذرات الكربون.

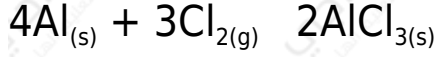
53.3 g

د- **أحسب** النسبة المئوية لعنصر الكربون في المركب SiC

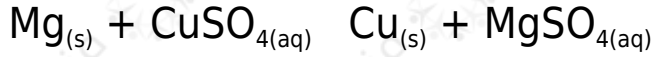
30%

### السؤال التاسع:

أصنف المعادلات الآتية حسب أنواعها (اتحاد، أو تحلل، أو إحلال أحادي)



اتحاد.



إحلال أحادي.



تحلل

### السؤال العاشر:

أختار رمز الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

1- ما عدد مولات ذرات الأكسجين الموجودة في 1 mol من  $\text{AgNO}_3$

أ- 1

ب- 2

ج- 3

د- 4

2- أي من الآتية يعد الكتلة المولية لمركب  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  (بوحدة g/mol)؟

أ- 71

ب- 119

ج- 142

د- 183

3- تسمى كمية المادة الناتجة المحسوبة من التفاعل:

أ- المردود المتوقع.

ب. المردود الفعلي.

ج- الكتلة المولية.

د- المول.

السؤال الحادي عشر:

أميز التفاعلات الواردة في النماذج الآتية وأفسرها:

g مركب كتلته 8.8 يتكون فقط من عنصري الكربون والهيدروجين، وكتلة الهيدروجين: 1.6 g

أ- أحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصري الكربون والهيدروجين في المركب.

$$C\% = 81.8 , H\% = 18.2$$

ب- أستنتج أي الصيغتين تمثل المركب  $C_2H_6$  أم  $C_3H_8$ ؟

