



الصف الثامن

علوم

امتحان الوحدة السابعة

الروابط والتفاعلات الكيميائية



السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي.

1- تنشأ الروابط الكيميائي بين الذرات من خلال:

- أ- فقد الإلكترونات ب- كسب ج- مشاركة الإلكترونات د- جميع ما ذكر

2- عناصر المجموعات (1-2-3) كلها تميل للفقد فتكون أيونات.

- أ- موجبة ب- سالبة ج- متعادلة د- لا شيء مما ذكر

3- المادة الناتجة عند تفاعل بايكربونات مع الصوديوم.

- أ- NaHCO_3 ب- HCO_3Na ج- $\text{Na}(\text{HCO}_2)_3$ د- HCO_2Na

4- شحنة عنصر الألمنيوم (Al_{13}) تعادل.

- أ- 3+ ب- 2+ ج- 1+ د- 0

5- نوع الرابطه في مركب كلوريد المغنيسيوم.

- أ- رابطة تساهمية ب- رابطة أيونية ج- رابطة هيدروجينية د- رابطة فلزية

6- حتى تصبح المعادلة التالية موزونة فأن المعامل المناسب للموازنة للمواد الناتجه والمتفاعلة هو:



- أ- 4 ب- 3 ج- 2 د- 1

7- من العناصر التي تتفاعل بقوة مع الأكسجين هو عنصر.

- أ- الخارصين ب- الكالسيوم ج- النحاس د- الصوديوم

8- من خصائص الفلزات.

- أ- لامعة ب- موصلة للتيار الكهربائي ج- قابلة للطرق والسحب د- جميع ما ذكر

السؤال الثاني: املأ الفراغ فيما يلي

1- من التغيرات التي تحدث للفلز بعد تفاعله مع الأكسجين و

.....

2- من العناصر التي تتفاعل بشدة مع الماء الساخن و

.....

3- يحفظ البوتاسيوم مغموساً في الكيروسين او زيت البارفين لكي

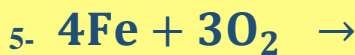
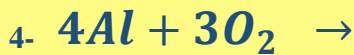
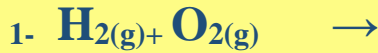
.....

4- محاليل أكاسيد اللافلزات هي محاليل ذات تأثير

5- عنصري الخارصين والكالسيوم يتفاعلوا بشده متوسطة مع الماء وبشرط

.....

السؤال الثالث: اكمل المعادلات الآتية ومن ثم وزنها .



السؤال الرابع : قارن بين المركبات الأيونية والتساهمية من حيث: درجة الغليان ودرجة الانصهار، والتوصيل الكهربائي

| وجه المقارنة | درجة الغليان | درجة الانصهار | التوصيل الكهربائي |
|--------------------|--------------|---------------|-------------------|
| المركبات الأيونية | | | |
| المركبات التساهمية | | | |

السؤال الخامس: اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الآتية :

| الصيغة الكيميائية | المركب |
|-------------------|--------------------|
| | نترات الصوديوم |
| | كبريتات المغنيسيوم |
| | كلوريد الكالسيوم |
| | أكسيد الألمنيوم |
| | هيدروكسيد الليثيوم |

انتهت الأسئلة

الإجابات

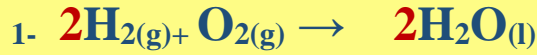
السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي.

| 8 | 7 | 6 | 5 | 4 | 3 | 2 | 1 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|
| د | د | ج | ب | أ | أ | أ | د |

السؤال الثاني: املأ الفراغ فيما يلي

- 1- من التغيرات التي تحدث للفلز بعد تفاعله مع الأكسجين يتغير لون الفلز ويقل لمعانه
- 2- من العناصر التي تتفاعل بشده مع الماء (الصوديوم - البوتاسيوم)
- 3- يحفظ البوتاسيوم مخموساً في الكيروسين او زيت البارفين لكي يمنع وصول اكسجين الهواء والماء الى البوتاسيوم؛ لان البوتاسيوم شديد التفاعل مع الاكسجين والماء.
- 4- محاليل أكاسيد اللافلزات هي محاليل ذات تأثير حامضي
- 5- عنصري الخارصين والكالسيوم يتفاعلوا بشده متوسطة مع الماء وبشرط تسخين الماء

السؤال الثالث: اكمل المعادلات الآتية ومن ثم وزنها .



السؤال الرابع : قارن بين المركبات الأيونية والتساهمية من حيث: درجة الغليان ودرجة الانصهار، والتوصيل الكهربائي

| وجه المقارنة | درجة الغليان | درجة الانصهار | التوصيل الكهربائي |
|--------------------|--------------|---------------|-------------------|
| المركبات الأيونية | مرتفعة | مرتفعة | موصل |
| المركبات التساهمية | منخفضة | منخفضة | غير موصله |

السؤال الخامس: اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الآتية :

| الصيغة الكيميائية | المركب |
|-------------------------|--------------------|
| NaNO_3 | نترات الصوديوم |
| MgSO_4 | كبريتات المغنيسيوم |
| CaCl_2 | كلوريد الكالسيوم |
| Al_2O_3 | أكسيد الألمنيوم |
| LiOH | هيدروكسيد الليثيوم |

انتهت الأسئلة

منصة أساس التعليمية



فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

