

8

الصف الثامن

علوم

امتحان الشهر الثاني

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 الإلكترونات 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

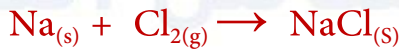
4- شحنة عنصر الألمنيوم (Al_{13}) تعادل.

- أ- 3+ ب- 2+ ج- 1+ د- 0

5- نوع الرابطة 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 الناتجة 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
- 2- من العناصر التي تتفاعل بشدة مع الماء الساخن
- 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
- 6-

السؤال الثالث: اكمل المعادلات الآتية ومن ثم وازنها .



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 :

المركب	الصيغة الكيميائية
تترات الصوديوم	
كبريتات المغنيسيوم	
كلوريد الكالسيوم	
أكسيد الألمنيوم	
هيدروكسيد الليثيوم	

انتهت الأسئلة

الاجابات

السؤال الأول :

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 مغموساً 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 الإجابات

فيديوهات شرح المادة

بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

