

أسئلة مراجعة الدرس الأول

تفاعلات الفلزات

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أفسر تفاوت الفلزات في نشاطها الكيميائي.

السؤال الثاني:

أعد مؤشرات حدوث تفاعل الفلزات مع الماء.

السؤال الثالث:

أوضح المقصود بكل من: نشاط الفلز، السبائك.

السؤال الرابع:

Mg **أفسر:** يحفظ فلز المغنيسيوم في أوعية محكمة الإغلاق.

السؤال الخامس:

أكتب معادلة كيميائية موزونة لكل تفاعل من التفاعلين الآتيين:

أ- Al مع غاز الأكسجين O_2 .

ب- Na الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك HCl المخفف.

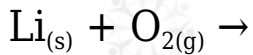
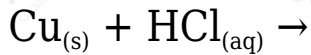
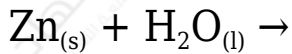
السؤال السادس:

أتوقع: إذا علمت أن الفلزات: (ليثيوم Li_3 ، صوديوم Na_{11} ، بوتاسيوم K_{19} ، روبيديوم Rb_{37}) تقع في المجموعة الأولى من الجدول الدوري.

O₂ الفلز الأكثر نشاطاً في تفاعله مع كل من غاز الأكسجين والماء. أبرر إجابتي.

السؤال السابع:

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية للتفاعلات التي يمكن حدوثها ثم أزلها:



السؤال الثامن:

أختار الكلمة المناسبة مما يأتي؛ لأكمل بها الفراغات في العبارات أدناه:
 (الهيدروجين، أكسيد، أكثر نشاطاً، هيدروكسيد، الأكسجين، أقل نشاطاً)

أ- Na- فلز الصوديوم في تفاعله مع الماء من فلز البوتاسيوم K .

ب- HCl- الغاز الناتج من تفاعل الفلزات مع حمض الهيدروكلوريك هو

ج- Li- المركب الناتج من تفاعل فلز الليثيوم في الماء يسمى الليثيوم.