

أسئلة مراجعة الدرس الأول تفاعلات الفلزات

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أفسر تفاوت الفلزات في نشاطها الكيميائي.

السؤال الثاني:

أعدد مؤشرات حدوث تفاعل الفلزات مع الماء.

السؤال الثالث:

أوضح المقصود بكل من: نشاط الفلز، السبائك.

السؤال الرابع:

Mgأفسر: يحفظ فلز المغنيسيوم في أوعية محكمة الإغلاق.

السؤال الخامس:

أكتب معادلة كيميائية موزونة لكل تفاعل من التفاعلين الآتيين:

. O_2 الألمنيوم مع غاز الأكسجين Al

Naب- الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك HCl المخفف.

السؤال السادس:

أتوقع: إذا علمت أن الفلزات: (ليثيوم $_{3}{
m Li}$ ، صوديوم $_{11}{
m Na}$ ، بوتاسيوم $_{19}{
m K}$ ، روبيديوم $_{37}{
m Rb}$) تقع في المجموعة الأولى من الجدول الدوري.

1/2



الفلز الأكثر نشاطاً في تفاعله مع كل من غاز الأكسجين والماء. أبرر إجابتي. O_2

السؤال السابع:

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية للتفاعلات التي يمكن حدوثها ثم أزنها:

$$\begin{aligned} & \text{Al(s)} + \text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \\ & \text{Zn}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \\ & \text{Cu}_{(s)} + \text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \\ & \text{Li}_{(s)} + \text{O}_{2(q)} \rightarrow \end{aligned}$$

السؤال الثامن:

أختار الكلمة المناسبة مما يأتي؛ لأكمل بها الفراغات في العبارات أدناه: (الهيدروجين، أكسيد، أكثر نشاطاً، هيدروكسيد، الأكسجين، أقل نشاطاً) أNa أ- فلز الصوديوم في تفاعله مع الماء من فلز البوتاسيوم K . HClب- الغاز الناتج من تفاعل الفلزات مع حمض الهيدروكلوريك هو الليثيوم. Li

2/2