

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:

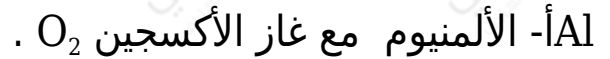
أوضح المقصود بكل من: نشاط الفلز، السبائك.

السؤال الرابع:

أفسر: يحفظ فلز المغنيسيوم Mg في أوعية محكمة الإغلاق.

السؤال الخامس:

أكتب معادلة كيميائية موزونة لكل تفاعل من التفاعلين الآتيين:



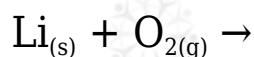
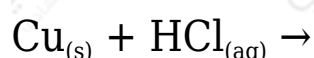
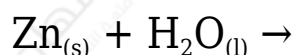
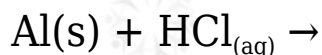
السؤال السادس:

Li إذا علمت أن الفلزات: (ليثيوم 3 ، صوديوم 11Na ، بوتاسيوم 19K ، روبيدوم 37Rb) تقع في المجموعة الأولى من الجدول الدوري.

أتوقع: الفلز الأكثر نشاطاً في تفاعله مع كل من غاز الأوكسجين O_2 والماء. أبرر إجابتي.

السؤال السابع:

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية للتفاعلات التي يمكن حدوثها ثم أرنها:



السؤال الثامن:

أختار الكلمة المناسبة مما يأتي؛ لأكمل بها الفراغات في العبارات أدناه:

(الهيدروجين، الأزرق، الأحمر، أكثر نشاطاً، الأوكسجين، أقل نشاطاً)

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

ب- Ca- لون ورقة تباع الشمس في أنبوب يحتوي فلز الكالسيوم في الماء هو اللون

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