

## 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 - الألمنيوم مع غاز الأكسجين  $O_2$  .

ب- Na - الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك HCl المخفف.

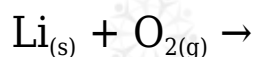
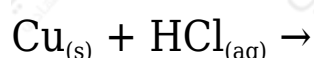
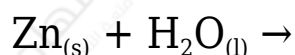
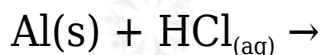
#### السؤال السادس:

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

O<sub>2</sub> الفلز الأكثر نشاطاً في تفاعله مع كل من غاز الأكسجين والماء. أبرر إجابتني.

### 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.