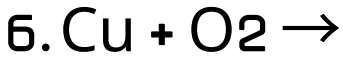
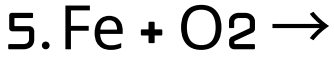
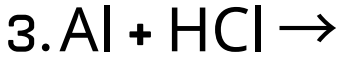
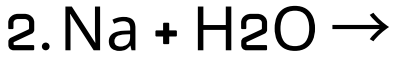
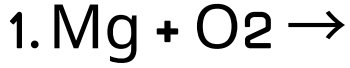




## السؤال الاول ?

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية : (6) علامات



## السؤال الثاني ?

أكمل الفراغ في ما يأتي : (4) علامات

- يتفاعل فلز الصوديوم مع الماء بشدة بسبب .....
- من نواتج تفاعل الفلزات مع حمض الهيدروكلوريك .....
- يعد فلز الصوديوم ..... من فلز البوتاسيوم
- إذا كان العنصر الافتراضي A أقل نشاط من B فإن التفاعل .....





### السؤال الثالث?

أكتب معادلة كيميائية موزونة : (4) علامات

• للتفاعل الحاصل بين البوتاسيوم ونترات الفضة.

• للتفاعل الحاصل بين الكلور والصوديوم.

### السؤال الرابع?

اذكر ثلاث من طرق حماية الفلزات من التآكل : (3) علامات

1. ....

2. ....

3. ....

### السؤال الخامس?

ضع إشارة صح / خطأ في كل من : (3) علامات

• يعد صدأ الحديد أشهر الامثلة على التآكل (.)

• من شروط تكون الصدأ وجود الأوكسجين كلوريد

الهيدروجين (.)

• يعد فلز الصوديوم أقل الفلزات نشاطاً (.)

