

ورقة عمل - 1 - الصف التاسع (كيمياء) تفاعلات الفلزات

السؤال الاول : أكمل الفراغ في كل من الجمل التالية :

- 1- أكثر الفلزات نشاطا في الجدول الدوري
- 2- تكون فلزات (المجموعات الاولى و الثانية و الثالثة) أيونات
- 3- المركب الكيميائي الذي ينتج من تفاعل الفلز مع غاز الاكسجين يسمى
- 4- عند تفاعل الفلز مع الماء تكون النواتج
- 5- يستدل على سرعة تفاعل فلز الليثيوم مع الماء من
- 6- عند تفاعل الفلز مع حمض الهيدروكلوريك ينتج
- 7- من الفلزات التي لا تتفاعل مع HCl
- 8- تتكون سبيكة الفولاذ من
- 9- تسمى السبيكة التي تتكون من النحاس مضافا اليه الخارصين و القصدير
- 10- المركب الناتج من تفاعل البوتاسيوم مع الماء يسمى

السؤال الثاني : أكتب معادلة كيميائية موزونة لكل من التفاعلات التالي :

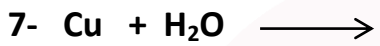
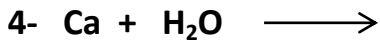
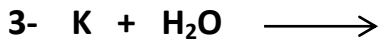
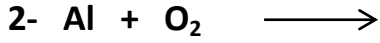
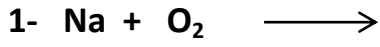
1- تفاعل الكالسيوم مع غاز الاكسجين

2- تفاعل الصوديوم مع الماء

3- تفاعل الالمنيوم مع HCl



السؤال الثالث : أكمل التفاعلات التالية ثم وازنها :



السؤال الرابع : اذكر المقصود بكل من التالي :

1- السبائك :

2- الملح :

3- نشاط الفلز :

