

امتحان مقترح الصف التاسع (كيمياء)

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
- 11- ترتيب الفلزات وفقا لنشاطها النسبي من الاكثر نشاطا الى الاقل نشاط
- 12- الفلز الاكثر نشاط بين الفلزات (Mg/Ca/Al) هو
- 13- اي الفلزين انشط من الهيدروجين (Zn/Cu)
- 14- الترتيب الصحيح للعناصر (Pb/Ag/Li/Fe) من الاكثر نشاط الى الاقل نشاط
- 15- عند تفاعل المغنيسيوم مع اكسيد النحاس يحل المغنيسيوم محل النحاس والسبب هو
- 16- يتكون الصدأ على سطح الحديد عندما يتفاعل مع
- 17- تسمى عملية تغطية الحديد بطبقة من فلز اخر اكثر نشاطا من الحديد
- 18- عملية تآكل الفلزات عملية بطيئة تعتمد على
- 19- في تفاعل الاحلال الفلز الذي يحل محل الفلز الاخر هو الفلز
- 20- من الفلزات التي تمتاز بمقاومتها لتآكل بفعل سوائل الجسم



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

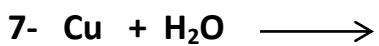
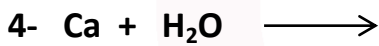
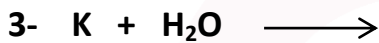
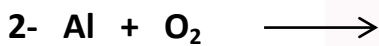
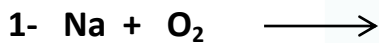
1- تفاعل الكالسيوم مع غاز الاكسجين

2- تفاعل الصوديوم مع الماء

3- تفاعل الالمنيوم مع HCl

4- تفاعل المغنيسيوم مع CuSO_4

السؤال الثالث : أكمل التفاعلات التالية ثم وازنها :



السؤال الرابع : اذكر المقصود بكل من التالي :

1- السبائك :

2- الملح :

3- نشاط الفلز :

4- سلسلة النشاط الكيميائي :

5- تفاعل الاحلال :

6- تأكل الفلز :

7- صدأ الحديد :

8- الجلفنة :

