الصف التاسع - كيمياء
اختبار التقويم الاول

السؤال الاول ؟

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية : (6) علامات

1. $Mg + O_2 \rightarrow$
2. $Na + H_2O \rightarrow$
3. $Al + HCl \rightarrow$
4. $Ca + H_2O \rightarrow$
5. $Fe + O_2 \rightarrow$
6. $Cu + O_2 \rightarrow$

السؤال الثاني ؟

أكمل الفراغ في ما يأتي : (٤) 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 .....

الصف التاسع - كيمياء
اختبار التقويم الاول

السؤال الثالث

أكتب معادلة كيميائية موزونة : (٦) علامات

- للتفاعل الحاصل بين البوتاسيوم ونترات الفضة.

.....

- للتفاعل الحاصل بين الكلور والصوديوم.

السؤال الرابع

اذكر ثلاث من طرق حماية الفلزات من التآكل : (٣) علامات

1. .....
2. .....
3. .....

السؤال الخامس

ضع إشارة صح / خطأ في كل من : (٣) علامات

- يعد صدأ الحديد أشهر الامثلة على التآكل ( ).
- من شروط تكون الصدأ وجود الأكسجين كلوريد الهيدروجين ( ).
- يعد فلز الصوديوم أقل الفلزات نشاطاً ( ).