

الرسم:



تحصيلي كيمياء 3 فصل الأكسدة والإختزال

الطالبات: شذا، جنى أحمد، زكية، جوان

1. العامل المختزل في التفاعل $H_2S + Cl_2 \rightarrow S + HCl$

☐ Cl_2 ☐ HCl ☐ S ☐ H_2S

2. أحد الأيونات التالية يكون سهل الإختزال

☐ $Hg^{+3} + 3e \rightarrow Hg$ ☐ $Ag^+ + e \rightarrow Ag$ ☐ $Al^{+3} + 3e^- \rightarrow Al$ ☐ $Mg^{+2} + 2e \rightarrow Mg$

3. ما عدد تأكسد الكبريت في مركب H_2SO_4

☐ +6 ☐ +8 ☐ 1 ☐ +2

4. طبقًا للتفاعل $Zn + Cu^{+2} \rightarrow Zn^{+2} + Cu$

☐ Zn عامل مؤكسد ☐ Zn عامل مختزل ☐ Cu عامل مؤكسد ☐ Cu عامل مختزل

5. أي التالي يعد تفاعل أكسدة

☐ $Cl_2 \rightarrow 2Cl^-$ ☐ $I_2 \rightarrow 2I^-$ ☐ $Fe^{+2} \rightarrow Fe^{+3}$ ☐ $Ag^+ \rightarrow Ag$

6. ما نوع عنصر عدد التأكسد فيه موجب

☐ فلز ☐ لا فلز ☐ شبه فلز ☐ غاز نبيل

7. يعد العنصر عاملًا مؤكسدًا قويًا إذا

☐ وصل للتركيب الثماني ☐ كهروسالبية مرتفعة ☐ طاقة تأينه منخفضة

8. القطب الذي تحدث له عملية أكسدة في التفاعل التالي $2Al + 3Sn^{+2} \rightarrow 2Al^{+3} + 3Sn$

☐ Al ☐ Sn ☐ Al^{+3} ☐ Sn^{+2}

9. الشحنة الكلية لمركب Na_2CO_3

☐ 0 ☐ -2 ☐ +2 ☐ +4

10. عدد تأكسد الكلور في المركب $HClO_3$

☐ -5 ☐ -3 ☐ +5 ☐ +3

11. في عملية الأكسدة يحدث

☐ زيادة عدد التأكسد ☐ نقصان عدد التأكسد ☐ يكسب إلكترونات ☐ يكسب نيترونات

12. أي التالي يمثل نصف التفاعل $Fe \rightarrow Fe^{+2} + 2e^-$

☐ الحديد عامل مختزل ☐ الحديد عامل مؤكسد ☐ ذرة الحديد اكتسبت إلكترونين