



اختاري الإجابة الصحيحة :

١	إذا حدث عملية أكسدة لعنصر فإن عدد التأكسد له :	(أ) يساوي صفر	(ب) لا يتغير	(ج) ينقص	(د) يزيد
٢	أي المعادلات التالية يمثل عملية أكسدة ؟	(أ) $Ag(s) \rightarrow Ag^+(aq) + e^-$	(ب) $Hg^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Hg$	(ج) $Al^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Al(s)$	(د) $Mg^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Mg(s)$
٣	في التفاعل : $MnO_2 + Fe^{3+} \rightarrow MnO_4^- + Fe^{2+}$	(أ) المنجنيز يتأكسد	(ب) الحديد يتأكسد	(ج) المنجنيز يختزل	(د) الأكسجين يتأكسد
٤	ما العامل المختزل في المعادلة التالية ؟ $Zn(s) + Cu^{2+}(aq) \rightarrow Zn^{2+}(aq) + Cu(s)$	(أ) $Zn^{2+}(aq)$	(ب) $Cu(s)$	(ج) $Zn(s)$	(د) $Cu^{2+}(aq)$
٥	أي التالي يمثل نصف التفاعل : $Fe(s) \rightarrow Fe^{2+}(aq) + 2e^-$ ؟	(أ) الحديد عامل مختزل	(ب) ذرة الحديد اكتسبت إلكترونين	(ج) الحديد عامل مؤكسد	(د) نقص عدد تأكسد ذرة الحديد
٦	أي التالي صحيح للتفاعل : $2Na(s) + Cl_2(g) \rightarrow 2NaCl(s)$	(أ) الصوديوم عامل مختزل	(ب) الكلور زاد عدد تأكسده	(ج) الصوديوم عامل مؤكسد	(د) الكلور عامل مختزل
٧	العامل المختزل في التفاعل : $H_2S(g) + Cl_2(g) \rightarrow S(s) + 2HCl(g)$	(أ) $H_2(g)$	(ب) $Cl_2(g)$	(ج) $H_2S(g)$	(د) $HCl(g)$
٨	يعد العنصر عاملاً مؤكسداً قوياً إذا	(أ) وصل للتركيب الثماني	(ب) كانت كهروسالبية مرتفعة	(ج) كانت طاقة تأينه منخفضة	(د) كانت درجة غليان مرتفعة
٩	طبقاً لتفاعل : $Zn(s) + Cu^{2+}(aq) \rightarrow Zn^{2+}(aq) + Cu(s)$	(أ) $Zn(s)$ عامل مؤكسد	(ب) $Cu^{2+}(aq)$ عامل مختزل	(ج) $Cu^{2+}(aq)$ عامل مؤكسد	(د) $Zn(s)$ حدث له اختزال
١٠	عنصر تكافؤه (+2) فإنه يصنف	(أ) لا فلز	(ب) فلز	(ج) شبه فلز	(د) خامل