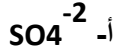
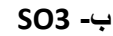
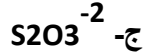
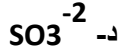


س١) أختار الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- يحدث اختزال للكبريت في  $SO_2$  عند تحوله الى :



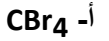
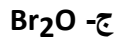
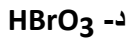
٢- تتضمن عملية التأكسد :

أ- فقد للإلكترونات      ب- كسب للإلكترونات      ج- نقصان عدد التأكسد      د- زيادة في عدد التأكسد وفقد للإلكترونات

٣- عدد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة في تفاعلات التأكسد والاختزال دائما :

أ- مختلفان      ب- متساويان      ج- تزيد المفقودة عن المكتسبة      د- تزيد المكتسبة عن المفقودة

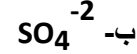
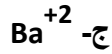
٤- عدد تأكسد  $Br = +1$  يكون في المركب :



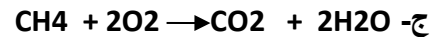
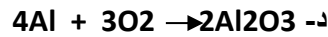
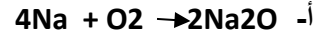
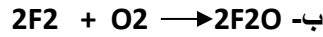
٥- أي المواد التالية يمكن ان يسلك كعامل مؤكسد :



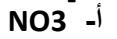
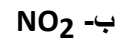
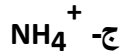
٦- اي المواد التالية يمكن ان يسلك كعامل مختزل :



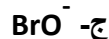
٧- التفاعل الذي يعتبر فيه  $O_2$  عامل مختزل هو :



٨- يحدث اختزال للنيتروجين N عند تحول الجزيء  $N_2O_3$  الى :



٩- العامل المؤكسد في التفاعل  $Br_2 + OH^{-} \rightarrow BrO^{-} + Br^{-}$  هو :



١٠- عدد مولات الإلكترونات اللازمه لموازنة الشحنة في التحول  $CrO_2^{-} \rightarrow CrO_4^{-2}$  هو :

د- ١

ج- ٣

ب- ٦

أ- ٢

١١- عدد تأكسد الهيدروجين - ١ في المركب :



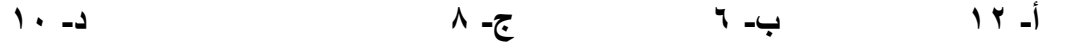
١٢- عدد تأكسد الاكسجين في المركب  $\text{BaO}_2$  :



١٤- عدد الالكترونات المنتقلة في التحول التالي  $\text{HClO} \longrightarrow \text{ClO}_3^-$  هو :



١٥- عدد البروتونات  $\text{H}^+$  اللازمة لموازنة التحول  $\text{N}_2\text{H}_4 \longrightarrow \text{NO}$  هو :



١٦- نصف الاختزال الموزون للتحول  $\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$  هو :



١٧- يحتاج التحول التالي الى عامل مؤكسد :



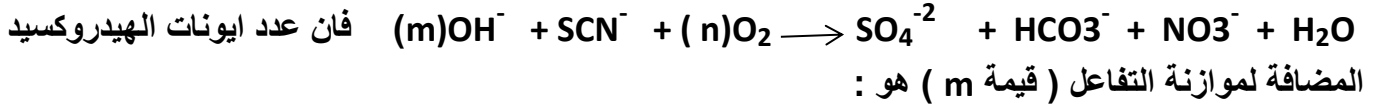
١٨- احدى التحولات التالية يحتاج الى عامل مؤكسد :



١٩- في التفاعل التالي  $\text{CrO}_4^- + \text{S}^{-2} \xrightarrow{\text{H}^+} \text{Cr}^{+3} + \text{SO}_4^{-2}$  فان عدد جزيئات الماء اللازمة لموازنة نصف التاكسد هو :

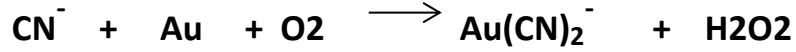


٢٠- يمثل التفاعل التالي تفاعل تاكسد واختزال موزون في وسط قاعدي



أ- ٤      ب- ٣      ج- ٢      د- ١

\* التفاعل التالي تاكسد واختزال في وسط قاعدي ادرسه ثم اجب عما يليه :



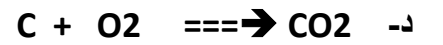
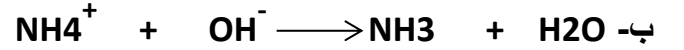
٢١- عدد جزيئات الماء اللازمه لموازنة نصف التاكسد : أ- ٤      ب- ٣      ج- ١      د- صفر

٢٢- عدد ايونات  $H^+$  اللازمه لموازنة نصف الاختزال : أ- صفر      ب- ١      ج- ٢      د- ٣

٢٣- يحدث تاكسد كامل بين الذرات في المركب التالي :



٢٤- يحدث تاكسد واختزال ذاتي في التفاعل التالي:



٢٥- عدد تاكسد S في المركب  $S_2O_8$  هو :

أ- ٩      ب- ٨      ج- ٢-      د- ٤

