

ورقة عمل (10) تأكسد واختزال

السؤال الأول . احسب عدد تأكسد كل من ذرات العناصر التي تحتها خط في المركبات الآتية:

$\text{Li}\underline{\text{Bi}}\text{O}_3$	$\text{Mn}\underline{\text{O}}_3^-$	$\text{K}\underline{\text{Cl}}\text{O}_5$	$\text{H}_3\underline{\text{As}}\text{O}_4$
$\text{H}\underline{\text{C}}\text{OOH}$	$\underline{\text{S}}\text{F}_6$	$\text{H}_3\underline{\text{O}}^+$	$\underline{\text{V}}\text{O}_3^-$
$\underline{\text{S}}_2\text{O}_8^{2-}$	$\underline{\text{C}}_2\text{H}_6\text{O}$	$\underline{\text{Cl}}\text{O}^-$	$\text{H}_2\underline{\text{O}}_2$

السؤال الثاني: أي التغيرات الآتية يحتاج عامل مؤكسد ، وأيها يحتاج عامل مختزل؟

$\text{Br}_2 \longrightarrow \text{BrO}^-$	$\text{Cu}^+ \longrightarrow \text{Cu}^{2+}$
$\text{Cr}_2\text{O}_3 \longrightarrow \text{CrO}_4^{2-}$	$\text{NO}_2 \longrightarrow \text{N}_2\text{O}_4$

السؤال الثالث: أي المواد الآتية يمكن أن يسلك كعامل مؤكسد وأيها يسلك كعامل مختزل؟

F_2	Cl^-	Na^+	Mg	H^+
Ba^{2+}	Li	I_2	O^{2-}	H^-

السؤال الرابع: حدد ذرة العنصر الذي تأكسد وذرة العنصر الذي اختزل ، ثم اكتب صيغة العامل المؤكسد والعامل المختزل في كل من المعادلات الآتية:

