

## BILANCIAMENTO REAZIONI REDOX

- 1)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$  ambiente acido
- 2)  $\text{MnO}_4^- + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2$  ambiente acido
- 3)  $\text{Cu} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{NO}$  ambiente acido
- 4)  $\text{As} + \text{ClO}^- \rightarrow \text{AsO}_4^{3-} + \text{Cl}^-$  ambiente basico
- 5)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{Br}_2 = \text{BrO}_4^- + \text{H}_2\text{O}$  ambiente acido
- 6)  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{I}_2 = \text{Cr}^{3+} + \text{IO}_3^-$  ambiente acido
- 7)  $\text{V}_2\text{O}_5 + \text{Cl}^- = \text{V}^{3+} + \text{Cl}_2$  ambiente acido
- 8)  $\text{ClO}^- + \text{I}^- = \text{Cl}^- + \text{I}_2$  ambiente basico
- 9)  $\text{SO}_3^{2-} + \text{MnO}_4^- = \text{MnO}_2 + \text{SO}_4^{2-}$  ambiente basico
- 10)  $\text{ZnS} + \text{NO}_3^- = \text{Zn}^{2+} + \text{S} + \text{NO}$  ambiente acido
- 11)  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{SO}_3^{2-} = \text{Cr}^{3+} + \text{H}_2\text{SO}_4$  ambiente acido
- 12)  $\text{As}_2\text{O}_3 + \text{Zn} = \text{AsH}_3 + \text{Zn}^{2+}$  ambiente acido
- 13)  $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{Cr} = \text{S} + \text{Cr}^{3+}$  ambiente acido