

Breng volgende redoxreacties via de deelreacties in evenwicht:

- a) $\text{Cu} + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 b) $\text{ClO}_3^- + \text{I}^- \rightleftharpoons \text{Cl}^- + \text{I}_2$
 c) $\text{S}^{2-} + \text{I}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + \text{I}^-$ (basisch milieu)
 d) $\text{Pb} + \text{PbO}_2 + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightleftharpoons \text{PbSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
 e) $\text{PbO}_2 + \text{HI} \rightleftharpoons \text{PbI}_2 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 f) $\text{As} + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{AsO}_3^{3-} + \text{H}_2$ (basisch milieu)
 g) $\text{Au} + \text{CN}^- + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{Au}(\text{CN})_2^- + \text{OH}^-$ (basisch milieu)
 h) $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + \text{I}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + \text{I}^-$ (basisch milieu)

Oplossing



