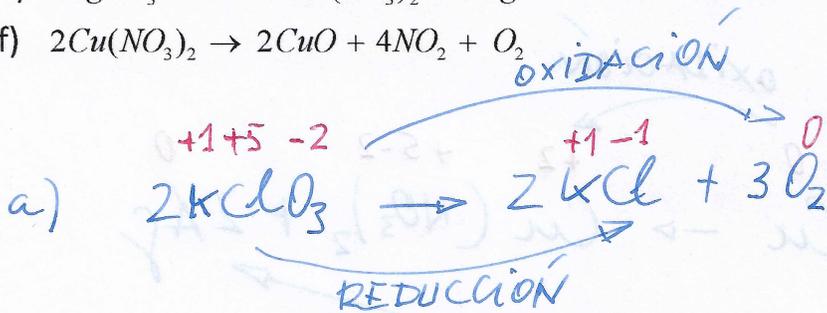


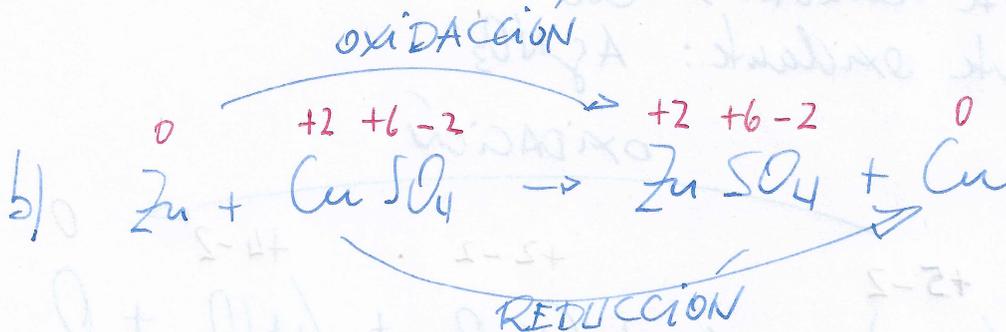
Pares redox. Ejercicio nº04, p236. EDEBE.

En cada una de las siguientes reacciones redox, asigna el número de oxidación a cada elemento e identifica la oxidación, la reducción, el agente oxidante y el agente reductor.

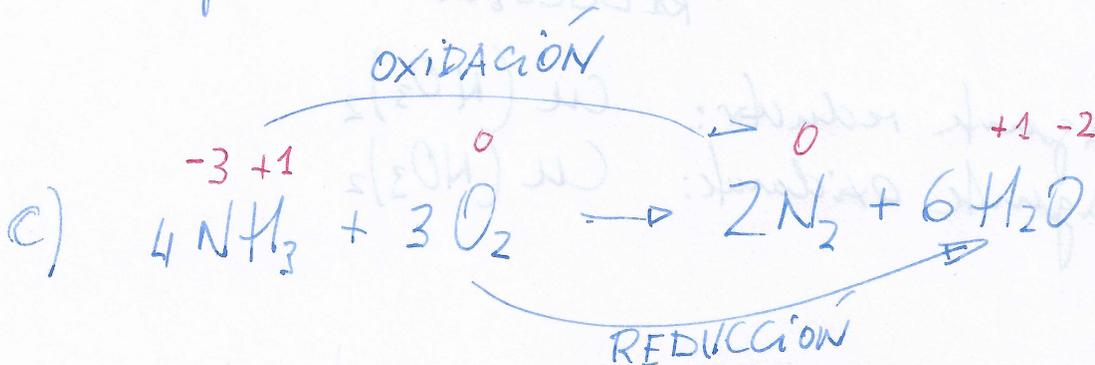
- a) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- b) $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
- c) $4\text{NH}_3 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- d) $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
- e) $2\text{AgNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
- f) $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$



Agente reductor: KClO_3
Agente oxidante: KClO_3



Agente reductor: Zn
Agente oxidante: CuSO_4



Agente reductor: NH_3
Agente oxidante: O_2