

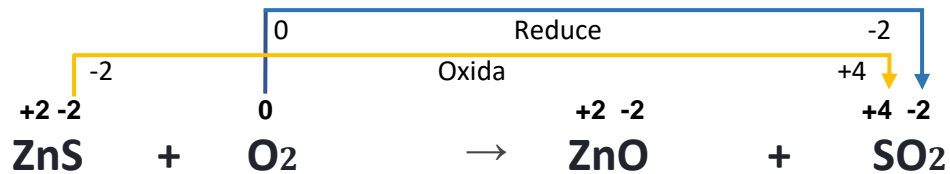
DETERMINACIÓN DEL AGENTE OXIDANTE Y DEL AGENTE REDUCTOR



Calcular nos números de oxidación



Identificar quienes cambian de numero de oxidación, quien se Reduce y quien se Oxida, agente Reductor y agente Oxidante y se identifican la cantidad de electrones perdidos o ganados



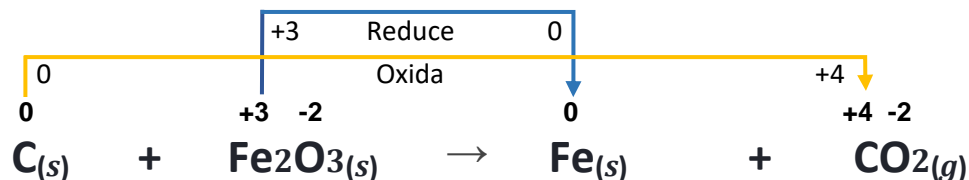
Se Oxida: S $\text{S}^{-2} \rightarrow \text{S}^{+4}$ Pierde electrones $-6e$ **Agente Oxidante:** O
Se Reduce: O $\text{O}_2^0 \rightarrow \text{O}_2^{-2}$ Gana electrones $+4e$ **Agente Reductor:** S



Calcular nos números de oxidación



Identificar quienes cambian de numero de oxidación, quien se Reduce y quien se Oxida, agente Reductor y agente Oxidante y se identifican la cantidad de electrones perdidos o ganados

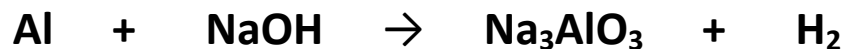


Se Oxida: C $\text{C}^0 \rightarrow \text{C}^{+4}$ Pierde electrones $-4e$ **Agente Oxidante:** Fe
Se Reduce: Fe $\text{Fe}_2^{+3} \rightarrow \text{Fe}^0$ Gana electrones $+3e$ **Agente Reductor:** C

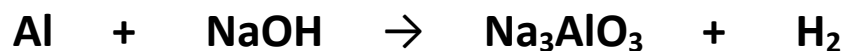
REALIZA LOS SIGUIENTES 3 EJERCICIOS



Calcular nos números de oxidación



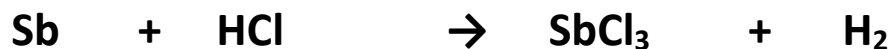
Identificar quienes cambian de numero de oxidación, quien se Reduce y quien se Oxida, agente Reductor y agente Oxidante y se identifican la cantidad de electrones perdidos o ganados



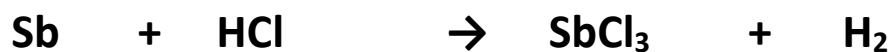
Se Oxida: → Pierde electrones **Agente Oxidante:** ____
Se Reduce: → Gana electrones **Agente Reductor:** ____



Calcular nos números de oxidación



Identificar quienes cambian de numero de oxidación, quien se Reduce y quien se Oxida, agente Reductor y agente Oxidante y se identifican la cantidad de electrones perdidos o ganados



Se Oxida: → Pierde electrones **Agente Oxidante:** ____
Se Reduce: → Gana electrones **Agente Reductor:** ____



Se Oxida: → Pierde electrones **Agente Oxidante:** ____
Se Reduce: → Gana electrones **Agente Reductor:** ____