

2. Identifica a qué tipo de reacción corresponde y menciona cuantos electrones ganan o pierden según sea el caso.

- a) $\text{Fe}^0 \rightarrow \text{Fe}^{2+}$ _____
b) $\text{S}^2 \rightarrow \text{S}^1$ _____
c) $\text{C}^4 \rightarrow \text{C}^2$ _____
d) $\text{Au}^{-3} \rightarrow \text{Au}^{-1}$ _____

Método de balanceo de ecuaciones por óxido reducción

3. balancea la siguiente ecuación interpretando cual es el agente reductor y cuál es el agente oxidante:



Agente reductor _____ Número de electrones _____
Agente reductor _____ Número de electrones _____