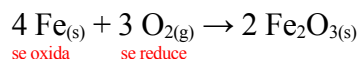
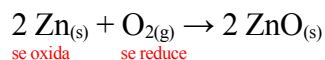


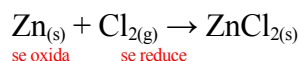
**EJEMPLO 1:** Distingue en las reacciones anteriores los átomos que se oxidan y los que se reducen.



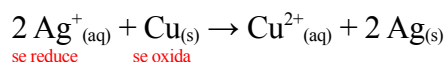
El hierro gana átomos de oxígeno, decimos que se oxida. Pero el hierro también pasa de ser un átomo neutro a ser un ion positivo en el óxido de hierro. Pierde electrones, diremos también que esto es oxidarse.



El cinc gana átomos de oxígeno, decimos que se oxida. Pero el cinc también pasa de ser un átomo neutro a ser un ion positivo en el óxido de cinc. Pierde electrones, diremos también que esto es oxidarse.



El cinc aquí no gana átomos de oxígeno. Pero el cinc pasa de ser un átomo neutro a ser un ion positivo en el cloruro de cinc. Pierde electrones, diremos que esto es oxidarse.



El cobre aquí no gana átomos de oxígeno. Pero el cobre pasa de ser un átomo neutro a ser un ion positivo en los productos. Pierde electrones, diremos que esto es oxidarse.

Veremos que averiguar si un átomo se oxida o se reduce se hará más sencillo con el concepto de número de oxidación.