

REDOX: reacción que tiene lugar mediante transferencia de electrones.

- OXIDACIÓN: proceso químico de PÉRDIDA de electrones (o aumento en el n° de oxidación)



El **Fe** es el agente reductor, es decir, el que cede o pierde electrones y se oxida (benefactor).

- REDUCCIÓN: proceso químico de GANANCIA de electrones (o disminución en el n° de oxidación)



El **Cu** es el agente oxidante, es decir, el que capta o gana electrones y se reduce (mangante).

La reacción global es la suma de ambas semirreacciones:

