

## Oxidación – Reducción

Luz Cecilia Pérez Velázquez

1. Calcula los números de oxidación de los elementos de las siguientes reacciones y clasifica en agente oxidante y agente reductor.



El agente oxidante\_\_\_\_, se reduce.

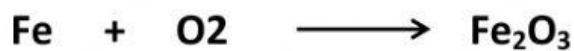
El agente reductor\_\_\_\_, se oxida.



El agente oxidante\_\_\_\_, se reduce.

El agente reductor\_\_\_\_, se oxida.

$$V_m = \frac{V(w)}{v(x)}$$



El agente oxidante\_\_\_\_, se reduce.

El agente reductor\_\_\_\_, se oxida.

