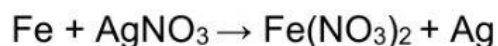


REACCIONES REDOX

MÉTODO ION-ELECTRÓN

- Resuelve las siguientes reacciones redox en tu cuaderno y anota únicamente los resultados que te pide cada ejercicio.

Ejemplo:

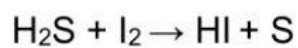


Elemento	Reactivos	Productos
Fe	0	+2
Ag	+1	0
N	+5	+5
O	-2	-2

Semi-reacciones (Paso 2)	
O:	$\text{Fe}^0 \rightarrow \text{Fe}^{+2}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{e}^-$
R:	$1\text{e}^- + \text{Ag}^{+1}\text{NO}_3 \rightarrow \text{Ag}^0$

Nota: Las semi-reacciones únicamente deben colocar los elementos que cambio su estado de oxidación, si forma parte de un compuesto se coloca todo el compuesto y los electrones totales que se intercambian. Recuerda siempre igualar el número de átomos de los elementos que se oxidan y reducen.

Resultado Final
$\text{Fe} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$



Elemento	Reactivos	Productos
H	+1	+1
S	-2	0
I	0	-1

Semi-reacciones	
O:	$\text{H}_2\text{S}^{-2} \rightarrow \text{S}^0 + 2\text{e}^-$
R:	$2\text{e}^- + \text{I}_2^0 \rightarrow 2\text{HI}^{-1}$

Resultado Final
$\text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI} + \text{S}$



Elemento	Reactivos	Productos	
K	+1	+1	
Mn	+7	+2	
O	-2	-2	
H	+1	+1	
Cl	-1	-1	0

Semi-reacciones	
O:	$2\text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$
R:	$5\text{e}^- + \text{KMn}^{+7}\text{O}_4 \rightarrow \text{Mn}^{+2}\text{Cl}_2$

Resultado Final
$2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow 2\text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2 + 2\text{KCl} + 8\text{H}_2\text{O}$