

REACCIONES REDOX

NOMBRES Y APELLIDOS:

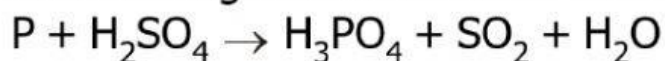
PROFESOR: MARINO HERRERA GRADO: 5TO AÑO DE SECUNDARIA

1. Indicar en cada caso, si es oxidación o reducción.

- $\text{Fe}^{+2} \rightarrow \text{Fe}^{+3}$
- $\text{Cu}^0 \rightarrow \text{Cu}^{+1}$
- $\text{Ag}^{+1} \rightarrow \text{Ag}^0$
- $\text{Cl}^{+5} \rightarrow \text{Cl}^{+3}$
- $\text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}^{-1}$
- $\text{Fe}^{+2} \rightarrow \text{Fe}^0$
- $\text{N}^{+4} \rightarrow \text{N}^{+2}$
- $\text{S}^{+2} \rightarrow \text{S}^{+6}$

2. En la reacción: $\text{HNO}_3 + \text{Ag} \rightarrow \text{AgNO}_3 + \text{NO}$
el número de oxidación del nitrógeno cambia de:

3. Señale el agente oxidante en la reacción:



4. Balancear, dar la suma de coeficientes:

