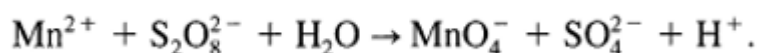




EJERCICIOS EQUILIBRIOS INTRODUCCIÓN

1. Ajusta en la forma iónica la siguiente reacción:



2. Ajusta en la forma molecular la siguiente reacción:



3. Ajusta en forma molecular la oxidación de la plata metálica con ácido nítrico sabiendo que se obtiene como uno de los productos monóxido de nitrógeno
4. Calcula el potencial de la celda galvánica $\text{Zn}/\text{Zn}^{2+}//\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}$ a 25°C y cuando las concentraciones sean igual 1 M. ¿Cómo la calcularías si no estuviesen a concentración 1M? ¿y si no estuvieran a 25°C ?
5. Si el Kps del PbBr_2 es $8,9 \times 10^{-6}$, determina su solubilidad molar en agua pura.
6. Calcula la solubilidad del cloruro de plata y de cromato de plata respectivamente, sabiendo que sus productos de solubilidad son $1,8 \cdot 10^{-10}$ y $1,1 \cdot 10^{-12}$.
7. Calcula el producto de solubilidad del fosfato de plata (orto) sabiendo que la solubilidad en agua pura es $6,5 \times 10^{-3}$ g/L.