

Problema 3. Calcular la concentración de Cu^{2+} que queda libre en disolución 0,10 M de $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ y 2,00 M en NH_3 manteniendo el pH a: a) 2,00 ; b) 6,00 ; c) 8,00 ; d) 10,00.

Solución 3. a) 0,10 M, el ión complejo no se forma; b) $\simeq 0,02$ M, existe competencia entre la disociación de NH_3 y la formación del ión complejo; c) $3,7 \times 10^{-10}$ M; d) $5,8 \times 10^{-15}$ M