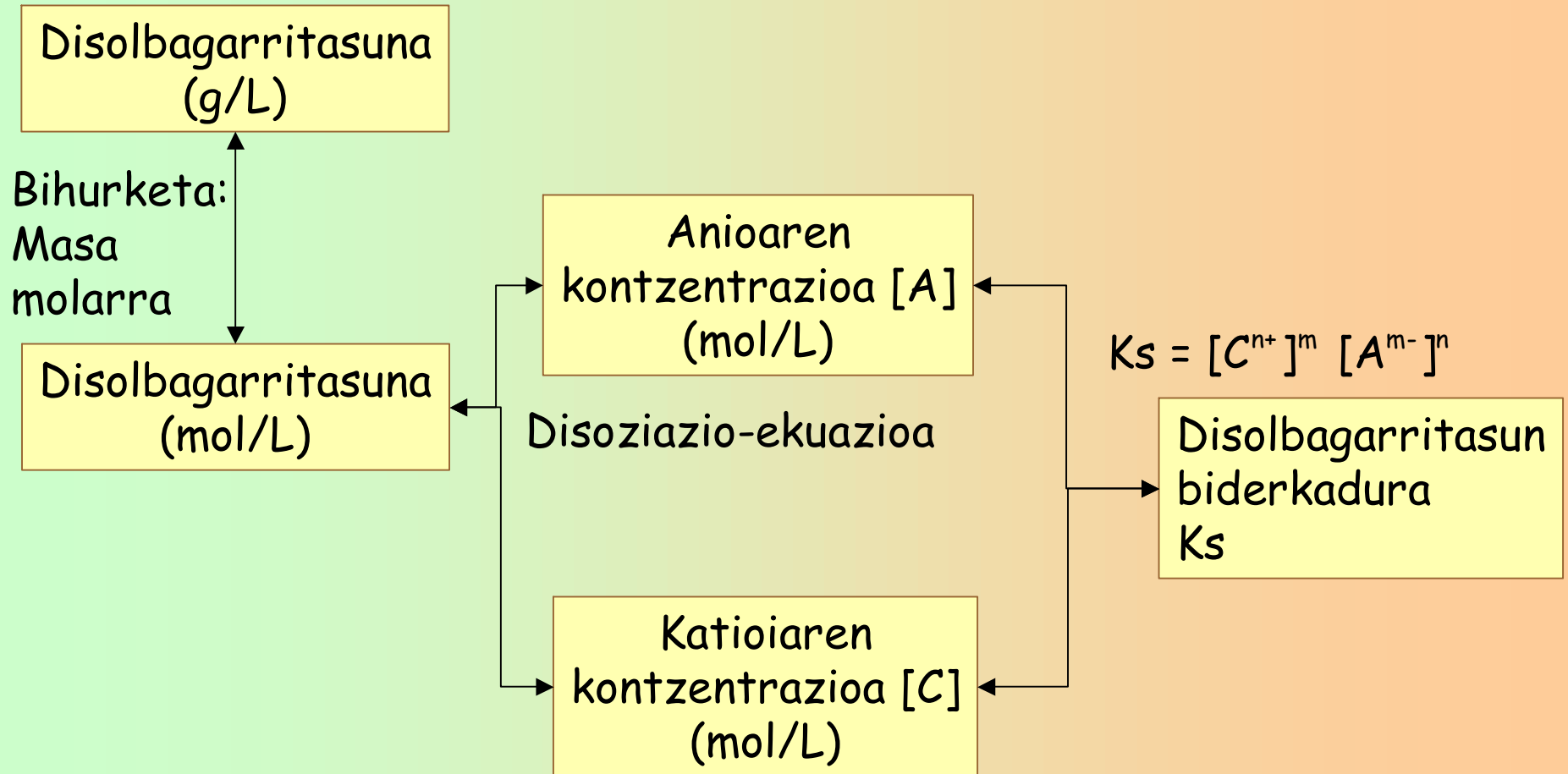
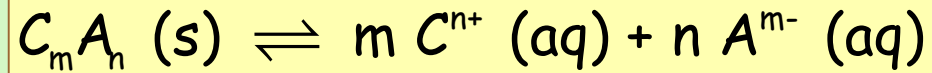


Ks eta disolbagarritasuna

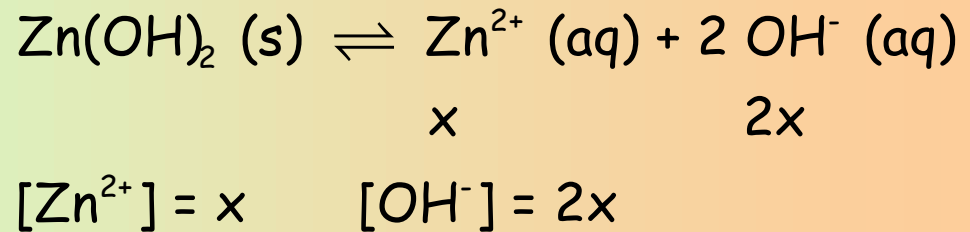
Ks eta disolbagarritasunaren arteko erlazioa



Ks eta disolbagarritasuna

Ariketa. Zinc hidroxidoaren disolbagarritasun-biderkadura, Zn(OH)_2 , $4.5 \cdot 10^{-17}$ da. Kalkulatu zenbat gramo disolbatuko diren 50 mL uretan. Masa molarra 99.4 g/mol da.

Zink hidroxidoaren
disolbagarritasuna x da
(mol-litrotan)



x -en balioa

$$K_{sp} = 4.5 \cdot 10^{-17} = [\text{Zn}^{2+}] [\text{OH}^-]^2 = (x) \cdot (2x)^2 = 4 x^3$$
$$x = \left(\frac{4.5 \cdot 10^{-17}}{4} \right)^{1/3} \rightarrow x = 2.24 \cdot 10^{-6} \text{ mol/L}$$

Disolbatuko den
solutoaren masa

$$m = 50 \cdot 10^{-3} \text{ L} \cdot \frac{2.24 \cdot 10^{-6} \text{ mol}}{1 \text{ L}} \cdot \frac{99.4 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 1.11 \cdot 10^{-5} \text{ g Zn(OH)}_2$$