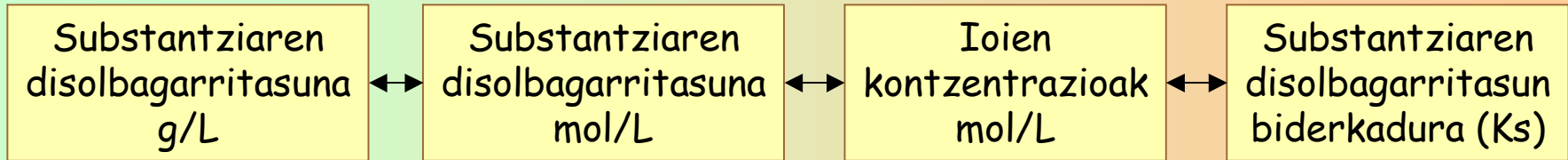


# Disolbagarritasuna: Ariketak



## Ariketa #1

Bario sulfatoaren disoluzio ase batek  $2,5 * 10^{-3}$  gramo disolbatuta ditu. Kalkulatu substantziaren disolbagarritasun-biderkadura.

Masa atomikoak: Ba=137.3 ; S=32; O=16

$$K_s = 1.14 * 10^{-10}$$

## Ariketa #2

Kaltzio fluoruroaren disolbagarritasun-biderkadura,  $25\text{ }^{\circ}\text{C}$ -tan,  $4 * 10^{-11}$  da. Kalkulatu substantziaren disolbagarritasun molarra.

$$x = 2.15 * 10^{-4} \text{ M}$$

# Disolbagarritasuna: Ariketak

## Ariketa #1

Bario sulfatoaren disoluzio ase batek  $2,5 \times 10^{-3}$  gramo disolbatuta ditu. Kalkulatu substantziaren disolbagarritasun-biderkadura.

Masa atomikoak: Ba=137.3 ; S=32; O=16

$$K_s = 1.14 \times 10^{-10}$$

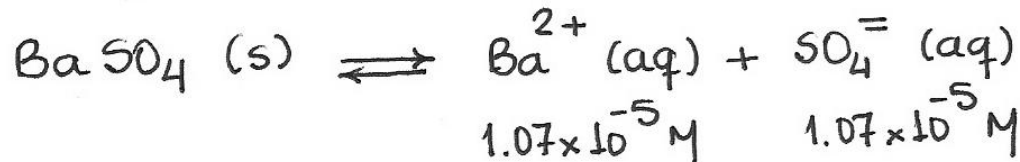
Bario sulfatoaren masa molarra

$$M_m(\text{BaSO}_4) = (1 \times 137.3) + (1 \times 32) + (4 \times 16) = 233.3 \text{ g/mol}$$

Substantziaren disolbagarritasun molarra

$$x = 2.5 \times 10^{-3} \frac{\text{g BaSO}_4}{\text{L dis}} \times \frac{1 \text{ mol BaSO}_4}{233.3 \text{ g BaSO}_4} = 1.07 \times 10^{-5} \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

Disolbagarritasun - biderkadura ( $K_s$ )



$$K_s = [\text{Ba}^{2+}][\text{SO}_4^{2-}] = (1.07 \times 10^{-5} \text{ M})^2 = 1.14 \times 10^{-10}$$

$$\boxed{K_s = 1.14 \times 10^{-10}}$$

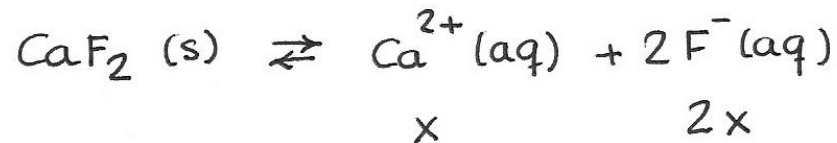
# Disolbagarritasuna: Ariketak

## Ariketa #2

Kaltzio fluoruroaren disolbagarritasun-biderkadura, 25 °C-tan,  $4 \cdot 10^{-11}$  da. Kalkulatu substantziaren disolbagarritasun molarra.

$$x = 2.15 \cdot 10^{-4} \text{ M}$$

Ioien disolbagarritasun molarra



$$K_S = [\text{Ca}^{2+}][\text{F}^{-}]^2 \rightarrow K_S = 4 \times 10^{-11} = x (2x)^2$$

$$x^3 = \frac{4 \times 10^{-11}}{4} \rightarrow x = 2.15 \times 10^{-4} \text{ M}$$

Disolbagarritasunak

