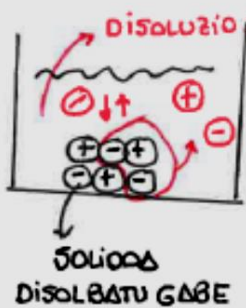


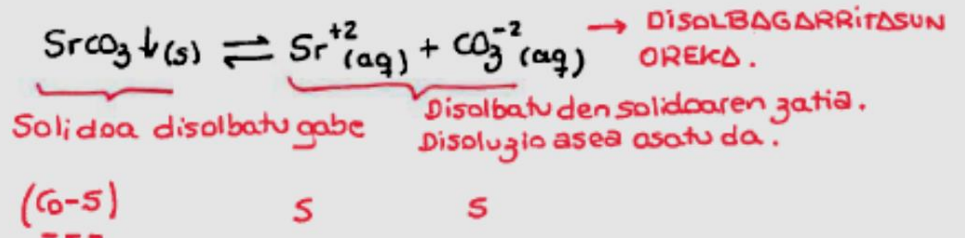
21. -10mg SrCO₃ nahasten dira 2L-ko urarekin. Suposatuz bolumena ez dela aldatzen, kalkulatu zenbat masa SrCO₃ geratuko den disolbatu gabe jakinda K_s SrCO₃= 5,6·10⁻¹⁰ eta

M_{SrCO₃}=147,63 g/mol

10mg SrCO₃ + 2L H₂O (bolumena mantentzen da)
M_{SrCO₃} = 147,63 g/mol
K_s SrCO₃ = 5,6·10⁻¹⁰



- SrCO₃ zati bat disolbatuko da, disoluzioa asean izan arte.
- Oreaka heterogeneo bat sartuko da:



• S: SrCO₃ disolbagarritasun molarra → Litro bakoitzeko gehien disolbatu den solidoaren mol kopurua. Bat egiten du, ioien kontzentrazioekin disoluzio asean, kasu honetan. (Estekiometriā 1:1)

• S-aren kalkuloa:

Disolbagarritasun biderkadurari erlazionatuta dago ioien kontzentrazio maximoarekin disoluzio asean (orekakoa)

$$K_s = [\text{Sr}^{+2}] \cdot [\text{CO}_3^{-2}] = s^2 \Rightarrow s = \sqrt{K_s} = \sqrt{5,6 \cdot 10^{-10}} \approx 2,37 \cdot 10^{-5} \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

• Solidoa disolbatu den masa:

$$2L_{ds} \cdot \frac{2,37 \cdot 10^{-5} \text{ mol SrCO}_3}{1L_{ds}} \cdot \frac{147,63 \text{ g SrCO}_3}{1 \text{ mol SrCO}_3} = 6,997 \cdot 10^{-3} \text{ g} \approx 7 \text{ mg SrCO}_3$$

• Geratu den solidoa disolbatu gabe:

$$m_{\text{SrCO}_3} = m_{\text{SrCO}_3 \text{ hasieran}} - m_{\text{SrCO}_3 \text{ disolbatuta}} = 10 \text{ mg} - 7 \text{ mg} = \boxed{3 \text{ mg}}$$