

BÀI 41 : ĐỘ TAN CỦA MỘT CHẤT TRONG NƯỚC

41.1. Căn cứ vào đồ thị về độ tan của chất rắn trong nước (*hình 6.5, SGK*), hãy ước lượng độ tan của các muối NaNO_3 , KBr , KNO_3 , NH_4Cl , NaCl và Na_2SO_4 ở nhiệt độ :

- a) 20°C .
- b) 40°C .

41.2. Căn cứ vào đồ thị về độ tan của chất khí trong nước (*hình 6.6, SGK*), hãy ước lượng độ tan của các khí NO , O_2 và N_2 ở 20°C . Hãy cho biết có bao nhiêu mililít những khí trên tan trong 1 lít nước. Biết rằng ở 20°C và 1 atm, 1 mol chất khí có thể tích là 24 lít và khối lượng riêng của nước là 1 g/ml.

41.3. Tính khối lượng muối natri clorua NaCl có thể tan trong 750 g nước ở 25°C . Biết rằng ở nhiệt độ này độ tan của NaCl là 36,2 g.

41.4. Tính khối lượng muối AgNO_3 có thể tan trong 250 g nước ở 25°C . Biết độ tan của AgNO_3 ở 25°C là 222 g.

41.5*. Biết độ tan của muối KCl ở 20°C là 34 g. Một dung dịch KCl nóng có chứa 50 g KCl trong 130 g H_2O được làm lạnh về nhiệt độ 20°C . Hãy cho biết :
a) Có bao nhiêu gam KCl tan trong dung dịch.
b) Có bao nhiêu gam KCl tách ra khỏi dung dịch.

58

41.6. Một dung dịch có chứa 26,5 g NaCl trong 75 g H_2O ở 25°C . Hãy xác định dung dịch NaCl nói trên là chưa bão hòa hay bão hòa.

Biết độ tan của NaCl trong nước ở 25°C là 36 g.

41.7. Có bao nhiêu gam NaNO_3 sẽ tách ra khỏi 200 g dung dịch bão hòa NaNO_3 ở 50°C , nếu dung dịch này được làm lạnh đến 20°C ?

Biết : $S_{\text{NaNO}_3 (50^\circ\text{C})} = 114 \text{ g}$; $S_{\text{NaNO}_3 (20^\circ\text{C})} = 88 \text{ g}$.