

BÀI TẬP ĐỘ TAN CƠ BẢN

Bài 1: Độ tan của muối ăn ở 20°C là 35,9 gam. Khối lượng muối ăn trong 300g dung dịch muối ăn bão hòa ở 20°C .

Đáp số: 79,25g

Bài 2: Hòa tan 14,36 gam NaCl vào 40 gam H_2O ở 20°C thì thu được dung dịch bão hòa. Độ tan của NaCl ở nhiệt độ đó là bao nhiêu?

Đáp số: 35,9g

Bài 3: Độ tan của NaCl ở 20°C là 35,9 gam. Hỏi có bao nhiêu gam NaCl trong 1 kg dung dịch NaCl bão hòa ở 20°C

Đáp số: 264,16g

Bài 4: Ở 18°C hòa tan 143 gam $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ vào 160 gam nước thì thu được dung dịch bão hòa. Vậy Độ tan của Na_2CO_3 ở 18°C là bao nhiêu?

Đáp số: 21,2 g

Bài 5: Ở 50°C , Độ tan của KCl là 42,6gam. Nếu bỏ 120gam KCl vào 250gam nước ở 50°C rồi khuấy kĩ thì lượng muối thừa không tan hết là bao nhiêu?

Đáp số: 13,5g

Bài 6: Ở 20°C , Độ tan của K_2SO_4 là 11,1gam. Phải hòa tan bao nhiêu gam K_2SO_4 vào 80 gam nước để được dung dịch bão hòa ở 20°C ?

Đáp số: 8,88g

Bài 7: Độ tan của muối KNO_3 ở 100°C là 248 gam. Lượng nước tối thiểu để hòa tan 120 gam KNO_3 ở 100°C là bao nhiêu?

Đáp số: 48,4g

Bài 8: Ở 40°C , độ tan của K_2SO_4 là 15. Hãy tính nồng độ phần trăm của dung dịch K_2SO_4 bão hòa ở nhiệt độ này?

Đáp số: $C\% = 13,04\%$

Bài 9: Tính độ tan của Na_2SO_4 ở 10°C và nồng độ phần trăm của dung dịch bão hòa Na_2SO_4 ở nhiệt độ này. Biết rằng ở 10°C khi hòa tan 7,2g Na_2SO_4 vào 80g H_2O thì được dung dịch bão hòa Na_2SO_4 .

Đáp số: $S = 9\text{g}$ và $C\% = 8,257\%$

Bài 10: Độ tan của NaCl trong nước ở 90°C là 50 gam. Nồng độ phần trăm của dung dịch NaCl bão hòa ở 90°C là bao nhiêu?

Đáp số: 33,33%

Bài 11: Hòa tan 25 gam $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ vào 295 gam nước. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch?

Đáp số: 5%

Bài 12: Hòa tan 50 gam $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ vào 450 gam nước. Tính nồng độ phần trăm và nồng độ mol của dung dịch thu được? Biết Dung dịch $D = 1\text{g/ml}$.

Đáp số: 6,4% và 0,4M

Bài 13: Hòa tan 24 gam $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ vào 175 gam nước. Tính nồng độ phần trăm và nồng độ mol của dung dịch thu được? Biết Dung dịch $D = 1\text{g/ml}$.

Đáp số: 8% và 0,5M

Bài 14: Hòa tan 50 gam $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ vào 600 ml nước ($D = 1\text{g/ml}$). Tính nồng độ phần trăm của dung dịch?

Đáp số: 3,89%

Bài 15: Hòa tan 11,44 gam $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ vào 88,56 ml nước ($D = 1\text{g/ml}$). Tính nồng độ phần trăm của dung dịch?

Đáp số: 4,24%

Bài 16: Hòa tan hết 53 gam Na_2CO_3 trong 250 gam nước ở 18°C thì được dung dịch bão hòa X.

a. Xác định độ tan của Na_2CO_3 trong nước ở 18°C

b. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch X

Đáp số: a. 21,22 gam; b. 17,49%

Bài 17: Độ tan của Na_2CO_3 ở 20°C là bao nhiêu? Biết ở nhiệt độ này khi hòa tan hết 143 g $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ vào 160 g H_2O thì thu được dung dịch bão hòa.

Đáp số: 21,2g