**BÀI TẬP ĐỘ TAN CƠ BẢN**

**Bài 1:** Độ tan của muối ăn ở 20oC là 35,9 gam. Khối lượng muối ăn trong 300g dung dịch muối ăn bão hòa ở 20oC. ***Đáp số: 79.25g***

**Bài 2:** Hòa tan 14.36 gam NaCl vào 40 gam H2O ở 20 oC 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 2OoC là 35,9 gam. Hỏi có bao nhiêu gam NaCl trong 1 kg dung dịch NaCl bão hòa ở 20oC ***Đáp số: 264,16g***

**Bài 4:** Ở 18oC hòa tan 143 gam Na2CO3.10H2O vào 160 gam nước thì thu được dung dịch bão hòa. Vậy Độ tan của Na2CO3 ở 18oC là bao nhiêu? ***Đáp số: 21,2 g***

**Bài 5:** Ở 50oC, Độ tan của KCl là 42,6gam. Nếu bỏ 120gam KCl vào 250gam nước ở 50oC rồi khuấy kĩ thì lượng muối thừa không tan hết là bao nhiêu? ***Đáp số: 13,5g***

**Bài 6:** Ở 20oC, Độ tan của K2SO4 là 11,1gam. Phải hòa tan bao nhiêu gam K2SO4  vào 80 gam nước để được dung dịch bão hòa ở 20oC? ***Đáp số: 8,88g***

**Bài 7:** Độ tan của muối KNO3 ở 100 oC là 248 gam. Lượng nước tối thiểu để hòa tan 120 gam KNO3 ở 100 oC là bao nhiêu? ***Đáp số: 48,4g***

**Bài 8:** Ở 400C, độ tan của K2SO4 là 15. Hãy tính nồng độ phần trăm của dung dịch K2SO4 bão hoà ở nhiệt độ này? ***Đáp số: C% = 13,04%***

**Bài 9:** Tính độ tan của Na2SO4 ở 100C và nồng độ phần trăm của dung dịch bão hoà Na2SO4 ở nhiệt độ này. Biết rằng ở 100C khi hoà tan 7,2g Na2SO4 vào 80g H2O thì được dung dịch bão hoà Na2SO4.

***Đáp số: S = 9g và C% = 8,257%***

**Bài 10:** Độ tan của NaCl trong nước ở 90oC là 50 gam. Nồng độ phần trăm của dung dịch NaCl bào hòa ở 90oC là bao nhiêu? ***Đáp số: 33,33%***

**Bài 11:** Hòa tan 25 gam CuSO4.5H2O vào 295 gam nước. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch?

**Đáp số:** **5%**

**Bài 12:** Hòa tan 50 gam CuSO4.5H2O vào 450 gam nước. Tính nồng độ phần trăm và nồng độ mol của dung dịch thu được? Biết Dung dịch D =1g/ml.

**Đáp số: 6,4% và 0,4M**

**Bài 13:** Hòa tan 24 gam CuSO4.5H2O vào 175 gam nước. Tính nồng độ phần trăm và nồng độ mol của dung dịch thu được? Biết Dung dịch D =1g/ml. **Đáp số: 8% và 0,5M**

**Bài 14:** Hòa tan 50 gam CaCl2.6H2O vào 600 ml nước (D = 1 g/ml). Tính nồng độ phần trăm của dung dịch? ***Đáp số:******3,89%***

**Bài 15:** Hòa tan 11,44 gam Na2CO3.10H2O vào 88,56 ml nước (D = 1 g/ml). Tính nồng độ phần trăm của dung dịch? ***Đáp số: 4,24%***

**Bài 16:** Hòa tan hết 53 gam Na2CO3 trong 250 gam nước ở 180C thì được dung dịch bão hòa X.

 a. Xác định độ tan của Na2CO3 trong nước ở 180C

 b. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch X

***Đáp số:******a. 21,22 gam; b. 17,49%***

**Bài 17:** Độ tan của Na2CO3 ở 200C là bao nhiêu? Biết ở nhiệt độ này khi hòa tan hết 143 g Na2CO3.10 H2O vào 160 g H2O thì thu được dung dịch bão hòa.

***Đáp số:****.* ***21.2g***