

BÀI 41. ĐỘ TAN CỦA MỘT CHẤT TRONG NƯỚC

I. Chất tan và chất không tan

1. Thí nghiệm về tính tan của chất

Có chất không tan và có chất tan trong nước. Có chất tan nhiều, có chất tan ít.

2. Tính tan trong nước của một số acid, Base và muối.

a/ **Acid** : hầu hết acid tan được trong nước.

b/ **Base**: phần lớn Base không tan trong nước(trừ.....)

c/ **Muối**:

+ Muối chứa Na, K và gốc NO_3 đều tan.

+ Phần lớn muối gốc Cl , SO_4 tan (trừ.....)

+ Phần lớn muối gốc CO_3 , PO_4 không tan (trừ.....)

II. Độ tan của một chất trong nước

1. Định nghĩa:

Độ tan (S) của một chất trong nước là số gam chất đó hòa tan trong 100g nước để tạo thành dung dịch bão hòa ở một nhiệt độ xác định.

2. Những yếu tố ảnh hưởng đến độ tan.

Độ tan của chất rắn phụ thuộc vào nhiệt độ.

Độ tan của chất khí phụ thuộc vào nhiệt độ và áp suất.

II. Bài tập

Bài 1: Xác định độ tan của muối Na_2CO_3 trong nước ở 18°C , biết rằng ở nhiệt độ này khi hòa tan hết 53g Na_2CO_3 trong 250g nước thì được dung dịch bão hòa.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

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

.....

.....

.....

.....

