

## ĐỘ TAN

### I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Chọn phát biểu ĐÚNG về độ tan

- A. Độ tan của một chất là số gam chất đó tan được trong 100 gam nước để tạo thành dung dịch bão hòa ở nhiệt độ xác định.
- B. Độ tan của một chất là số gam chất đó tan được trong 100 gam dung dịch để tạo thành dung dịch bão hòa ở nhiệt độ xác định.
- C. Độ tan của một chất là số mol chất đó tan được trong 1 lit dung môi để tạo thành dung dịch bão hòa ở nhiệt độ xác định.
- D. Độ tan của một chất là số mol chất đó tan được trong 1 lit dung dịch để tạo thành dung dịch bão hòa ở nhiệt độ xác định.

**Câu 2.** Khi nhiệt độ tăng, thì độ tan của các chất rắn trong nước ....

- A. Luôn giảm
- B. Luôn tăng
- C. phần lớn là giảm
- D. phần lớn là tăng

**Câu 3.** Khi giảm nhiệt độ và tăng áp suất thì độ tan của chất khí trong nước

- A. Luôn giảm
- B. Luôn tăng
- C. có thể tăng hoặc giảm
- D. không thay đổi

**Câu 4.** Cho các chất Fe, muối ăn, giấy. Độ tan được xếp tăng dần là

- A. Giấy, Fe, muối ăn
- B. Fe, muối ăn, giấy
- C. Fe, giấy, muối ăn
- D. A, B, C đều sai

**Câu 5.** Trong 150 gam dung dịch của một chất tan A tại nhiệt độ t có hòa tan tối đa 50 gam chất A, độ tan chất A tại nhiệt độ t là

- A. 50
- B. 100
- C. 150
- D. A, B, C đều sai

**Câu 6.** Tại  $t^{\circ}\text{C}$ , 120 gam nước hòa tan được 20 gam chất A, thì độ tan của A tại  $t^{\circ}\text{C}$  là

- A. 20 gam
- B. 14,3 gam
- C. 16,7 gam
- D. A, B, C đều sai

**Câu 7.** Tại  $t^{\circ}\text{C}$ , m gam nước hòa tan tối đa 35 gam KOH thu được 135 gam dung dịch. Độ tan của KOH tại nhiệt độ này là

A. 135            B. 35            C. 26            D. A, B, C đều sai

**Câu 8.** Làm lạnh 200 gam dung dịch bão hòa A, thì thu được khối lượng dung dịch chỉ còn lại 158 gam. Khối lượng A tách ra khỏi dung dịch là

A. 158 gam    B. 42 kg            C. 42 gam            D. A, B, C đều sai

## II. TỰ LUẬN

**Câu 9.** Biết ở  $30^{\circ}\text{C}$ , 260 gam nước hòa tan hết 33,8 gam  $\text{K}_2\text{SO}_4$ . Xác định độ tan của muối  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ?

**Câu 10.** Biết độ tan của muối  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  trong nước ở  $18^{\circ}\text{C}$  là 21,2 gam. Làm lạnh 160 gam dung dịch  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  nóng có chứa 40 gam  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  về nhiệt độ  $18^{\circ}\text{C}$ .

a) Tính số gam  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  tan trong dung dịch trên.

b) Có bao nhiêu  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  tách ra khỏi dung dịch?

**Câu 11.** Độ tan của  $\text{NaNO}_3$  ở  $50^{\circ}\text{C}$  là 114 gam; ở  $20^{\circ}\text{C}$  là 88 gam. Trong 200 gam dung dịch bão hòa  $\text{NaNO}_3$  ở  $50^{\circ}\text{C}$  làm lạnh về  $20^{\circ}\text{C}$ . Tính khối lượng  $\text{NaNO}_3$  tách ra khỏi dung dịch.