



HƯỚNG DẪN GIẢI BÀI 1,2,3, 4,5 TRANG 142 SGK HÓA 8: ĐỘ TAN CỦA MỘT CHẤT TRONG NƯỚC

Lý thuyết và giải bài 1,2,3 ,4,5 trang 142 SGK Hóa 8: Độ tan của một chất trong nước

A. Lý thuyết: Độ tan của một chất trong nước

1. Tính tan của các hợp chất trong nước:

Bazơ: phần lớn các bazơ không tan , trừ NaOH , KOH , Ba(OH)_2 .

Axit: hầu hết các axit tan được, trừ H_2SiO_3 .

Muối: Các muối nitrat đều tan.

Phần lớn các muối clorua và sunfat tan được, trừ AgCl , PbSO_4 , BaSO_4 .

Phần lớn muối cacbonat không tan trừ Na_2CO_3 , K_2CO_3 .

2. Độ tan của một chất trong nước:

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

Độ tan của chất rắn sẽ tăng, nếu tăng nhiệt độ. Độ tan của chất khí sẽ tăng, nếu giảm nhiệt độ và tăng áp suất.

B. Hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa 8 trang 142: Độ tan của một chất trong nước

Bài 1. (SGK Hóa 8 trang 142)

Hãy chọn câu trả lời đúng.

Độ tan của một chất trong nước ở nhiệt độ xác định là:

- A. Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam dung dịch
- B. Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam nước.
- C. Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam dung môi để tạo thành dung dịch bão hòa.
- D. Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam nước để tạo thành dung dịch bão hòa.

**Giải bài 1:**

Câu D đúng.

Bài 2. (SGK Hóa 8 trang 142)

Khi tăng nhiệt độ thì độ tan của các chất rắn trong nước:

- A. Luôn tăng; B. Luôn giảm; C. Phần lớn là tăng;
D. Phần lớn là giảm; E. Không tăng và cũng không giảm.

Giải bài 2:

Câu C đúng

Bài 3. (SGK Hóa 8 trang 142)

Khi giảm nhiệt độ và tăng áp suất thì độ tan của chất khí trong nước:

- A. Luôn tăng;
B. Luôn giảm;
C. Có thể tăng và có thể giảm;
D. Không tăng và cũng không giảm.

Giải bài 3:

Câu A đúng

Bài 4. (SGK Hóa 8 trang 142)

Dựa vào đồ thị về độ tan của các chất rắn trong nước (hình 6.5), hãy cho biết độ tan của các muối NaNO_3 , KBr , KNO_3 , NH_4Cl , NaCl , Na_2SO_4 ở nhiệt độ 10°C và 60°C .

Giải bài 4:

Từ điểm nhiệt độ 10°C và 60°C ta kẻ những đoạn thẳng song song với trục độ tan (trục đứng), tại giao điểm của những đoạn thẳng này với các đồ thị ta kẻ những đoạn thẳng song



song với nhiệt độ (trực ngang) ta sẽ đọc được độ tan của các chất như sau:

+ Độ tan NaNO_3 : ở 10°C là 80 g, ở 60°C là 130 g

+ Độ tan KBr : ở 10°C là 60 g, ở 60°C là 95 g

+ Độ tan KNO_3 : ở 10°C là 20 g, ở 60°C là 110 g

+ Độ tan NH_4Cl : ở 10°C là 30 g, ở 60°C là 70 g

+ Độ tan NaCl : ở 10°C là 35 g, ở 60°C là 38 g

+ Độ tan Na_2SO_4 : ở 10°C là 60 g, ở 60°C là 45 g

Ta có thể kẻ bảng:

Độ tan	NaNO_3	KBr	KNO_3	NH_4Cl	NaCl	Na_2SO_4
t (10°C)	80 g	60 g	20 g	30 g	35 g	60 g
t (60°C)	130 g	95 g	110 g	70 g	38 g	45 g

Bài 5. (SGK Hóa 8 trang 142)

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

Giải bài 5:

Độ tan của muối Na_2CO_3 trong nước ở 18°C là:

$$\frac{53.100}{250} = 21,2 \text{ g}$$



Website **Hoc247.vn** cung cấp một môi trường **học trực tuyến** sinh động, nhiều **tiện ích thông minh**, nội dung bài giảng được biên soạn công phu và giảng dạy bởi những **giáo viên nhiều năm kinh nghiệm, giỏi về kiến thức chuyên môn lẫn kỹ năng sư phạm** đến từ các trường Đại học và các trường chuyên danh tiếng.

I. Luyện Thi Online

Học mọi lúc, mọi nơi, mọi thiết bị – Tiết kiệm 90%

- Luyện thi ĐH, THPT QG với đội ngũ **GV Giỏi, Kinh nghiệm** từ các Trường ĐH và THPT danh tiếng.
- **H2** khóa **nền tảng kiến thức** luyện thi 6 môn: Toán, Ngữ Văn, Tiếng Anh, Vật Lý, Hóa Học và Sinh Học.
- **H99** khóa **kỹ năng làm bài và luyện đề** thi thử: Toán, Tiếng Anh, Tự Nhiên, Ngữ Văn+ Xã Hội.

II. Lớp Học Ảo VCLASS

Học Online như Học ở lớp Offline

- Mang lớp học **đến tận nhà**, phụ huynh không phải **đưa đón con** và có thể học cùng con.
- Lớp học qua mạng, **tương tác trực tiếp** với giáo viên, huấn luyện viên.
- Học phí **tiết kiệm**, lịch học **linh hoạt**, thoải mái lựa chọn.
- Mỗi lớp **chỉ từ 5 đến 10 HS** giúp tương tác dễ dàng, được hỗ trợ kịp thời và đảm bảo chất lượng học tập.

Các chương trình VCLASS:

- **Bồi dưỡng HSG Toán:** Bồi dưỡng 6 phân môn **Đại Số, Số Học, Giải Tích, Hình Học và Tổ Hợp** dành cho học sinh các khối lớp 10, 11, 12. Đội ngũ Giảng Viên giàu kinh nghiệm: *TS. Lê Bá Khánh Trình, TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Lưu Bá Thắng, Thầy Lê Phúc Lữ, Thầy Võ Quốc Bá Cẩn* cùng đội HLV đạt thành tích cao HSG Quốc Gia.
- **Luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán:** Ôn thi **HSG lớp 9** và **luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán** các trường *PTNK, Chuyên HCM (LHP-TĐN-NTH-GĐ), Chuyên Phan Bội Châu Nghệ An* và các trường Chuyên khác cùng *TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Trịnh Thanh Đèo và Thầy Nguyễn Đức Tấn*.
- **Học Toán Nâng Cao/Toán Chuyên/Toán Tiếng Anh:** Cung cấp chương trình VClass Toán Nâng Cao, Toán Chuyên và Toán Tiếng Anh dành cho các em HS THCS lớp 6, 7, 8, 9.

III. Uber Toán Học

Học Toán Gia Sư 1 Kèm 1 Online

- Gia sư Toán giỏi đến từ ĐHSP, KHTN, BK, Ngoại Thương, Du học Sinh, Giáo viên Toán và Giảng viên ĐH. Day kèm Toán mọi cấp độ từ Tiểu học đến ĐH hay các chương trình Toán Tiếng Anh, Tú tài quốc tế IB,...
- Học sinh có thể lựa chọn bất kỳ GV nào mình yêu thích, có thành tích, chuyên môn giỏi và phù hợp nhất.
- Nguồn học liệu có kiểm duyệt giúp HS và PH có thể đánh giá năng lực khách quan qua các bài kiểm tra độc lập.
- Tiết kiệm chi phí và thời gian học linh động hơn giải pháp mời gia sư đến nhà.