**TRƯỜNG THCS TÙNG THIỆN VƯƠNG**

**NỘI DUNG HỌC TRỰC TUYẾN - Tuần 30 từ: 18/04/2022 đến 23/04/2022**

**Bộ môn: HÓA 8**

**Chương 6:** **DUNG DỊCH**

**Bài 40. DUNG DỊCH**

**A. NỘI DUNG TÌM HIỂU BÀI VÀ CÂU HỎI TÌM HIỂU BÀI**

***? Dung môi là gì?***

***? Dung dịch là gì?***

***? Thế nào là dung dịch chưa bão hoà?***

***? Thế nào là dung dịch bão hoà?***

**Các em xem clip thí nghiệm:** ***Dung dịch chưa bão hoà, dung dịch bão hoà*** ,***<https://coccoc.com/search?query=Th%C3%AD+nghi%E1%BB%87m+dung+d%E1%BB%8Bch+ch%C6%B0a+b%C3%A3o+ho%C3%A0&tbm=vid>***

***?Làm thế nào để quá trình hòa tan chất rắn trong nước xảy ra nhanh hơn?***

**B. NỘI DUNG VIẾT BÀI**

**Bài 40. DUNG DỊCH**

**I. DUNG MÔI, CHẤT TAN, DUNG DỊCH:**

- Dung môi là chất có khả năng hòa tan chất khác tạo thành dung dịch.

- Chất tan là chất hòa tan được trong dung môi .

- Dung dịch là hỗn hợp đồng nhất giữa chất tan và dung môi.

- Nước là dung môi của rất nhiều chất

**II. DUNG DỊCH CHƯA BÃO HÒA, DUNG DỊCH BÃO HÒA:**

- Dung dịch chưa bão hòa là dung dịch có khả năg hòa tan thêm chất tan.

- Dung dịch bão hòa là dung dịch không thể hòa tan thêm chất tan.

**III. LÀM THẾ NÀO ĐỂ QUÁ TRÌNH HÒA TAN CHẤT RẮN TRONG NƯỚC XẢY RA NHANH HƠN?**

- Khuấy dung dịch.

- Đun nóng dung dịch.

- Nghiền nhỏ chất rắn.

**BÀI 41. ĐỘ TAN CỦA MỘT CHẤT TRONG NƯỚC**

**A. NỘI DUNG TÌM HIỂU BÀI VÀ CÂU HỎI TÌM HIỂU BÀI**

**Các em xem clip thí nghiệm:** **Chất tan và chất không tan:**

[***https://coccoc.com/search?query=Th%C3%AD+nghi%E1%BB%87m+v%E1%BB%81+t%C3%ADnh+tan+c%E1%BB%A7a+ch%E1%BA%A5t.&tbm=vid***](https://coccoc.com/search?query=Th%C3%AD+nghi%E1%BB%87m+v%E1%BB%81+t%C3%ADnh+tan+c%E1%BB%A7a+ch%E1%BA%A5t.&tbm=vid)

***?Các yếu tố ảnh hưởng đến độ tan của chất rắn, chất khí?***

**Các em xem clip thí nghiệm:** ***Các yếu tố ảnh hưởng đến độ tan của chất rắn***

<https://coccoc.com/search?query=th%C3%AD+nghi%E1%BB%87m+C%C3%A1c+y%E1%BA%BFu+t%E1%BB%91+%E1%BA%A3nh+h%C6%B0%E1%BB%9Fng+%C4%91%E1%BA%BFn+%C4%91%E1%BB%99+tan+c%E1%BB%A7a+ch%E1%BA%A5t+r%E1%BA%AFn%2C+ch%E1%BA%A5t+kh%C3%AD&tbm=vid>

**B. NỘI DUNG VIẾT BÀI**

**I. CHẤT TAN VÀ CHẤT KHÔNG TAN:**

**1. Thí nghiệm về tính tan của chất**.

**TN1:** Trên tấm kính không có hiện tượng gì CaCO3 không tan trong nước.

**TN2:** Trên tấm kính có vết mờ NaCl (Na2CO3 )tan trong nước.

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

**2. Tính tan trong nước của một số acid, base, muối.**

**(SGK/140)**

**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 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.

**\* CÂU HỎI ÔN TẬP, VẬN DỤNG**

**Câu 1:** Hòa tan 3 gam muối NaCl vào trong nước thu được dung dịch muối 5%. Chất tan là:

###### A. Muối NaCl

B. Nước

C. Muối NaCl và nước

D. Dung dịch nước muối thu được

**Câu 2:** Nước không thể hòa tan chất nào sau đây:

A. Đường

B. Muối

###### C. Cát

D. Mì chính

**Câu 3:** Khi hòa tan 100ml rượu etylic vào 50 ml nước thì:

###### A. Rượu là chất tan và nước là dung môi

B. Nước là chất tan và rượu là dung môi

C. Nước và rượu đều là chất tan

D. Nước và rượu đều là dung môi

**Câu 4:** Khi tăng nhiệt độ thì độ tan của các chất rắn trong nước:

###### A. Đa số là tăng

B. Đa số là giảm

C. Biến đổi ít

D. Không biến đổi

**Câu 5:** Khi cho đường vào nước rồi đun lên, độ tan của đường trong nước sẽ thay đổi như thế nào?

###### A. Tăng lên

B. Giảm đi

C. Không đổi

D. Không xác định được

**DẶN DÒ**

Hạn chót nộp bài là **trước 18 giờ 00 thứ 7 ngày 23/04/2022.**

+ Học sinh đăng nhập vào trang **K12online** và dùng mã số, để học, tương tác với GVBM và nộp bài theo yêu cầu bài học.