

**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

## **NỘI DUNG GHI BÀI KHOA HỌC TỰ NHIÊN 6**

**TUẦN 10 (8/11 - 13/11/2021)**

### **BÀI 15: CHẤT TINH KHIẾT – HỖN HỢP**

#### **1. CHẤT TINH KHIẾT**

**Chất tinh khiết** (chất nguyên chất) được tạo ra từ một chất duy nhất.

#### **2. HỖN HỢP**

**Hỗn hợp** được tạo ra khi hai hay nhiều chất trộn lẫn với nhau.

#### **3. HỖN HỢP ĐỒNG NHẤT - HỖN HỢP KHÔNG ĐỒNG NHẤT**

**Hỗn hợp đồng nhất** là hỗn hợp có thành phần giống nhau tại mọi vị trí trong toàn bộ hỗn hợp.

**Hỗn hợp không đồng nhất** là hỗn hợp có thành phần không giống nhau trong toàn bộ hỗn hợp.

#### **4. CHẤT RẮN TAN VÀ KHÔNG TAN TRONG NƯỚC**

Một số chất rắn tan được trong nước và một số chất rắn không tan được trong nước. Khả năng tan trong nước của các chất rắn là khác nhau.

#### **5. CÁC YẾU TỐ ẢNH HƯỞNG ĐẾN LƯỢNG CHẤT RẮN HOÀ TAN TRONG NƯỚC**

Muốn chất rắn tan nhanh trong nước, có thể thực hiện một, hai hoặc cả ba biện pháp sau:

- + Khuấy dung dịch.
- + Đun nóng dung dịch.
- + Nghiền nhỏ chất rắn

#### **6. CHẤT KHÍ TAN TRONG NƯỚC**

Một số chất khí có thể tan trong nước. Khả năng tan trong nước của các chất khí là khác nhau.

#### **7. DUNG DỊCH – DUNG MÔI – CHẤT TAN**

**Dung dịch** là hỗn hợp đồng nhất của chất tan và dung môi.

**Chất tan** là chất được hòa tan trong dung môi. Chất tan có thể là chất rắn, chất lỏng hoặc chất khí.

**Dung môi** là chất dùng để hòa tan chất tan. Dung môi thường là chất lỏng.

#### **\* CHÚ Ý**

- Khi nói dung dịch phải nói rõ là dung môi nào.

- Nếu dung dịch không ghi rõ dung môi thì được hiểu dung môi là nước, cũng có khi nhân mạnh là dung dịch nước.

## **8. HUYỀN PHÙ**

**Huyền phù** là một hỗn hợp không đồng nhất gồm các hạt chất rắn phân tán lơ lửng trong môi trường chất lỏng.

## **9. NHŨ TƯƠNG**

**Nhũ tương** là một hỗn hợp không đồng nhất gồm một hay nhiều chất lỏng phân tán trong môi trường chất lỏng nhưng không tan trong nhau.

## **10. PHÂN BIỆT DUNG DỊCH, HUYỀN PHÙ VÀ NHŨ TƯƠNG**

- Ngược lại với dung dịch, khi để yên một huyền phù thì hạt chất rắn sẽ lắng xuống đáy tạo một lớp cặn. Nếu để yên nhũ tương thì các chất lỏng vẫn phân bố trong nhau nhưng không đồng nhất.

# **BÀI 16: MỘT SỐ PHƯƠNG PHÁP TÁCH CHẤT RA KHỎI HỖN HỢP**

## **1. SỰ CẦN THIẾT TÁCH CÁC CHẤT RA KHỎI HỖN HỢP**

Trong tự nhiên, các chất thường tồn tại ở dạng các hỗn hợp khác nhau. Tùy vào mục đích sử dụng, người ta sẽ tách các chất ra khỏi nhau theo nhiều cách khác nhau.

## **2. MỘT SỐ PHƯƠNG PHÁP ĐƠN GIẢN TÁCH CÁC CHẤT RA KHỎI HỖN HỢP**

- Một số phương pháp vật lí thường dùng để tách các chất ra khỏi hỗn hợp:

+ **Phương pháp lọc:** Dùng để tách chất rắn không tan ra khỏi hỗn hợp lỏng.

+ **Phương pháp cô cạn:** Dùng để tách chất rắn tan (không hoá hơi khi gặp nhiệt độ cao) ra khỏi dung dịch hỗn hợp lỏng.

+ **Phương pháp chiết:** Dùng để tách các chất lỏng ra khỏi hỗn hợp lỏng không đồng nhất.

## **3. THỰC HÀNH TÁCH CHẤT**

Các phương pháp lọc, cô cạn và chiết là những phương pháp đơn giản để tách các chất ra khỏi hỗn hợp. Tùy vào tính chất của các hỗn hợp mà chọn lựa phương pháp tách phù hợp.