**CHƯƠNG 1: CHẤT – NGUYÊN TỬ - PHÂN TỬ**

**BÀI 2: CHẤT**

1. **Chất có ở đâu?**
* Chất có ở khắp nơi, ở đâu có vật thể là ở đó có chất.
* Có 2 loại vật thể: vật thể tự nhiên và vật thể nhân tạo
1. **Tính chất của chất:**
2. **Mỗi chất có những tính chất nhất định:**

 **-** Mỗi chất (tinh khiết) có những tính chất vật lí và hóa học nhất định.

 - Có hai lọai tính chất:

 + Tính chất vật lí: trạng thái hay thể (rắn, lỏng, khí), màu, mùi, vị, tính tan hay không tan trong nước, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính dẫn điện, dẫn nhiệt, …

 + Tính chất hóa học: là khả năng biến đổi thành chất khác như khả năng bị phân hủy, tính cháy được, …

1. **Việc hiểu biết tính chất của chất có lợi gì?**
* Giúp phân biệt chất này với chất khác, tức nhận biết được chất
* Biết cách sử dụng chất: ví dụ dây điện bị hở, khi có dòng điện chạy qua thì không được cầm vào
* Biết ứng dụng chất thích hợp trong đời sống và sản xuất ví dụ chất dẫn điện được dùng làm vật liệu dẫn điện, …
1. **Chất tinh khiết, hỗn hợp:**
2. **Hỗn hợp:**

Hai hay nhiều chất trộn lẫn vào nhau được gọi là hỗn hợp. Ví dụ nước tự nhiên, nước ao, nước biển,…

1. **Chất tinh khiết:**

Là chất không có lẫn chất khác. Ví dụ: iron, zinc, nước cất,…

1. **Tách chất ra khỏi hỗn hợp:**

Dựa vào sự khác nhau về tính chất vật lí có thể tách một chất ra khỏi hỗn hợp bằng các phương pháp như bay hơi, chiết, lọc, chưng cất,…

**Dặn dò:** Học bài, làm bài tập 1, 2, 6, 7 trang 11 SGK.

**ĐỀ BÀI TẬP:**

**Bài 1/11:**

1. Nêu thí dụ hai vật thể tự nhiên, hai vật thể nhân tạo.
2. Vì sao nói được: Ở đâu có vật thể là ở đó có chất

**Bài 2/11:** Hãy kể tên ba vật thể được làm bằng:

1. Nhôm ; b) Thủy tinh ; c) Chất dẻo

 **Bài 6/11**: Cho biết khí carbon dioxide (cacbonnic) làm đục dung dịch calcium hydroxide (nước vôi trong). Làm thế nào có thể nhận biết được khí này có trong hơi ta thở ra?

**Gợi ý:**

* Dụng cụ: 1 ống thủy tinh, 1 ống nghiệm đựng dung dịch calcium hydroxide.
* Cách làm: Đặt ống thủy tinh vào ống nghiệm đựng dung dịch calcium hydroxide sao cho 1 đầu ống tiếp xúc với dung dịch calcium hydroxide. Thổi hơi thở vào đầu trên của ống thủy tinh
* Hiện tượng: Dung dịch calcium hydroxide bị vẩn đục chứng tỏ hơi thở chúng ta thở ra có khí carbon dioxide.

 **Bài 7/11**: a) Hãy kể hai tính chất giống nhau và hai tính chất khác nhau của nước khoáng và nước cất.

1. Biết rằng một số chất tan trong nước tự nhiên có lợi cho cơ thể. Theo em, nước khoáng hay nước cất, uống nước nào tốt hơn?