

BÀI 2: CHẤT (TIẾP THEO)

III. CHẤT TINH KHIẾT

1. Hỗn hợp

Hỗn hợp gồm 2 hay nhiều chất trộn lẫn vào nhau

Ví dụ: Nước biển (nước, muối ăn)

Sữa (nước, đường, chất béo, calciim...)

2. Chất tinh khiết

Chất tinh khiết là chất không lẫn chất nào khác

Ví dụ: Nước cất

3. Tách chất ra khỏi hỗn hợp

Dựa vào sự khác nhau về tính chất vật lý: nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính tan.....có thể tách một chất ra khỏi hỗn hợp

Ví dụ: tách cát ra khỏi nước

BÀI TẬP

Bài 1:

Nêu 2 tính chất giống nhau và 2 tính chất khác nhau giữa nước khoáng và nước cất

Bài 2:

Nêu phương pháp làm sạch muối ăn có lẫn cát bẩn

BÀI 4: NGUYÊN TỬ

I. NGUYÊN TỬ LÀ GÌ?

- Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện
- Nguyên tử gồm
 - Hạt nhân mang điện tích dương
 - Vỏ tạo bởi 1 hay nhiều electron mang điện tích âm
- Electron
 - ký hiệu: e
 - Có điện tích âm nhỏ nhất (-)

II. HẠT NHÂN NGUYÊN TỬ

- ❖ Hạt nhân được tạo bởi proton và notron

 **Hạt proton**

Ký hiệu: p

Điện tích (+)

 Hạt notron

Ký hiệu: n

Điện tích: không mang điện

- ❖ Các nguyên tử cùng loại đều có cùng số proton trong hạt nhân
- ❖ Nguyên tử luôn trung hòa về điện **số p = số e**

BÀI TẬP

Bài 1

- Nguyên tử được tạo thành từ 3 loại hạt nhỏ hơn nữa, đó là hạt nào?
- Hãy nói tên, ký hiệu và điện tích của những loại hạt mang điện.

Bài 2

Điền vào bảng sau bằng những số liệu thích hợp

TÊN NGUYÊN TỬ	SỐ PROTON	SỐ ELECTRON	SỐ NOTRON	TỔNG SỐ HẠT
Hidro	1	?	?	2
Oxi	?	?	8	24
Sắt	26	?	30	?
Nhôm	?	13	14	?

Bài 3:

Hình vẽ bên cho biết cấu tạo của 6 nguyên tử từ A đến F

- Hãy chỉ ra những nguyên tử nào cùng loại.
- Hãy tính tổng số hạt của các nguyên tử trên

