

Tuần 2 – HÓA HỌC 8

NỘI DUNG BÀI HỌC

BÀI 2: CHẤT (T2)

Ngày 13/09/2021 - 18/09/2021

III. Chất tinh khiết

1. Hỗn hợp.

- Hỗn hợp chứa hai nhiều chất.
- Hỗn hợp gồm hai hay nhiều chất trộn lẫn vào nhau.
- Ví dụ: nước sông, biển, nước khoáng

2. Chất tinh khiết.

- Chất tinh khiết chứa một chất, chất tinh khiết có tính chất nhất định, không đổi.

3. Tách chất ra khỏi hỗn hợp.

- Dựa vào sự khác nhau về tính chất vật lí có thể tách một chất ra khỏi nhau.

BÀI 4: NGUYÊN TỬ

I. Nguyên tử là gì?

- Các chất đều được tạo ra từ nguyên tử.
- Nguyên tử là những hạt vô cùng nhỏ, trung hoà về điện.
- Nguyên tử gồm:

+ Hạt nhân mang điện tích dương (+)

+ Vỏ tạo bởi 1 hay nhiều electron mang điện tích âm (-)

(electron , kí hiệu: e ,điện tích: -1)

II. Hạt nhân nguyên tử:

- Hạt nhân nguyên tử gồm:
 - Hạt proton: (ký hiệu p, mang điện tích dương (+))
 - Hạt neutron: (ký hiệu n, không mang điện)
- Trong 1 nguyên tử thì $số\ p = số\ e$
- điện tích của 1p bằng điện tích của 1e về giá trị tuyệt đối nhưng trái dấu, nên nguyên tử trung hòa về điện.

III. Lớp vỏ electron:

Học sinh xem SGK

NỘI DUNG BÀI TẬP

TUẦN 2

BÀI 2 (t.t)

Bài 6: Cho biết khí cacbonđioxit (còn gọi là khí cacbonic) là chất có thể làm đục nước vôi trong. Làm thế nào để nhận biết được khí này có trong hơi thở ra.

Bài 7:

- Hãy kể tên hai tính chất giống nhau và hai tính chất khác nhau giữa nước khoáng và nước cất.
- 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?

Bài 8: Khí nitơ và khí oxi là hai thành phần chính của không khí. Trong kỹ thuật người ta có thể hạ thấp nhiệt độ để hóa lỏng không khí. Biết nitơ lỏng sôi ở -196°C oxi lỏng sôi ở -183°C . Làm thế nào để tách riêng được khí nitơ và oxi.

BÀI 4

Bài 1: Hãy chép các câu sau đây vào vở bài tập với đầy đủ các từ hay cụm từ thích hợp “..... là hạt vô cùng nhỏ, trung hòa về điện : từ tạo ra mọi chất. Nguyên tử gồm mang điện tích dương và vỏ tạo bởi”

Bài 2:

- Nguyên tử tạo thành từ ba loại hạt nhỏ hơn nữa, đó là những hạt nào?
- Hãy nói tên, kí hiệu và điện tích những loại hạt mang điện?
- Những nguyên tử cùng loại có cùng số hạt nào trong hạt nhân?

Bài 3:

Vì sao nói khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của nguyên tử?

NỘI DUNG BÀI GIẢI

TUẦN 2

BÀI 2: CHẤT (t.t)

6. Thổi hơi thở vào cốc nước vô trong, thấy nước vô trong vẫn đục.
7. a) Về tính chất khác nhau phải kể đến những tính chất đo được
b) Nước khoáng uống tốt hơn
8. Hóa lỏng không khí rồi nâng nhiệt độ của không khí lỏng đến -196°C , nitơ lỏng sôi và bay lên trước, còn oxi lỏng đến -183°C mới sôi, tách riêng được hai khí

BÀI 4: NGUYÊN TỬ

1. Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện; từ nguyên tử tạo ra mọi chất. Nguyên tử gồm hạt nhân mang điện tích dương và vỏ tạo bởi 1 hay nhiều electron mang điện tích âm
2. a) Nguyên tử tạo thành từ 3 loại hạt nhỏ hơn nữa là hạt proton (p), hạt neutron (n) và hạt electron (e).
b) Hạt mang điện là hạt proton và hạt electron.
Hạt proton: (ký hiệu p, mang điện tích dương (+))
Hạt electron : (ký hiệu e, mang điện tích âm (-))
c) Nguyên tử cùng loại, có cùng số proton trong hạt nhân.
3. Nói khối lượng hạt nhân được coi là khối lượng nguyên tử, vì khối lượng electron không đáng kể.