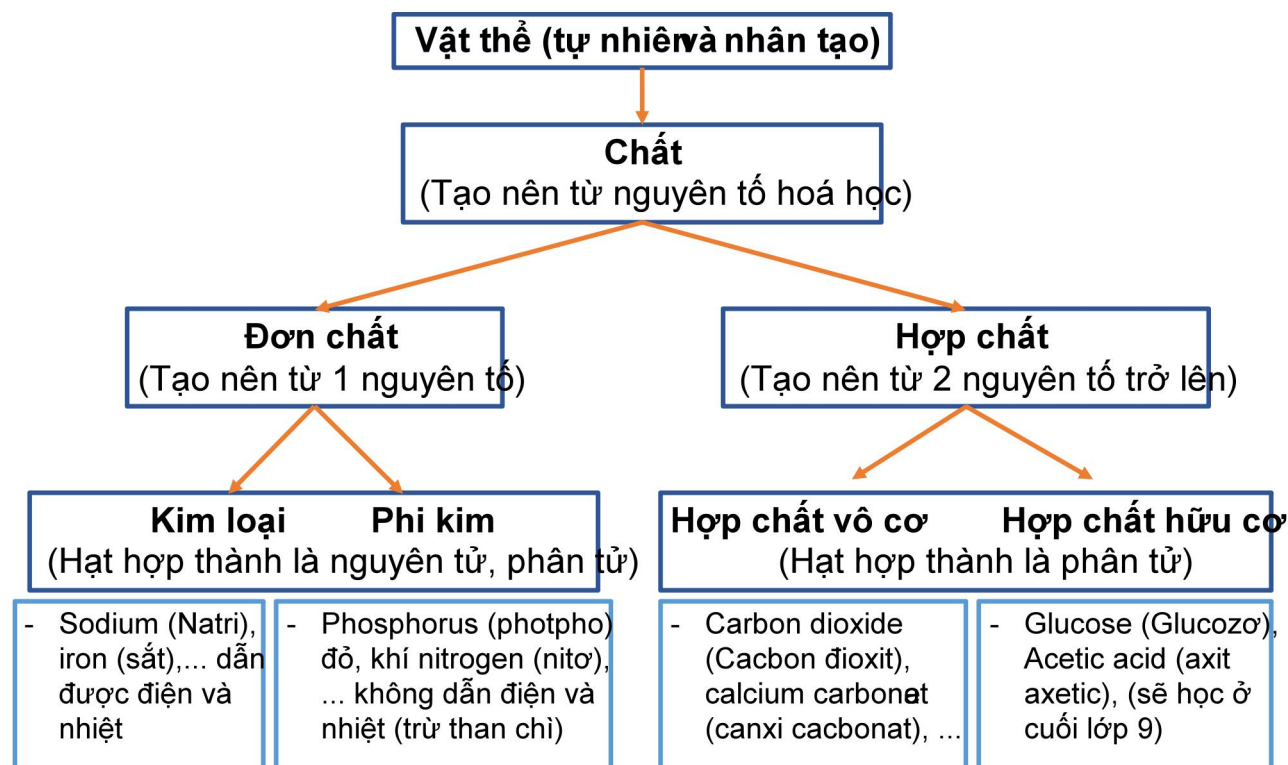


Bài 8 : BÀI LUYỆN TẬP 1

I. KIẾN THỨC CẦN NHỚ



II) Tổng kết về chất , nguyên tử , phân tử

- Mỗi chất đều có tính chất vật lý , tính chất hóa học nhất định
- Các chất đều tạo nên từ nguyên tử
- Nguyên tử là các hạt trung hòa về điện, gồm hạt nhân mang điện tích dương và vỏ tạo bởi một hay nhiều electron mang điện tích âm
- Nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tử cùng loại có cùng số p trong hạt nhân
- Kí hiệu hóa học biểu diễn nguyên tố và chỉ một nguyên tử của nguyên tố đó
- Nguyên tử khối là khối lượng nguyên tử được tính bằng đơn vị cacbon (đvC)
- Phân tử là hạt đại diện cho chất , gồm 1 số nguyên tử liên kết với nhau và thể hiện đầy đủ tính chất hóa học của chất
- Phân tử khối bằng tổng nguyên tử khối của các nguyên tử trong phân tử

BÀI TẬP :

Bài 1 trang 30 sgk Hóa 8

a) Hãy chỉ ra từ nào (những từ in nghiêng) chỉ vật thể tự nhiên, từ nào chỉ vật thể nhân tạo, từ nào chỉ chất trong các câu sau đây.

Chậu có thể làm bằng nhôm hay chất dẻo.

- Xenlulozo là thành phần chính tạo nên màng tế bào thực vật, có nhiều trong thân cây (gỗ, tre, nứa,...).

b) Biết rằng sắt có thể bị nam châm hút, có khối lượng riêng $D = 7,8\text{g/cm}^3$ nhôm có $D = 2,7\text{g/cm}^3$ và gỗ tốt (coi như là xenlulozo) có $D \approx 0,8\text{g/cm}^3$. Hãy nói cách làm để tách riêng mỗi chất trong hỗn hợp vụn rất nhỏ ba chất?

Đáp án hướng dẫn giải chi tiết

a. Vật thể tự nhiên: thân cây (gỗ, tre, nứa, ...)

Vật thể nhân tạo: Chậu

Chất: Nhôm, chất dẻo, xenlulozo.

b. Dùng nam châm hút sắt (tách được sắt ra).

Cho hỗn hợp còn lại vào nước thì nhôm chìm xuống còn gỗ nổi lên do nhôm có khối lượng riêng ($2,7\text{g/cm}^3$) lớn hơn nước (1g/cm^3) và gỗ có khối lượng riêng ($0,8\text{g/cm}^3$) nhỏ hơn nước (1g/cm^3).

Gạn và lọc ta tách riêng được hai chất này.

Bài 3 trang 31 sgk Hóa 8

Một hợp chất có phân tử gồm 2 nguyên tử nguyên tố X liên kết với nguyên tử O và nặng hơn phân tử hydrogen 31 lần.

a) Tính phân tử khối của hợp chất

b) Tính nguyên tử khối của X, cho biết tên và kí hiệu của nguyên tố (xem bảng 1 trang 42)

Bài tập thêm :

1) Cho các chất có công thức hóa học (CTHH) sau : K , Na_2CO_3 ; H_2SO_4 ; Cl_2 ; S, CO_2 ; N_2 ; K_2CO_3 ; $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$; O_2 ; CaO ; P , HCl , $\text{Al}(\text{OH})_3$, Cr , NaCl , HNO_3 , AgCl , Fe , $\text{Zn}(\text{OH})_2$

a) Chất nào là đơn chất ? hợp chất ?

b) Tính phân tử khối ?

2) Hợp chất : $\text{Cu}(\text{NO}_3)_x$; FeCl_y có phân tử khối lần lượt là 188; 218,5. Tìm x,y

