

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 8: Bài luyện tập 1** trang 30, 31 lớp 8 được chúng tôi chọn lọc và giới thiệu ngay dưới đây nhằm giúp các em học sinh tiếp thu kiến thức và củng cố bài học của mình trong quá trình học tập môn Hóa học.

### *Giải bài 1 trang 30 SGK Hoá 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.

- Xenlulozơ 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 xenlulozơ) 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?

### **Lời giải:**

a. Vật thể tự nhiên : thân cây

Vật thể nhân tạo : Chậu

Chất : Nhôm, chất dẻo, xenlulozơ.

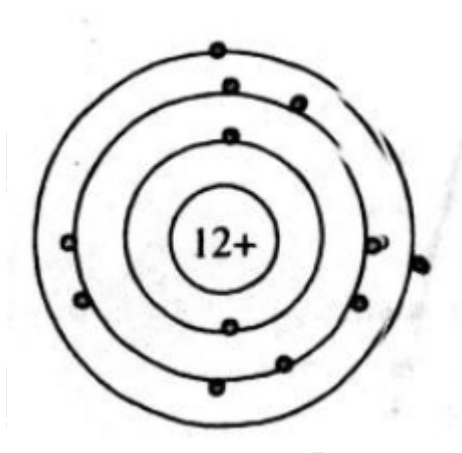
b. Dùng nam châm hút sắt (tách được sắt ra).

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 ( $1\text{g/cm}^3$ ) và gỗ có khối lượng riêng ( $0,8\text{g/cm}^3$ ) nhỏ hơn nước ( $1\text{g/cm}^3$ ).

Gạn và lọc ta tách riêng được hai chất này.

### *Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 31*

Cho biết sơ đồ nguyên tử magie như hình bên



- a) Hãy chỉ ra: số p trong hạt nhân, số e trong nguyên tử và số e lớp ngoài.
- b) Nêu điểm khác nhau và giống nhau giữa nguyên tử magie và nguyên tử canxi (xem sơ đồ bài tập 5 - Bài 2 Nguyên tử).

**Lời giải:**

- a. – Số proton: 12p;  
 – Số lớp electron: 3  
 – Số electron: 12e;  
 - Số e lớp ngoài cùng: 2e
- b. – Khác nhau: về số p, số e và số lớp e  
 Canxi: 20p, 20e, 4 lớp e  
 Magie: 12p, 12e, 3 lớp e.  
 – Giống nhau: về số e lớp ngoài cùng (đều là 2e).

**Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 31**

Một hợp chất có phân tử gồm 2 nguyên tử nguyên tố X liên kết với 1 nguyên tử O và nặng hơn phân tử hiđro 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).

**Lời giải:**

a. PTK của hợp chất nặng hơn phân tử hidro 31 lần

Phân tử khối của phân tử hidro là  $1.2 = 2$  đvC

⇒ Phân tử khối của hợp chất là:  $2.31 = 62$  đvC

b. PTK hợp chất =  $2.NTK X + 1.NTK O = 62$  đvC

⇒  $2.NTK X + 16 = 62$  đvC

$$NTK X = \frac{62 - 16}{2} = 23 \text{ đvC}$$

Vậy nguyên tử khối của X là 23. Nguyên tố X là natri (Na)

*Giải bài 4 trang 31 SGK Hoá 8*

Chép vào vở bài tập những câu sau đây với đầy đủ các từ hay cụm từ thích hợp:

- Những chất tạo nên từ hai ... trở lên được gọi là ...
- Những chất có ... gồm những nguyên tử cùng loại ... được gọi là ...
- ... là những chất tạo nên từ một ...
- ... là những chất có ... gồm những nguyên tử khác loại ...
- Hầu hết các ... có phân tử là hạt hợp thành, còn ... là hạt hợp thành của ... kim loại.

**Lời giải:**

- Những chất tạo nên từ hai nguyên tố hóa học trở lên được gọi là hợp chất.
- Những chất có phân tử gồm những nguyên tử cùng loại liên kết với nhau được gọi là đơn chất.
- Đơn chất là những chất tạo nên từ một nguyên tố hóa học.

d) Hợp chất là những chất có phân tử gồm những nguyên tử khác loại liên kết với nhau.

e) Hầu hết các chất có phân tử là hạt hợp thành, còn nguyên tử là hạt hợp thành của đơn chất kim loại.

*Giải bài 5 Hoá 8 SGK trang 31*

Câu sau đây gồm hai phần: "Nước cất là một hợp chất, vì nước cất sôi ở đúng 100°C".

Hãy chọn phương án đúng trong số các phương án sau:

A. Ý 1 đúng, ý 2 sai.

B. Ý 1 sai, ý 2 đúng.

C. Cả hai ý đều đúng và ý 2 giải thích ý 1.

D. Cả hai ý đều đúng nhưng ý 2 không giải thích ý 1.

E. Cả hai ý đều sai.

**Lời giải:**

Phương án D.

Có thể hoàn chỉnh lại :

- Ý 1 : Nước cất là tinh khiết

- Hoặc sửa lại ý 2 : Vì nước cất tạo bởi hai nguyên tố hidro và oxi

**CLICK NGAY** vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 8: Bài luyện tập 1** trang 30, 31 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.