

## HƯỚNG DẪN TỰ HỌC MÔN HOÁ HỌC 8 – TUẦN 8 (Tiết 15 + 16)

*Các em ghi nội dung ghi bài vào vở học và làm phần bài tập vận dụng để củng cố kiến thức.*

### A. NỘI DUNG GHI BÀI

#### Tiết 15:

### **BÀI LUYỆN TẬP 1**

**I. Kiến thức cần nhớ: ( xem lại sgk)**

**II. Bài tập: Các em làm bài tập vào vở bài tập**

Bài tập 1 : Hoàn thành bảng

Thành phần hóa học trong 1 phân tử hợp chất	CTHH	Phân tử khối
Silic (IV) và Oxi		
Phốtpho (III) và Hiđrô		
Nhôm và Clo (I)		
Canxi và nhóm (OH)		

Bài tập 2: Một HS viết các CTHH như sau:  $\text{NaCl}_2$ ;  $\text{CaO}$ ;  $\text{HCl}_2$ ;  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ;  $\text{K}_2\text{O}_3$ ;  $\text{CO}_2$ .

Em hãy cho biết công thức nào đúng, công thức nào sai? Sửa lại công thức sai cho đúng.

Bài tập 3: Tính hóa trị của mỗi nguyên tố trong hợp chất sau, biết Br có hóa trị là I:  
 $\text{CaCl}_2$  ;  $\text{AgCl}$  ;  $\text{CrCl}_3$ .

Bài tập 3: Dùng chữ số và CTHH diễn đạt các ý sau:

- Năm phân tử hiđro
- Bốn nguyên tử oxi.
- Chín phân tử muối ăn.
- Tám nguyên tử nhôm.

Bài tập 1: Tính hóa trị của mỗi nguyên tố trong hợp chất sau, biết S có hóa trị II và nhóm ( $\text{NO}_3$ ) có hóa trị I :

a.  $\text{K}_2\text{S}$  ;  $\text{MgS}$  ;  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ .

b.  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  ;  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ .

Bài tập 2: Lập công thức hóa học của những chất sau:

a. Si (IV) và H.

b. Al và nhóm ( $\text{NO}_3$ ).

c. Ca và N (III).

d. Cu (II) và nhóm ( $\text{CO}_3$ ).

Bài tập 3: Công thức hoá học của axit cacbonic  $\text{H}_2\text{CO}_3$  ta biết được điều gì?

Bài tập 4: Hãy hoàn thành bảng sau:

Công thức HH	Số nguyên tử của mỗi nguyên tố trong 1 phân tử của chất	Phân tử khối của chất
$\text{P}_2\text{O}_5$		
	2 H, 1 S, 4 O	
	2 Cl	
$\text{NaNO}_3$		
$\text{MgCO}_3$		

Bài tập 5: Viết công thức hoá học của những chất sau:

- Kim cương do nguyên tố cacbon tạo nên.
- Khí Ozon có phân tử gồm 3 O liên kết với nhau.
- Bari clorua, biết phân tử có 1 Ba và 2 Cl.
- Saccarozơ, biết phân tử có 12 C; 22 H; 11 O .

B. Dặn dò về nhà: các em làm tất cả bài tập ở sách giáo khoa của bài luyện tập 2 vào vở bài tập nhé.

## **A. NỘI DUNG GHI BÀI**

### **Tiết 16: SỰ BIẾN ĐỔI CHẤT**

#### **I. HIỆN TƯỢNG VẬT LÝ:**

1. Thí nghiệm:

Hòa tan muối ăn dạng hạt vào nước. Sau đó, đem cô cạn dung dịch.

2. Hiện tượng:

Trong các quá trình trên, nước và muối ăn vẫn giữ nguyên là chất ban đầu.

Sự biến đổi như thế của chất thuộc loại hiện tượng vật lí.

3. Định nghĩa:

Hiện tượng vật lí là hiện tượng chất biến đổi mà vẫn giữ nguyên là chất ban đầu.

#### **II. HIỆN TƯỢNG HOÁ HỌC:**

1. Thí nghiệm:

Trộn 1 lượng bột lưu huỳnh và sắt theo tỉ lệ 3 : 7 tạo thành hỗn hợp gồm 2 chất; chia hỗn hợp làm 2 phần:

+ Phần 1: đưa nam châm lại gần

+ Phần 2: Cho hỗn hợp vào ống nghiệm, đun nóng mạnh đáy ống 1 lát rồi ngừng đun.

2. Hiện tượng:

Trong các quá trình trên, lưu huỳnh, Sắt và đường đã biến đổi thành chất khác khi đun là hợp chất sắt (II) sunfua nên hiện tượng này được gọi là hiện tượng hóa học

3. Định nghĩa:

Hiện tượng hóa học là hiện tượng chất biến đổi có tạo ra chất khác

**\* Lưu ý:** Có thể dựa vào dấu hiệu có chất mới tạo thành để phân biệt được hiện tượng vật lí và hiện tượng hóa học

## **B. Bài tập: Các em làm bài tập vào vở bài tập:**

**Bài 1:** Chọn các từ hoặc cụm từ được cho trong ngoặc để điền vào ô trống:

( Chất, phân tử, hóa học, vật lí, trạng thái )

“ Với các .....có thể xảy ra những biến đổi thuộc 2 loại hiện tượng. Khi.....biến đổi mà vẫn giữ nguyên là .... ..ban đầu, sự biến đổi thuộc loại hiện tượng.....Còn khi .....biến đổi thành.....khác, sự biến đổi thuộc loại hiện tượng.....”.

*Thứ tự điền thích hợp: chất - chất - chất - vật lí - chất - chất – hóa học.*

**Bài 2:** Trong các quá trình kể dưới đây, hãy giải thích cho biết đâu là hiện tượng hóa học, đâu là hiện tượng vật lí:

- a) Dây sắt được cắt nhỏ thành từng đoạn và tán thành đinh.
- b) Hòa tan axit axetic vào nước được dung dịch axit axetic loãng dùng làm giấm
- c) Vành xe đạp bằng sắt được phủ một lớp gỉ là chất màu đỏ.
- d) Để rượu nhạt lâu ngày ngoài không khí, rượu nhạt lên men và chuyển thành giấm chua.
- e) Khi mở chai nước giải khát loại có ga thấy bọt sủi lên.
- f) Hòa tan vôi sống vào nước được vôi tôi (vôi tôi là chất canxi hiđrôxit, nước vôi trong là dung dịch của chất này)

**Dẫn dò:**

Học bài ; làm bài tập: 1 – 3/ SGK- 47 vào vở bài tập.