***HƯỚNG DẪN HỌC HÓA 8 TUẦN 5,tiết 9***

Bài 6 **ĐƠN CHẤT VÀ HỢP CHẤT- PHÂN TỬ (TT)**

***III. Phân tử:***

**VD:** - Khí hyđrogen, khí oxygen : ................................

- Nước :.............................................

- Muối ăn:…………………………

***\* Định nghĩa:*** Phân tử là hạt đại diện cho chất, gồm một số nguyên tử liên kết với nhau và thể hiện đầy đủ tính chất hoá học của chất.

**\*Phân tử khối**:...........................................................................................................

\* **Cách tính phân tử khối:**

......................................................................................................................................

***Ví dụ1 :****Tính phân tử khối của:*

H2O = 1.2 + 16.1 = 18 đvC ;Fe2O3 = 56.2 + 16.3 = 160 đvC

O2 = 16.2 = 32 đvC

***BTVD*** *Tính phân tử khối của:*

a. H2SO4 ( sulfuric acid ): ……………………………………………………………

b. CH4 (khí methan): ...............................................................................................

c. CaCO3 (calcium carbonate): .........................................................................................

d. MgO (magnesium oxide) : ..................................................................................................

e. H2 (khí hydrogen) : .........................................................................................................

f. Ca(OH)2 (calcium hydroxide) : ....................................................................................

g. Cu(NO3)2 (copper II nitrate): ………………………………………………………

**DẶN DÒ VỀ NHÀ :** -Học bài. Hoàn thành bài tập sgk

-Chuẩn bị bài “Luyên tập 1”.

**Tuần 5, tiết 10 Bài 8: BÀI LUYỆN TẬP 1**

I. **Kiến thức cần nhớ:**

**1. Sơ đồ về mối quan hệ giữa các khái niệm:**

**\* Sơ đồ mối quan hệ:**

Vật thể

(tự nhiên và nhân tạo)

Chất

(tạo nên tử nguyên tố hoá học)

Đơn chất Hợp chất

Tạo nên từ 1 Ntố Tạo nên tử 2 Ntố

Kloại – Pkim HC Vô cơ – HC HCơ

**2. Tổng kết về chất, nguyên tử và phân tử:**

a) Chất………………………………………………..

b) Nguyên tử gồm hạt nhân và vỏ.………………………………………….

Nguyên tử cùng số p gọi là nguyên tố hoá học. Nguyên tử khối là khối lượng nguyên tử tính bằng đvC

c) Phân tử .……………………………………………….

**II. Bài tập:**

**BT1( Trang 31)**

......................................................................................................................................

......................................................................................................................................

......................................................................................................................................

......................................................................................................................................

......................................................................................................................................

......................................................................................................................................

......................................................................................................................................

......................................................................................................................................

**BT 2**:Nguyên tử R có khối lượng mR= 5,31.10-23gam. R là nguyên tử của nguyên tố nào dưới đây (Biết mC = 1,9926.10-23gam)?

**A.** O (16 đvC). **B. Al** (27đvC).

**C. S** (32 đvC). **D. Fe** (56 đvC).

..................................................................................................................................

..................................................................................................................................

..................................................................................................................................

..................................................................................................................................

....................................................................................................

**BT 3:** (Biết nguyên tử khối của C bằng 12 đvC và Al bằng 27 đvC. Do đó khối lượng nguyên tử Al là: .....................................................

**BT4**: Phân tử của một chất gồm S và O có % về khối lượng của S là 50%, em hãy xác định tỉ lệ về số nguyên tử của S và O trong phân tử trên ?

..................................................................................................................................

..................................................................................................................................

..................................................................................................................................

..................................................................................................................................

....................................................................................................

----------------------------------o0o---------------------------------

**DĂN DÒ:** Chuẩn bị bài công thức hóa học