

HƯỚNG DẪN TỰ HỌC – TỰ CHỌN HÓA 8 – TUẦN 5

Luyện tập: Đơn chất, hợp chất – Phân tử (tiếp theo)

A. Nội dung tự tìm hiểu

- Xem lại các nội dung và các bài tập đã học ở bài “Đơn chất, hợp chất – Phân tử”
- Xem nội dung các bài tập mẫu và hoàn thành.

B. Hướng dẫn bài tập

* Bài tập về “Phân tử khối”

Ví dụ 1: Tính khối lượng theo đơn vị carbon của 4 C

Giải:

- Khối lượng theo đơn vị carbon của 4 C :

$$4.NTK_C = 4.12 = 48 \text{ đvC}$$

Ví dụ 2: Tính phân tử khối của khí carbondioxide , biết phân tử gồm 1 C và 2 O.

Giải:

Phân tử khối của khí carbondioxide :

$$NTK_C + 2. NTK_O = 12 + 2.16 = 44 \text{ đvC}$$

C. Bài tập tự luyện:

Bài tập 1: Hãy cho biết:

- Nguyên tử calcium nặng hay nhẹ hơn, bằng bao nhiêu lần so với nguyên tử bromine.
- Nguyên tử zinc nặng hay nhẹ hơn, bằng bao nhiêu lần so với nguyên tử magnesium.

Bài tập 2: Hãy xác định NTK và cho biết tên, KHHH của nguyên tử. Biết rằng:

- Nguyên tử A nặng hơn nguyên tử carbon 19 đvC.
- Nguyên tử B nhẹ hơn nguyên tử silver 0,25 lần.
- 4 nguyên tử C nặng bằng 2,3 lần nguyên tử calcium.

Bài tập 3: Tính khối lượng theo đơn vị carbon của 5 Mg, 2 Pb, 7 Cu, 12 P, 4 Cl, 8 Al

Bài tập 4: Tính phân tử khối của các chất

- Khí sulfur dioxide, biết phân tử gồm 1 S và 2 O.
- Copper(II) sulfate , biết phân tử gồm 1 Cu, 1 S và 4 O.

- c. Sulfuric acid, biết phân tử gồm 2 H, 1 S và 4 O.
- d. Sodium hydroxide, biết phân tử gồm 1 Na, 1 O và 1 H.
- e. Potassium chloride, biết phân tử gồm 1 K và 1 Cl.
- f. Calcium carbonate, biết phân tử gồm 1 Ca, 1 C và 3 O.

D. Dặn dò

- Hoàn thành các bài tập ở mục “Bài tập tự luyện”
- Đọc trước nội dung bài “Công thức hóa học”

Chúc các em học tốt !!!