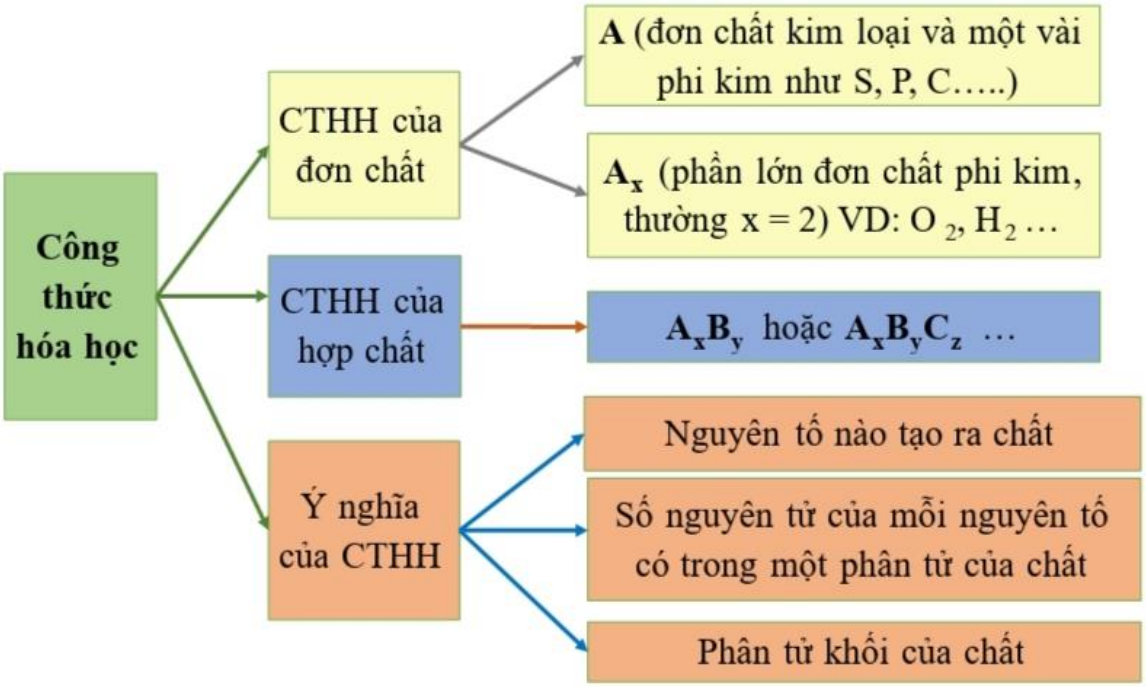
TUẦN 7

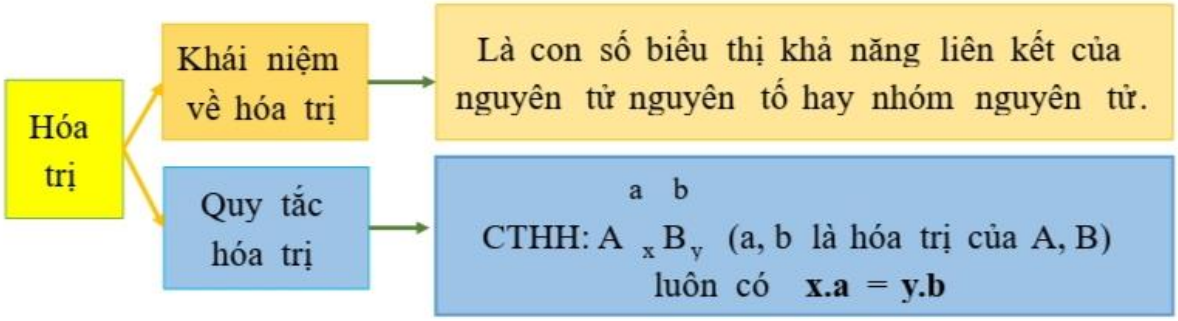
Bài 11: BÀI LUYỆN TẬP 2

I. KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Công thức hoá học



2. Hóa trị



II. LUYỆN TẬP

Bài 1/41 SGK: Hãy tính hóa trị của đồng (copper) Cu, photpho (phosphorus) P, silic (silicon) Si và sắt (iron) Fe trong các công thức hóa học sau: $Cu(OH)_2$, PCl_5, SiO_2, $Fe(NO_3)_3$.

Biết nhóm (OH), (NO_3) và Cl đều hóa trị I.

Bài 2/41 SGK: Cho biết công thức hóa học của hợp chất của nguyên tố X với O và hợp chất của nguyên tố Y với H như sau (X, Y là những nguyên tố nào đó): XO, YH_3.

Hãy chọn công thức hóa học nào là đúng cho hợp chất của X với Y trong số các công thức sau

đây:

A. XY_3. **B.** X_3Y. **C.** X_2Y_3. **D.** X_3Y_2. **E.** XY.

Bài 3/41 SGK: Theo hóa trị của iron Fe trong hợp chất có CTHH là Fe_2O_3 em hãy chọn CTHH đúng của Fe liên kết với (SO_4) hóa trị (II) sau:

A. $FeSO_4$. **B.** Fe_2SO_4. **C.** $Fe_2(SO_4)_2$. **D.** $Fe_2(SO_4)_3$. **E.** $Fe_3(SO_4)_2$.

Bài 4/41 SGK: Lập CTHH và tính phân tử khối của hợp chất có phần tử gồm kali (potassium) K (I), bari (barium) Ba (II), nhôm (aluminium) Al (III) lần lượt liên kết với:

a) Cl. **b)** Nhóm (SO_4).

❖ Bài tập về nhà

Bài 1: Viết công thức hóa học của những chất sau và cho biết đâu là đơn chất, đâu là hợp chất?

a/ Cacbon đioxit (carbon dioxide) , tạo nên từ 1C và 2O.
b/ Photpho (phosphorous) đỏ tạo nên từ P.
c/ Kim loại magie (magnesium) tạo nên từ Mg.
d/ Axit sunfuric (sulfuric acid) tạo nên từ 2H, 1S, 4O.

Bài 2: *Lập CTHH của các hợp chất sau và tính PTK của chúng:*

a/ Si(IV) và O
b/ P (III) và H.
c/ Al và Cl
d/ Ca và (OH)

Bài 3: Xác định hóa trị của:

a/ S trong Al_2S_3
b/ S trong SO_3
c/ Cu trong Cu_2O
d/ CO_3 trong Na_2CO_3

Bài 4: Cho biết CTHH của nguyên tố X với oxi là: $\mathbf{X_2O}$. CTHH của nguyên tố Y với hiđro là $\mathbf{YH_2}$. (Với X, Y là những nguyên tố chưa biết).

1. Hãy chọn CT đúng cho hợp chất của X và Y trong các CT cho dưới đây:

a. XY_2 b. X_2Y c. XY d. X_2Y_3

2. Xác định X, Y biết rằng:

- Hợp chất X_2O có PTK = 62 đvC
- Hợp chất YH_2 có PTK = 34 đvC

Bài 5: Cho biết CTHH của nguyên tố X với oxi là: **XO**. CTHH của nguyên tố Y với hiđro là $\mathbf{YH_3}$. (Với X, Y là những nguyên tố chưa biết). Tìm CTHH đúng giữa X và Y .