

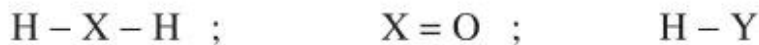
## BÀI 10 : HOÁ TRỊ

**10.1.** Chép vào vở bài tập những câu sau đây với đầy đủ các từ hay cụm từ thích hợp chọn trong khung.

Hoá trị, nguyên tử, nguyên tố, nhóm nguyên tử, khả năng liên kết, phân tử

"Hoá trị là con số biểu thị ..... của ..... nguyên tố này (hay .....) với ..... nguyên tố khác. Hoá trị của một ..... (hay .....) được xác định theo ..... của H chọn làm đơn vị và ..... của O là hai đơn vị".

**10.2.** Người ta quy ước mỗi vạch ngang giữa hai kí hiệu biểu thị một hoá trị của mỗi bên nguyên tử. Cho biết sơ đồ công thức của hợp chất giữa nguyên tố X, Y với H và O như sau :



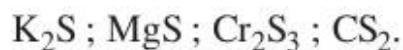
a) Xác định hoá trị của X và Y.

b) Viết sơ đồ công thức của hợp chất giữa hai nguyên tố Y và O, giữa hai nguyên tố X và Y.

**10.3.** Viết sơ đồ công thức của các hợp chất sau :



**10.4.** Tính hoá trị của mỗi nguyên tố trong công thức hoá học của các hợp chất sau, cho biết S hoá trị II :



**10.5.** Tính hoá trị của mỗi nguyên tố trong công thức hoá học của các hợp chất sau, biết nhóm  $(NO_3)$  hoá trị I và nhóm  $(CO_3)$  hoá trị II :



**10.6.** Lập công thức hoá học của những hợp chất hai nguyên tố như sau :

P(III) và H ;            P(V) và O ;  
Fe(III) và Br(I) ;        Ca và N(III).

**10.7.** Lập công thức hoá học của những hợp chất tạo bởi một nguyên tố và nhóm nguyên tử như sau :

Ba và nhóm (OH) ;            Al và nhóm (NO<sub>3</sub>).

Cu(II) và nhóm (CO<sub>3</sub>) ;        Na và nhóm (PO<sub>4</sub>)(III).

**10.8.** a) Biết Cr (crom) có hai hoá trị thường gặp là II và III, hãy chọn những công thức hoá học đúng trong số các công thức cho sau đây :

(1) CrSO<sub>4</sub> ;            (2) Cr<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ;            (3) CrO ;            (4) CrO<sub>2</sub>  
(5) Cr(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> ;            (6) Cr<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>.            (7) Cr<sub>2</sub>O ;            (8) Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

b) Tính phân tử khối của những chất biểu diễn bởi công thức hoá học đúng.

**10.9\***. Người ta xác định được rằng, nguyên tố silic (Si) chiếm 87,5% về khối lượng trong hợp chất với nguyên tố hiđro.

a) Viết công thức hoá học và tính phân tử khối của hợp chất.

b) Xác định hoá trị của silic trong hợp chất.

(Xem lại hướng dẫn bài tập 9.7\* trước khi làm bài tập này).

**10.10\***. Phân tích một mẫu hợp chất tạo bởi hai nguyên tố là sắt và oxi. Kết quả cho thấy cứ 7 phần khối lượng sắt có tương ứng với 3 phần khối lượng oxi.

a) Viết công thức hoá học và tính phân tử khối của hợp chất.

b) Xác định hoá trị của sắt trong hợp chất.

(Xem lại hướng dẫn bài tập 9.8\* trước khi làm bài tập này).