**Bài 3** **:**Lập công thức hóa học của hợp chất

1/ Fe(II) với O ; K(I) với O

2/ Ba(II) với nhóm (NO3)(I)

**Bài 4:**Tính hóa trị của nguyên tố chưa biết trong hợp chất

1/ Tính hóa trị của N trong NO ; NO2 ; N2O3 ; N2O5

2/ Tính hóa trị của Fe trong: FeO ; Fe2O3; FeCl3; Fe(OH)2

3/ Tính hóa trị của S trong SO2; SO3; H2S; CuS

4/ Tính hóa trị của P trong PH3; P2O3; P2O5

**Bài 5:** Hợp chất A có phân tử gồm 1 nguyên tử của nguyên tố X kết hợp với 2 nguyên tử O. Biết phân tử hợp chất A nặng hơn phân tử khí oxi là 1,375 lần. Xác định CTHH của hợp chất A.

**âu 26:**Hãy lập công thức hóa học (CTHH) và tính khối lượng phân tử của các hợp chất sau:

a) Axit photphoric có  lượng phân tử gồm 3H, 4O, 1P liên kết với nhau.

b) Đường saccarozơ có lượng phân tử gồm 12C, 11O và 22H liên kết với nhau.

**Câu 27:** Một hợp chất khí X có khối lượng phân tử là 58 đvC, được cấu tạo nên từ hai nguyên tố C và H. Biết trong X, chiếm 82,76% khối lượng là nguyên tố C. Em hãy tìm công thức hóa học của hợp chất khí Y

**Câu 28:** Em hãy lập công thức hóa học (CTHH) và tính khối lượng phân tử của các hợp chất được tạo bởi một nguyên tố cùng với nhóm nguyên tử sau: nhóm (SO4) và Fe (III)

**Câu 29:**

a) Xác định hóa trị của N trong hợp chất N2O5

b) Lập công thức hóa học của hợp chất gồm có Ba (II) và nhóm  PO4 (III)

**Câu 30:**Một hợp chất A có phân tử gồm 1 nguyên tử X và 3 nguyên tử Y. Tỷ lệ khối lượng của X và Y là mx:my   = 2:3. Phân tử khối của hợp chất A là 80 đvC. Hãy xác định công thức hóa học (CTHH) của hợp chất A.

**Câu 2.** Cho các chất sau: sắt, nhôm, nước biển, nước muối, sữa đậu nành, xenlulozơ, xăng, không khí, nước chanh. Hãy xếp riêng một bên là *chất*, một bên là *hỗn hợp*.

**Câu 4.** Lập công thức hoá học rồi tính phân tử khối của các hợp chất có thành phần như sau:

1. Kẽm (Zn) hoá trị (II) và  nhóm (PO4­) hóa  trị (III).
2. C (IV) và O.
3. Nhôm (III) và Cl
4. Natri(I) và nhóm sunfat SO4(II); Fe (III) và nhóm (SO4).

**Bài 5.**Cho biết phân tử X2 nặng gấp 16 lần phân tử khí hiđro. Hỏi nguyên tử X thuộc nguyên tố hoá học nào?

**Bài 6.** Phân tử của một hợp chất gồm nguyên tử nguyên tố X liên kết với 2 nguyên tử nguyên tố Oxi nặng 44 đv.C. Tính nguyên tử khối, cho biết tên kí hiệu của X.

**Bài 7.** Hợp chất Alx(SO4)3 có phân tử khối là 342 đvC. Giá trị x là bao nhiêu?

**Bài 8.** Cho kim loại M tạo ra hợp chất MSO4. Biết phân tử khối là 233. Xác định kim loại M.

**Bài 2.** Cho công thức hóa học của các chất  sau:

a/ Khí cacbonic CO2

b/ Axit sunfuric là H2SO4

c/ Nhôm oxit là Al2O3

d/ Canxi phot phat là Ca3(PO4)2

Hãy nêu ý nghĩa của công thức.