TRƯỜNG THCS NGỌC THỤY

**CHUYÊN ĐỀ: CHẤT – NGUYÊN TỬ - PHÂN TỬ**

**PHIẾU LUYỆN TẬP 2**

**I. Trắc nghiệm:**

**Câu 1:** Nguyên tử khối là khối lượng của ……………tính bằng đơn vị cacbon.

 A. một nguyên tố B. cacbon

C. một nguyên tử C. hạt nhân

**Câu 2:** Nguyên tử nhẹ nhất là nguyên tử:

A. Hiđro B. Oxi C. Cacbon D. Sắt

**Câu 3:** Nguyên tố phổ biến nhất trong vỏ trái đất là nguyên tố:

A. Silic B. cacbon C. Nitơ D. Oxi

**Câu 4:** Trong các dãy chất sau, dãy nào toàn đơn chất:

 A. O2, H2O, KOH B. CO2 , NaCl , CaO

C. Na, BaO, H2SO4 D. O2 , H2 , N2

**Câu 5:** Phân tử khối của axit nitric biết phân tử gồm 1H, 1N và 3O là:

A. 31 B. 32 C.63 D. 62

**Câu 6:** Công thức hóa học phù hợp với hóa trị IV của nitơ:

A. NO2 B. NO C. N2O D. N2O5

**Câu 7:** Công thức hóa học được tạo bởi Fe (III) và O là:

A. FeO B. Fe3O4 C. Fe2O3 D. Fe3O2

**Câu 8:** Một oxit có công thức Al2Ox có phân tử khối là 102. Hóa trị của Al :

1. I B. II C. III D. IV

**Câu 9:** Cho công thức hóa học của X với oxi XO, YH3 vậy công thức của hợp chất giữa X và Y là:

A . XY B. X2Y3 C. X3Y2 D. X2Y

**Câu 10:** Kim loại M tạo ra hiđroxit M(OH)3. Phân tử khối của oxit là 78. Nguyên tử khối của M là:

A. 24 B. 27 C. 56 D. 64

**II. Tự luận:**

**Câu 1:** Viết công thức hóa học và tính phân tử khối của các hợp chất được hình thành bởi:

 a, 1C và 4H b, 1C và 2 O c, 1N và 3H

d, 1Ca và 1O e, 1K, 1Mn và 4 O f, 1Cu, 1S và 4 O

**Câu 2:** Tính hóa trị của Na, N, Ca, Al trong các hợp chất sau:

a, Na2O b, NH3 c, Ca(OH)2 d, AlCl3

**Câu 3:** Lập công thức hóa học và tính phân tử khối của các hợp chất:

 a, Fe (III) và O b, Na (I) và OH (I)

c, H và PO4 (III) d, Mg và NO3 (I)

**Câu 4:** Tính thành phần phần trăm theo khối lượng các nguyên tố hóa học trong hợp chất.?

a, Fe2O3 b, CaCO3 c, HCl

**Câu 5:** Hợp chất của nguyên tố X có hóa trị III với nguyên tố oxi, trong đó X chiếm 53% về khối lượng.

 a, Tìm nguyên tử khối, viết kí hiệu hóa học và tên nguyên tố X.

 b, Viết CTHH và tính phân tử khối của hợp chất.