

Họ và tên: Lớp:

ĐỀ BÀI KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ MÔN HÓA 8 GIỮA KỲ 1

Câu 1: Cho các chất có công thức hóa học sau: N_2 ; NH_4NO_3 ; S; $Mg(HCO_3)_2$; Ca.

Hãy cho biết công thức hóa học của chất nào là đơn chất, của chất nào là hợp chất?

Nêu ý nghĩa công thức hóa học của các hợp chất?

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 2: Lập công thức hóa học của các chất có thành phần nguyên tố sau và tính phân tử khối của các chất?

a. Magie (II) và oxi

.....

.....

.....

.....

.....

b. Sắt (II) và nhóm Photphat (PO_4 (III))

.....

.....

.....

.....

c. Hidro và cacbon (IV)

.....

.....

.....

.....

Câu 3: Tính hóa trị của Cr trong các công thức hóa học sau:

a. CrO

.....

.....

.....

.....

b. $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, biết nhóm SO_4 có hóa trị II

.....

.....

.....

.....

Câu 4: Tính toán

- a. Biết rằng hợp chất có công thức hóa học $\text{Al}_x(\text{SO}_4)_3$ và có phân tử khối là 342đvC. Hãy tính giá trị của x?
- b. Trong phân tử một hợp chất được tạo bởi 2 nguyên tử nguyên tố R và 5 nguyên tử nguyên tố oxi. Tìm nguyên tử khối và tên nguyên tố R. Biết hợp chất này nặng hơn phân tử oxi 4,4375 lần.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 5: Nguyên tố X và Y đều có hóa trị duy nhất và có tồn tại các hợp chất có công thức hóa học là XO_2 và HY . Hãy xác định công thức hóa học của X và Y.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Cho Al:27; S:32; O: 16; N:14; Mg: 24; Fe: 56; P: 31; C:12; H:1; Ca:40;