**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**BÀI TẬP HÓA 8**

**Tuần 7 (từ 18/10/2021 – 23/10/2021)**

**Tiết 13 - HÓA TRỊ (tiết 2)**

1) Lập công thức hóa học của các nguyên tố sau với H:

a) S (II) b) N (III) c) C (IV) d) P (III)

2) Lập công thức hóa học của các nguyên tố sau với O:

a) S (IV) b) Al (III) c) Ba (II) d) S (VI)

3) Lập công thức hóa học của những hợp chất tạo bởi 1 nguyên tố với nhóm nguyên tử:

a) Fe (II) và OH (I)

b) Al (III) và (SO4) (II)

c) K (I) và (PO4) (III)

d) Ba (II) và (PO4) (III)

e) Ca (II) và (NO3) (I)

**Tiết 14 – BÀI LUYỆN TẬP 2**

1) Tính hóa trị của Cu, P, Si, Fe, Ca, Zn trong các công thức hóa học sau: Cu(OH)2, PCl5, SiO2, Fe(NO3)3, Ca3(PO4)2, Zn(OH)2.

2) Lập các công thức hóa học và tính phân phân tử khối của hợp chất phân tử gồm Na, Mg, Al lần lượt liên kết với:

a) Br b) nhóm (OH) c) Nhóm (CO3) d) Nhóm (PO4)

3) Trong các chất có công thức hóa học sau, công thức nào đúng, công thức nào sai? Nếu sai, hãy viết lại cho đúng: C2O, KO, Na2O, FeO, CaSO4, AlPO4, P2O5, NaCO3.

4) Cho công thức hóa học của các chất sau:

a) Khí Methane CH4

b) Zinc chloride ZnCl2

Hãy nêu những gì biết được về mỗi chất.