

BÀI TẬP

BÀI 1: Viết công thức hóa học và tính phân tử khối của các chất, biết:

a/ Nước gồm 2 nguyên tử H liên kết với 1 nguyên tử O

+ CTHH:

+ PTK:

b/ Kim loại Magnesium gồm các nguyên tử Mg liên kết với nhau

+ CTHH:

+ PTK:

c/ Than chì do nguyên tử C cấu tạo nên

+ CTHH:

+ PTK:

d/ Vôi sống do 1 nguyên tử Ca liên kết với 1 nguyên tử O

+ CTHH:

+ PTK:

e/ Sulfuric acid được tạo bởi 2 nguyên tử H, 1 nguyên tử S và 4 nguyên tử O liên kết với nhau

+ CTHH:

+ PTK:

f/ Khí ozon do 3 nguyên tử O liên kết với nhau

+ CTHH:

+ PTK:

BÀI 2: Cho chất có công thức hóa học: O₂, NH₃, N₂O, O₃, N₂, CH₄, Na₂CO₃, Ca(HCO₃)₂, Fe₂O₃, Fe, Ca.

Trong các chất có công thức hóa học trên, chất nào là đơn chất, chất nào là hợp chất

+ Đơn chất:

+ Hợp chất:

BÀI 3: Nêu ý nghĩa các công thức hóa học sau

a/ N₂ c/ FeCl₂

b/ C₂H₄ d/ H₂SO₃

