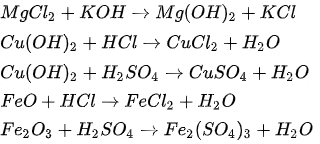
**BÀI TẬP ÔN HÓA 8 TẠI NHÀ**

**Bài 1:** Cân bằng các phương trình hóa học

1)   
   
2)   
   
3)   
  
4)

5)

#### 

#### 6)

#### 7)

#### 8)

#### 9)

#### 10)

11)

12)

13)

**Bài 2:** Chọn hệ số và CTHH thích hợp đặt vào những chỗ có dấu chấm hỏi trong các phương trình hóa học sau:1) ? Na   +   ?  →  2 Na2O2) ? CuO    +   ?HCl    →      CuCl2    +   ?3) Al2(SO4)3     +  ? BaCl2   →     ? AlCl3     +     ?4) ? Al(OH)3   →    Al2O3    +     ?  
5)   ? CaO   +     ?   HCl   →    CaCl2     +    ?6)  ?Al       +     ?     →       2Al2O37)  FeO   +      CO    →     ?      +   CO28)  ?Al     +    ?H2SO4  →Al2(SO4)3     +     ?H29)  BaCl2    +   ?AgNO3    →Ba(NO3)2    +    ?10)   Ca(OH)2    +    ?HCl      →      ?   +      2H2O11) 3Fe3O4    +       ?Al    →      ?Fe   +       ?12) Ca(OH)2 +       CO2   →     ?        +       H2O13) Ca(HCO3)2        →      CaCO3        +       CO2   +       ?

**Bài 3: Tính theo phương trình phản ứng**

BT1: Cho 2,4g Mg tác dụng với axit clohidric HCl, tính:

1. Thể tích lượng khí thu được sau phản ứng ở đktc
2. Tính khối lượng axit đã tham gia phản ứng

BT2: Đốt 5,6g Sắt trong 44,8 lít khí Oxi (ở đktc)

1. Viết phương trình phản ứng
2. Tính khối lượng các chất sau phản ứng

BT3: Cho 1,3g kẽm tác dụng với dung dịch axit clohidric (HCl) lấy dư, sau khi phản ứng hoàn toàn người ta thu được kẽm clorua (ZnCl2 ) và khí hidro

1. Viết phương trình hóa học
2. Tính khối lượng kẽm clorua thu được
3. Tính thể tích khí hidro (đktc) thu được
4. Tính khối lượng axit clohidric đã tham gia phản ứng

BT4: Đốt cháy hoàn toàn than củi ( cacbon) trong không khí thu được cacbon đioxit

1. Viết phương trình hóa học
2. Biết khối lượng cacbon tham gia phản ứng là 6g hãy tính:

* Thể tích khí cacbon đioxit sinh ra ở đktc
* thể tích không khí cần dùng ở đktc, biết khí oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.

**Bài 4**: **Tính phần trăm các nguyên tố trong hợp chất**

BT1: Tính thành phần % khối lượng các nguyên tố có trong hợp chất sau:

* 1. NaCl b) Al2O3  c) H2SO4  d) K2CO3

BT2: Một hợp chất có công thức hóa học C6H12O6 . Hãy cho biết:

1. Khối lượng mol của hợp chất đã cho
2. Thành phần % theo khối lượng của các nguyên tố có trong hợp chất

BT3: Trong các hợp chất sau hợp chất nào có hàm lượng Cu cao nhất: CuO, Cu2O, CuSO4.5H2O, Cu(OH)2 , CuCl2

BT4: Để tăng năng suất cho cây trồng, một nông dân đến cửa hàng phân bón để mua phân đạm. Cửa hàng có các loại phân như sau: NH4 NO3 ( đạm 2 lá), NH2 )2 CO ( ure), (NH4 )2 SO4 ( đạm 1 lá ). Theo em nếu bác nông dân mua 500kg phân đạm thì nên mua loại phân nào là có lợi nhất?