**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HÓA HỌC 8**

**I. LÍ THUYẾT**

- Viết tất cả các công thức chuyển đổi giữa m, n, V, dA/B (giải thích các đại lượng trong công thức)?

**I. BÀI TẬP**

***Bài 1:*** Lập công thức hoá học của các hợp chất tạo bởi:

a) Al và Cl b) Na và SO4

c) Ba và S (II) d) C (IV) và O

e) Ba và Cl g) Na và CO3

h) Ca và S (II) i) S (VI) và O

***Bài 2:*** Chọn chất và hệ số thích hợp để hoàn thành các PTHH sau:

1) Li + O2 - -  Li2O

2) Al + HCl - -  AlCl3 + H2

3) CuSO4  + KOH - -  Cu(OH)2 + K2SO4

4) FexOy  + H2  - -  ? + H2O

5) K + O2 - -  K2O

6) Mg + HCl - -  MgCl2 + H2

7) Fe2(SO4)3  + NaOH - -  Fe(OH)3 + Na2SO4

8) Fe + ? - -  FexOy

***Bài 3:*** Chất khí A tạo bởi hai nguyên tố là N và H, trong đó H chiếm 17,65% về khối lượng. Hãy xác định công thức hoá học của khí A, biết khí A nặng gấp 8,5 lần khí hiđro?

***Bài 4:*** Cho 2,4 gam Mg phản ứng với HCl, sau phản ứng tạo ra MgCl2 và V lít H2 (ở đktc).

a) Lập PTHH của phản ứng trên?

b) Tính V?

c) Tính khối lượng MgCl2 tạo ra?

***Bài 5:*** Đun nóng 15,8 g KMnO4 trong ống nghiệm để điều chế khí O2. Tính thể khí O2 thu được ở đktc. Biết phản ứng xảy ra hoàn toàn và trong quá trình thu khí O2 hao hụt 10%.

***Bài 6:*** Đốt cháy 16,8 gam Fe trong bình đựng 2,24 lít khí O2 ở đktc đến khi phản ứng kết thúc.

a) Lập PTHH của phản ứng trên?

c) Tính khối lượng các chất còn lại trong bình sau phản ứng?

------------------------Hết---------------------------