**ÔN TẬP HÓA 11 GIỮA HỌC KÌ I - CHƯƠNG 1**

**Câu 1:** Viết phương trình điện li của các chất sau đây: H2S, Ba(OH)2, Mg(NO3)2.

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**Câu 2:** Xác định chất điện li mạnh, chất điện li yếu, chất không điện li trong dãy chất sau: C3H8O3, HNO3, Ba(OH)2, H2S, HF, Al(NO3)3, C6H6, KHCO3. Viết phương trình điện li của các chất điện li.

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**Câu 3:** Trong dung dịch A chứa: x mol Na+; y mol Ca2+ ; z mol Cl- ; t mol NO-3

1. Lập biểu thức liên hệ giữa x, y, z, t.
2. Nếu x = 0,1 mol; y = 0,2 mol; t = 0,1 mol. Tínhz.

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**Câu 4:** Trộn lẫn 150ml dung dịch BaCl2 0,5M với 50ml dung dịch KCl 1M. Tính nồng độ mol /lít của các ion trong dung dịch thu được.

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**Câu 5:** Viết phương trình phân tử và ion rút gọn của các phản ứng xảy ra (nếu có) giữa các cặp chất sau:

a) Fe2(SO4)3 và NaOH b) K2CO3 và HCl c) Na2S +Cu(NO3)2

d) CO2 + NaOH (1:1) f) MgCO3 + H2SO4 g) Na3PO4 + AgNO3

h) Zn(OH)2 + H2SO4 i) Al(OH)3 + NaOH j) CuO + HCl

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**WTF man?Câu 6:** Có 4 dung dịch: H2SO4, KCl, NaOH, BaCl2. Trình bày phương pháp hoá học phân biệt các dung dịch này mà chỉ dùng quỳ tím làm thuốc thử.

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**Câu 7:** Dung dịch G chứa các ion Mg2+ ; SO42- ; NH4+ ; Cl-.

Chia G thành hai phần bằng nhau:

* Phần 1: Cho tác dụng với dung dịch NaOH dư thì được 0,58 gam kết tủa và 0,672 lít khí (đkc)
* Phần 2: Cho tác dụng dung dịch BaCl2 dư thu được 4,66 gam kết tủa

1. Viết các phương trình phản ứng hóa học dạng ion thu gọn.
2. Tính tổng khối lượng chất rắn khi cô cạn G.

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**Câu 8:** Chia 9,9 gam Zn(OH)2 làm hai phần bằng nhau:

Phần 1: cho tác dụng với 150ml dung dịch HNO3 1M.

Phần 2: cho tác dụng với 250ml dung dịch NaOH 1M.

Tính khối lượng muối tạo thành ở mỗi phần.

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

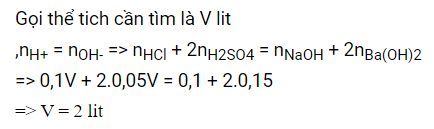
…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

**Câu 9:** a) Cho 200ml dung dịch H2SO4 0,05M vào 300ml dung dịch Ba(OH)2 0,05M thu được dung dịch X. Tính pH của dung dịch X.

b) Để trung hoà dd hỗn hợp chứa 0,1 mol NaOH và 0,15 mol Ba(OH)2 cần thể tích dung dịch hỗn hợp chứa HCl 0,1 M và H2SO4 0,05M là bao nhiêu?



**Câu 10:** Hòa tan 8 gam muối Fe2(SO4)3 vào nước được 200ml dung dịch A.

* 1. Tính nồng độ mol /lít của các ion trong dung dịch A.

b) Cho 600 ml dung dịch NaOH 0,3M vào dung dịch A thu được m (gam) kết tủa. Tính m?

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………

1. H+ + HCO3- → CO2.. + H2O.
2. Ca2+ + CO32- → CaCO3..
3. NH4+ + OH- → NH3.. + H2O.
4. Pb2+ + S 2-..→ PbS
5. Fe3+ + 3OH- → Fe(OH)3
6. CH3COO- + H+ → CH3COOH.
7. Ca2+ + PO43- → ……………………...
8. HCO3- + ……….→ CO32- + ………….
9. Ba2+ + ………………………→ BaSO4
10. H+ + OH- → …………………………..

NH4Cl → NH4NO3 → N2 → NH3 → Cu → Cu(NO3)2 → CuO.

1 + AgNO3

2 + 

3 + H2 xt, t, p delta H = -92kJ  
4 + 3CuO + 2NH3 -> 3Cu + N2 + 3H2O

5

6 Cu(NO3)2 → CuO + NO2 + O2