**ÔN TẬP CHƯƠNG 1 – PHẦN 1**

***Câu 1:*** Tính giá trị của m và V biết

1. để trung hoà 200 ml dung dịch hỗn hợp chứa HCl 0,3M và H2SO4 0,1M cần dùng V ml dung dịch Ba(OH)2 0,2M. Sau phản ứng thu được m gam kết tủa.
2. để trung hoà 100 ml dung dịch hỗn hợp chứa NaOH 0,1M và Ba(OH)2 0,1M cần dùng V ml dung dịch H2SO4 0,1M. Sau phản ứng thu được m gam kết tủa.
3. để trung hoà 200 ml dung dịch hỗn hợp chứa NaOH 0,5M và Ba(OH)2 0,05M cần dùng V ml dung dịch hỗn hợp chứa HCl 0,1M và H2SO4 0,15M. Sau phản ứng thu được m gam kết tủa.
4. để trung hoà 100 ml dung dịch hỗn hợp chứa KOH 0,3M và Ba(OH)2 2M cần dùng V ml dung dịch hỗn hợp chứa HNO3 0,5M và H2SO4 1M. Sau phản ứng thu được m gam kết tủa.

***Câu 2:*** Tính pH của các dung dịch sau:

1. Dung dịch HNO3 0,01M.
2. Dung dịch H2SO4 0,005M.
3. Dung dịch NaOH 0,05M
4. Dung dịch Ba(OH)2 0,0005M
5. Hòa tan 448 ml HCl vào nước vào nước thành 2 lít dung dịch.
6. Hòa tan 1,12 lít HCl (00C, 1 atm) vào nước vào nước thành 500 ml dung dịch.
7. Thêm 990 ml nước vào 10 ml dung dịch Ca(OH)2 0,05M.
8. Thêm 900 ml nước vào 100 ml dung dịch H2SO4 0,05M.
9. Hòa tan 0,6 gam NaOH vào nước thành 1,5 lít dung dịch.
10. Hòa tan 0,0855 gam Ba(OH)2 vào nước thành 250 ml dung dịch.

***Câu 3:*** Tính giá trị của m hoặc V biết

1. Hòa tan V ml khí HCl (đktc) vào nước, sau phản ứng thu được 500 ml dung dịch có pH = 3.
2. Hòa tan V ml dung dịch H2SO4 98% (d = 1,84 g/ml) vào nước, sau phản ứng thu được 2 lít dung dịch có pH = 1.
3. Cho m gam Natri vào nước, sau phản ứng thu được 3 lít dung dịch có pH = 12.
4. Cho m gam Bari vào nước, sau phản ứng thu được 1 lít dung dịch có pH = 13.