**TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 1 TIẾT LẦN 1 HÓA 11**

 **TỔ HÓA HỌC**  Thời gian: 45 phút( không kể thời gian phát đề)

 🙟🙟 ☹ 🙝🙝 🙟🙟 ☹ 🙝🙝

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Hướng dẫn chấm** | Điểm | Ghi chú |
| **Câu 1.(1đ)** | Mỗi phương trình điện ly viết đúng cho 0,25 đ. học sinh không cân bằng trừ một nửa số điểm, viết sai điện tích ion không cho điểm | 0,25đ/ 1 pt |  |
| **Câu 2. (1đ)** | a. Trong dung dịch Na2SO4 0,15M[Na+] = 0,15.2= 0,3M[SO42-] = 0,15M | 0,25 đ0,25 đ |  |
| b. dung dịch hỗn hợp chứa Al2(SO4)3 0,5M và Na2SO4 0,2M[Al3+] = 0,5.2=1M[SO42-] = 0,5.3+0,2= 1,7M[Na+] = 0,2.2= 0,4M | 0,1250,250,125 |  |
| **Câu 3. (1đ)** |  Nhận biết đúng mỗi chất cho 0,25đ | 0,25đ/ 1 chất |  |
| **Câu 4.** **(1đ)** | Hoàn thành bảng sau

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| pH = 12 | [H+]< 10-7 M | pH = 6 | [OH-]= 10-7 M |
| Bazơ | Bazơ | Axit | Trung tính |

 | 0,25đ/ 1 dd |  |
| **Câu 5.** **(1,5 đ)** | a. dung dịch KOH 0,001M=> [OH-]=10-3M => pOH = 3 => pH = 11 | 0,250,25 |  |
| b. dung dịch H2SO4 0,005M=>[H+]=0,01M=>pH = 2 | 0,250,25 |  |
| c. áp dụng định luật bảo toàn điện tích ta có0,07 = 0,02.2 + x => x= 0,03 y= 0,04khi trộn các dung dịch H+ + OH- 🡪 H2O[ H+] dư = 0,1 M => pH = 1 | 0,250,25 |  |
| **Câu 6.** **(2đ)** | HCl + KOH  KCl + H2O H+ + OH-  H2O BaCO3 + H2SO4  BaSO4 + CO2 + H2O BaCO3 + 2H+ + SO42-  BaSO4 + CO2 + H2O | 0,50,50,50,5 |  |
| **Câu 7.** **(1,5đ)** |  Nhận biết mỗi chất cho 0,5 đ ( 0,25đ nêu hiện tượng và 0,25đ cho phương trình minh họa) |  |  |
| **Câu 8. (1đ)**  | nAl 3+ = 0,4x + 0,8y (mol); nSO42-= 1,2y (mol); nNaOH= 0,612(mol) nBaSO4=0,144(mol); nAl(OH)3= 0,108(mol)khi cho hỗn hợp vào dd BaCl2 dư thì Ba2+ + SO42- 🡪 BaSO40,144 0,144=> 1,2 y = 0,144 => y = 0,12 **(1)**Khi cho dung dịch tác dụng với NaOH thì Al 3+ + 3OH - 🡪 Al(OH)3 Al(OH)3 + OH‑ 🡪 AlO2- + 2H2O=> 0,108 + 0,612= 4(0,4x + 0,8y) **(2)**Từ 1 và 2 => x= 0,21Vậy **x:y = 7:4** | 0,250,250,250,25 |  |