**ĐÁP ÁN ĐỀ 1 - HÓA 11 – Tuần 6**

**I. Trắc nghiệm (4 điểm)**

Mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| **Đáp án** | C | D | C | A | D | B | B | C | D | D | C | D | A | B | C | D |

**II. Tự luận (6 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐÁP ÁN** | **ĐIỂM** |
| **1** | Viết đúng PTPTViết đúng PT ion rút gọn | 0,25 x 40,25 x 4 |
| **2** | a) Viết đúng 2 phương trình điện li Tính số mol nHCl = 0,001 mol; nBa(OH)2= 0,002 mol=> nH+= 0,001 mol ; nOH- = 0,004 molPt: H+ + OH- → H2OSo sánh => [ OH- ] = 0,01M=> pH=12b)nCl- = 0,001 molnBa2+ = 0,002 molnOH- = 0,003 mol[Cl-] = 3,3.10-3M[Ba2+] = 6,7.10-3M[OH-] = 0,01 M |  0,25đ  0,25đ0,25đ0,25đ0,5đ0,5 đ |
| **3** | a) NaOH →Na+ + OH-pH=13 → [OH-] =0,1MnNaOH =0,02molmNaOH =0,8gb) nH+= nHCl + 2nH2SO4 =0,003+ 2. 0,006 = 0,015molnOH‑ = nNaOH =0,01molH+ + OH- → H2OBđ 0,015 0,01Pư 0,01 0,01Sau pư 0,005 0[H+] = 0,0125M →pH = 1,9 | 0,250,250,250,250,250,250,250,25 |

**ĐÁP ÁN ĐỀ 2 - HÓA 11 - Tuần 6**

**I. Trắc nghiệm (4 điểm)**

Mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| **Đáp án** | B | B | D | B | A | D | C | B | A | A | C | A | C | B | D | C |

**II. Tự luận (6 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐÁP ÁN** | **ĐIỂM** |
| **1****(2 đ)** | a) Viết đúng mỗi phương trình phân tử : b) Viết đúng mỗi phương trình ion thu gọn:  | 0,25 đ x 40,25 đ x 4 |
| **2****(2 đ)** | nNa2SO4 =0,2 mol → nNa+=0,4 mol và nSO42-=0,2 molnBaCl2= 0,09 mol → nBa2+=0,09 mol và nCl- =0,18 mol Ba2+ +SO42- →BaSO4 Bđ 0,09 0,2 0Pư 0,09 0,09 0,09Sau pư 0 0,11 0,09a) mBaSO4↓= 20,97 gb) sau phản ứng nNa+ =0,4 mol nCl-=0,18 mol nSO42-= 0,11 mol  Vsau pư =0,5 l → nồng độ các ion Na+ là 0,8M: Cl- là 0,36M: SO42- là 0,22M | 0,250,250,250,250,50,5 |
| **3****(2 đ)** | BTĐT ⇒ x = 0,02M = 65M là Zn Zn2+ + 2OH- → Zn(OH)2Bđ 0,2 0,7Pư 0,2 0,4 0,2Spư 0 0,3 Zn(OH)2 +2OH- → ZnO22- + 2H2OBđ 0,2 0,3Pư 0,15 0,3 Spư 0,05 0 m kết tủa = 4,95 gam | 0,250,250,250,250,250,250,250,25 |