**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 PTPT  Viết đúng PT ion rút gọn | 0,25 x 4  0,25 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 mol  Pt: H+ + OH- → H2O  So sánh => [ OH- ] = 0,01M  => pH=12  b)  nCl- = 0,001 mol  nBa2+ = 0,002 mol  nOH- = 0,003 mol  [Cl-] = 3,3.10-3M  [Ba2+] = 6,7.10-3M  [OH-] = 0,01 M | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,5đ  0,5 đ |
| **3** | a) NaOH →Na+ + OH-  pH=13 → [OH-] =0,1M  nNaOH =0,02mol  mNaOH =0,8g  b) nH+= nHCl + 2nH2SO4 =0,003+ 2. 0,006 = 0,015mol  nOH‑ = nNaOH =0,01mol  H+ + OH- → H2O  Bđ 0,015 0,01  Pư 0,01 0,01  Sau pư 0,005 0  [H+] = 0,0125M →pH = 1,9 | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |

**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 4  0,25 đ x 4 |
| **2**  **(2 đ)** | nNa2SO4 =0,2 mol → nNa+=0,4 mol và nSO42-=0,2 mol  nBaCl2= 0,09 mol → nBa2+=0,09 mol và nCl- =0,18 mol  Ba2+ +SO42- →BaSO4  Bđ 0,09 0,2 0  Pư 0,09 0,09 0,09  Sau pư 0 0,11 0,09  a) mBaSO4↓= 20,97 g  b) 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 | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,5  0,5 |
| **3**  **(2 đ)** | BTĐT ⇒ x = 0,02  M = 65  M là Zn  Zn2+ + 2OH- → Zn(OH)2  Bđ 0,2 0,7  Pư 0,2 0,4 0,2  Spư 0 0,3  Zn(OH)2 +2OH- → ZnO22- + 2H2O  Bđ 0,2 0,3  Pư 0,15 0,3  Spư 0,05 0  m kết tủa = 4,95 gam | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |