0 Sở GD & ĐT TPHCM **KIỂM TRA TẬP TRUNG LẦN 2 - NĂM HỌC 2017 - 2018**

Trường THPT Trường Chinh **MÔN HÓA HỌC 11**

**SỐ CÂU : 12; THỜI GIAN : 45 PHÚT**

**ĐỀ CHÍNH THỨC ĐÁP ÁN**

**ĐÁP ÁN TỪ MÃ ĐỀ 132 TỚI MÃ ĐỀ 520**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **132** | A | D | B | C | A | C | D | B | D | C | B | C |
| **302** | D | B | B | D | B | C | B | C | A | D | C | A |
| **711** | C | B | D | C | A | C | D | A | D | A | D | B |
| **520** | B | D | B | C | B | B | D | A | B | A | C | B |

|  |  |
| --- | --- |
| **ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM** | **THANG ĐIỂM** |
| **Câu 1:**  4NH3 + 5O24NO + 6H2O  2NO + O22NO2.  4NO2 + 2H2O + O24HNO3.  P + 5HNO3H3PO4+ 5NO2 + H2O. | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 2:**  - Dùng dung dịch H2SO4:  + Mẫu thử xuất hiện khí không màu ⇒ Na2CO3.  Na2CO3 + H2SO4Na2SO4 + H2O + CO2.  + Mẫu thử xuất hiện kết tủa trắng ⇒ BaCl2.  BaCl2 + H2SO4BaSO4 + 2HCl  - Dùng dung dịch AgNO3:  + Mẫu thử xuất hiện kết tủa trắng ⇒ KCl.  KCl + AgNO3AgCl + KNO3.  Mẫu thử xuất hiện kết tủa vàng ⇒ K3PO4.  K3PO4 + 3AgNO3Ag3PO4 + 3KNO3.  Còn lại là | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 3:**  3Cu + 8HNO33Cu(NO3)2 + 2NO + 4H2O  x → x →  (mol)  Fe + 4HNO3Fe(NO3)3 + NO + 2H2O  y → y → y (mol)  Đặt x, y lần lượt là số mol của Cu và Fe  Ta có:    Hệ phương trình:    Giải hệ ⇒ x = 0,06 (mol)  y = 0,2 (mol)      %Fe = 100 – 25,53 = 74,47(%)  b. Viết phương trình phản ứng xảy ra, tính khối lượng Z.  2Cu(NO3)22CuO + 6NO2 + O2.  0,06 → 0,06 (mol)  4Fe(NO3)32Fe2O3 + 12NO2 + 3O2.  0,2 → 0,1 (mol)  Theo phản ứng  ⇒ | **0,25**  **0,25**  **0,5**  **0,5**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,5** |
| **Câu 4A:**  Ta có:    ⇒ ⇒tạo 2 muối KH2PO4 và K2HPO4.  KOH + H3PO4 KH2PO4 + H2O  x x x  2KOH + H3PO4 K2HPO4 + 2H2O  2y y y  Đặt x, y là số mol KH2PO4 và K2HPO4.  ⇒ x + y = 0,8  x + 2y = 1,1  ⇒ x = 0,5 (mol); y = 0,3 (mol)  ⇒ | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 4B:**  Ta thấy    ⇒ phản ứng có tạo muối NH4NO3  4X + 10HNO34X(NO3)2 + N2O + 5H2O  0,12 ← 0,3 0,03 (mol)  4X + 10HNO34X(NO3)2 + NH4NO3 + 3H2O  0,006 ← 0,015 (mol)    Vậy kim loại X là kẽm (Zn) | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |