|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC&ĐÀO TẠO TPHCM  **TRƯỜNG THPT NHÂN VIỆT**  ĐÁP ÁN CHÍNH THỨC | KIỂM TRA HỌC KỲ 2 NH 2017 – 2018  **Môn thi: Hóa Học; Khối 12**  *Thời gian làm bài: 50 phút.*  *(không tính thời gian phát đề)* |

**ĐÁP ÁN ĐỀ THI HKII – KHỐI TỰ NHIÊN**

**NH: 2017 – 2018**

**PHẦN II: TỰ LUẬN**

**- Mỗi câu 0,5 điểm;** HS trình bày đơn giản, ngắn gọn, đúng đáp số

- HS trình bày đơn giản, ngắn gọn đúng quá trình nhưng sai đáp số thì được 0,25 điểm/câu

**ĐỀ: 01**

**Câu 1:** mAl = 0,32.27 = **8,64 gam.**

**Câu 2:** m = 0,16.100 = **16 gam**

**Câu 3:** mAl = (0,1.8/3).27 = **7,2 gam**

**Câu 4:** m Al(OH)3 = 0,22.78 = **17,16 gam**

**Câu 5:** Khối lượng thanh Fe tăng: **0,16.108 - 0,08.56 = 12,8 gam.**

**Câu 6:** m Fe(OH)3 = 0,3.2.107 = **64,2 gam**

**Câu 7:**

**Câu 8:**  nFe = 0,1 mol; nFe(NO3)2 = 0,15 mol. Đặt nNO = *x*; nN2O = *y*.

nZ = *x* + *y* = 0,105 mol; mZ = 30*x* + 44*y* = 0,105 × 16 × 2 ||⇒ giải hệ có:

*x* = 0,09 mol; *y* = 0,015 mol || Do Y chỉ chứa muối ⇒ H+ hết.

● ∑nH+ = 4nNO + 10nN2O + 10nNH4+ ⇒ nNH4+ = 0,01 mol.

Bảo toàn nguyên tố Hidro: nH2O = (0,61 – 0,01 × 4) ÷ 2 = 0,285 mol.

► Bảo toàn khối lượng**: m = 1,08 (gam).**

**ĐỀ : 02**

**Câu 1:** mAl = (0,15.8/3).27 = **10,8 gam**

**Câu 2:** mAl = 0,4.27 = **10,8 gam.**

**Câu 3:** m = 0,1.197 = **19,7 gam**

**Câu 4:** m Al(OH)3 = 0,05.78 = **3,9 gam**

**Câu 5:** Khối lượng thanh Al tăng: **0,15.64 - 0,1.27 = 6,9 gam.**

**Câu 6:** m Fe(OH)3 = 0,05.2.107 = **10,7 gam**

**Câu 7:**

**Câu 8:**nZn = nZn(NO3)2 = 0,66 mol ⇒ mZn(NO3)2 = 124,74 gam.

⇒ mNH4NO3 = 4,8 gam ⇒ nNH4NO3 = 0,06 mol.

+ Đặt số mol NO = a và nN2O = b ta có:

+ PT theo số mol hỗn hợp khí: a + b = 0,18 (1).

+ PT theo bảo toàn e: 3a + 8b + 0,06×8 = 0,66×2 (2).

+ Giải hệ (1) và (2) ta có nNO = 0,12 và nN2O = 0,08 mol.

⇒ ∑nHNO3 pứ = 0,12×4 + 0,06×10 + 0,06×10 = 1,68 mol.

⇒ mHNO3 = 105,84 gam ⇒ mDung dịch HNO3 = 1058,4 gam.

⇒ V = 1058,4 ÷ 1,26 = **840 ml**