**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HÓA KHỐI 11 – HỌC KÌ I – NĂM HỌC 2021-2022**

|  |
| --- |
| **Câu 1 (1 điểm) 0,25đ mỗi phản ứng**(NH4)3PO4 $→$ NH3$ →$ Fe(OH)2$ →$ Fe(NO3)3 $→$ Fe2O31.(NH4)3PO4 + 3NaOH → Na3PO4 + 3NH3 + 3H2O2. 3NH3 + 3H2O + FeCl3 → Fe(OH)3 + 3NH4Cl3. Fe(OH)3 + 3HNO3 → Fe(NO3)3 + 3H2O4. 2Fe(NO3)3 → Fe2O3 + 6NO2  + 3/2 O2 |
| **Câu 2: 1 điểm**4M + 10HNO3 → 4M(NO3)2 + NH4NO3 + 3H2O **0,25đ** a a a/4 M a = 10,4 **( 0,25đ)**m muối = (M + 62 **.** 2)a + 80**.** a/4 = Ma + 144a = 33,44 **( 0,25đ)**a = 0,16, M = 65 M = 65 là Zn **0,25đ**   |
| **Câu 3: 1,0 đ**nC = 0,6mol; nH = 1,2 mol, **(0,25đ)** nO = 0,6 mol **(0,25đ)**x : y : z = 0,6 : 1,2 : 0,6 = 1 : 2 : 1 **⇒** CTĐGN: CH2O **(0,25đ)**M = 180 **⇒** CTPT: C6H12O6 **(0,25đ)** |

|  |
| --- |
| **ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I- LỚP 11 - NĂM HỌC 2021-2022** |
|  |  |  |  |  |  |  |
| Câu | MÃ ĐỀ |  |  |
| 111 | 112 | 113 | 114 |  |  |
| 1 | D | B | C | C |  |  |
| 2 | B | B | A | C |  |  |
| 3 | B | A | D | C |  |  |
| 4 | C | C | A | D |  |  |
| 5 | D | C | D | A |  |  |
| 6 | A | B | D | D |  |  |
| 7 | C | C | A | C |  |  |
| 8 | A | A | C | A |  |  |
| 9 | A | D | A | B |  |  |
| 10 | B | D | B | C |  |  |
| 11 | D | A | B | B |  |  |
| 12 | C | D | B | A |  |  |
| 13 | A | B | B | D |  |  |
| 14 | A | A | D | C |  |  |
| 15 | A | A | A | C |  |  |
| 16 | B | C | D | A |  |  |
| 17 | C | D | C | A |  |  |
| 18 | A | D | B | B |  |  |
| 19 | D | A | B | C |  |  |
| 20 | D | C | C | B |  |  |
| 21 | D | B | B | B |  |  |
| 22 | C | A | C | A |  |  |
| 23 | C | B | A | D |  |  |
| 24 | D | C | D | D |  |  |
| 25 | B | D | A | D |  |  |
| 26 | B | B | C | A |  |  |
| 27 | B | D | D | D |  |  |
| 28 | C | C | C | B |  |  |