Sở GD & ĐT TPHCM **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I - NĂM HỌC 2018 - 2019**

Trường THPT Trường Chinh **MÔN HOÁ HỌC 12 - KHTN**

**SỐ CÂU : 24; THỜI GIAN : 50 PHÚT**

**ĐỀ CHÍNH THỨC ĐÁP ÁN**

**A-TRẮC NGHIỆM**

**ĐÁP ÁN TỪ MÃ ĐỀ 295 TỚI MÃ ĐỀ 401**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** | **16** | **17** | **18** | **19** | **20** |
| **295** | D | C | B | C | B | D | C | D | B | B | D | A | C | D | B | A | C | D | C | D |
| **312** | A | B | A | D | C | A | C | D | B | A | C | D | A | D | B | D | B | C | D | B |
| **175** | A | C | B | D | A | D | B | A | A | B | D | B | A | B | A | C | D | A | C | B |
| **401** | B | A | B | D | C | D | B | C | A | C | D | B | C | A | D | C | D | B | C | B |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **21** | **22** | **23** | **24** |
| **295** | C | A | B | C |
| **312** | C | B | C | A |
| **175** | C | C | B | C |
| **401** | A | C | A | D |

**B-TỰ LUẬN.**

**ĐÁP ÁN & THANG ĐIỂM**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **NỘI DUNG** | **THANG ĐIỂM** | **GHI CHÚ** |
| **Câu 1. (1,0 điểm)** | | |
| X: CH3CH(NH2)COOC2H5  CH2(NH2)COOC2H5 +NaOH  CH2(NH2)COONa + C2H5OH  C6H12O6 2C2H5OH + 2CO2.  CH2(NH2)COOH + NaOH → CH2(NH2)COONa + H2O | Mỗi phương trình đúng 0,25 điểm | Thiếu điều kiện, cân bằng phản ứng -0,25 / lỗi trong toàn câu |
| **Câu 2. (0,5 điểm)** | |  |
| Mpeptit = 217 npeptit = 0,02 mol  (Ala)2(Gly) + 3NaOH  2AlaNa + GlyNa + H2O  Bảo toàn khối lượng  mchất rắn  = 4,34 + 0,8.40 - 18.0,02 = 35,98 gam | 0,5 điểm |  |
| **Câu 3. (1,5 điểm)** | | |
| Đặt NO (a mol); N2O (b mol)  a + b = 0,15  30a + 44b = 32,8.0,15  a = 0,12 mol; b = 0,03 mol.  Đặt Al (x mol); Mg (y mol)  3x + 2y = 0,12.3 + 0,03.8  27a + 24b = 5,76  a = 0,16 mol; b = 0,06 mol  mAl = 0,16.27 = 4,32 gam; mMg = 0,06.24 = 1,44 gam |  |  |
| **Câu 4. (1,0 điểm)** | | |
| Đặt CH3COOC2H5 (a mol); Ala (b mol)  nNaOH = nHCl  + nEste + nAla⇒ a + b = 0,3  mmuối = 82.a + 111.b + 58,5.0,4 = 50,9  ⇒ a = 0,2 mol; b = 0,1 mol.  ⇒ m = 88.0,2 + 89.0,1 = 26,5 gam. | 0,25  0,26  0,25  0,26 |  |
|  |  |  |
|  | | |
|  |  |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Đặt số mol Fe và Cu tương ứng là x và y.  Có:  (1) Khối lượng hỗn hợp KL: 56x + 64y = 16,08.  (2) Số mol khí: x + 2y/3 = 0,23.  Từ (1) và (2)   * x = 0,15 (mol); y = 0,12 (mol) | 0,5 điểm | HS có thể sử dụng phương pháp bảo toàn electron để giải câu này. |
| %mFe= 56.0,15/16,08 = 52,24%.  %mCu = 100% - 52,24% = 47,76%. | 0,5 điểm |
| b)  nHNO3 = 4x + 8y/3 = 0,92 (mol);  VHNO3 = n/CM.120% = 0,552 (lít) = 552 (ml) | 0,5 điểm |
| **Câu 6. (2,0 điểm)** | | |
| Đặt CTPT B: CxHyOzNt.  nC = nCO2 = 0,12 (mol);  nH = nH2O.2 = 0,1 (mol);  nN = nN2.2 = 0,02 (mol);  (mol); | 1 điểm |  |
| Có: x : y : z : t = nC : nH : nO : nN  = 0,12 : 0,1 : 0,04 : 0,02 = 6 : 5 : 2 : 1.   * CTĐGN X: C6H5O2N. * CTPT X: (C6H5O2N)n.   Có: MA = dA/kk.29 = 123.   * CTPT B: C6H5O2N. | 1 điểm |  |
| **Câu 7. (0,5 điểm)** | | |
| Lượng dinh dưỡng cần thiết = (độ dinh dưỡng).(khối lượng phân)  Khối lượng phân supephotphat kép = 90.=148,3 (kg). | 0,5 điểm |  |