|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC & ĐÀO TẠO TP.HCM**TRƯỜNG THPT DƯƠNG VĂN DƯƠNG****---oOo---** | **ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KỲ II (2017 – 2018)****MÔN: Hóa; KHỐI: 12 – TỰ NHIÊN***Thời lượng: 50 phút (không kể thời gian phát đề)* |

NỘI DUNG & THANG ĐIỂM: **Phần TN (*6 điểm*)**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu hỏi/ Mã đề** | **101** | **102** | **103** | **104** | **Điểm** | **Ghi chú** |
| **01** | **A** | **B** | **C** | **D** | **0.25** |  |
| **02** | **D** | **B** | **A** | **D** | **0.25** |  |
| **03** | **B** | **C** | **D** | **B** | **0.25** |  |
| **04** | **C** | **A** | **D** | **A** | **0.25** |  |
| **05** | **D** | **B** | **B** | **A** | **0.25** |  |
| **06** | **C** | **D** | **B** | **C** | **0.25** |  |
| **07** | **B** | **C** | **C** | **B** | **0.25** |  |
| **08** | **C** | **C** | **A** | **D** | **0.25** |  |
| **09** | **C** | **D** | **A** | **C** | **0.25** |  |
| **10** | **B** | **B** | **C** | **A** | **0.25** |  |
| **11** | **A** | **C** | **A** | **B** | **0.25** |  |
| **12** | **B** | **A** | **B** | **D** | **0.25** |  |
| **13** | **A** | **B** | **C** | **C** | **0.25** |  |
| **14** | **B** | **C** | **D** | **B** | **0.25** |  |
| **15** | **C** | **D** | **C** | **A** | **0.25** |  |
| **16** | **D** | **C** | **A** | **C** | **0.25** |  |
| **17** | **D** | **D** | **A** | **C** | **0.25** |  |
| **18** | **B** | **A** | **D** | **A** | **0.25** |  |
| **19** | **A** | **D** | **C** | **A** | **0.25** |  |
| **20** | **D** | **C** | **B** | **B** | **0.25** |  |
| **21** | **A** | **D** | **D** | **D** | **0.25** |  |
| **22** | **C** | **B** | **B** | **B** | **0.25** |  |
| **23** | **C** | **A** | **D** | **C** | **0.25** |  |
| **24** | **A** | **B** | **C** | **D** | **0.25** |  |
|  | **Phần tự luận (*4 điểm*)** |
| **Câu hỏi** | **Đáp án** | **Điểm** | **Ghi chú** |
| **1 [1 đ]** | Cr(OH)3 + NaOH → NaCrO2 + 2H2OCr(OH)3 + 3HCl → CrCl3 + 3H2OCr2O3 + 2NaOH → 2NaCrO2 + H2OCr2O3 + 6HCl → 2CrCl3 + 3H2O | **0.25****0.25****0.25****0.25** |  |
| **2 [0.75 đ]** | Cr + H2SO4 → CrSO4 + H2V H2 = 672 ml | **0.25****0.5** |  |
| **3 [0.75 đ]** | n Al2(SO4)3 = 0,01 mol, n Al(OH)3 = 0,01 molnNaOH = 3×0,01 → CM = 1,2 MnNaOH = 4×0,01×2 – 0,01 → CM = 2,8 M | **0.25****0.25****0.25** |  |
| **4 [0.75 đ]** | 56x + 16y = 27,2 3x = 2y + 3×0,2→ x = 0,4 mol, y = 0,3 molm Fe(NO3)3 = 96,8 gam | **0.25****0.25****0.25** |  |
| **5 [0.75 đ]** | n Fe dư = 0,03 molBT e: x + 2y = 3×0,03 + 2(0,05 – 0,03)108x + 64y = 8,12 – 0,03×56→ x = 0,03 mol, y = 0,05 molCM Cu(NO3)2 = 0,25M | **0.25****0.25****0.25** |  |