|  |  |
| --- | --- |
| 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 – XÃ HỘI***Thời lượng: 45 phút (không kể thời gian phát đề)* |

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

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu hỏi/ Mã đề** | **201** | **202** | **203** | **204** | **Điểm** | **Ghi chú** |
| **01** | **A** | **A** | **D** | **B** | **0.25** |  |
| **02** | **A** | **C** | **A** | **C** | **0.25** |  |
| **03** | **C** | **B** | **B** | **A** | **0.25** |  |
| **04** | **B** | **C** | **B** | **B** | **0.25** |  |
| **05** | **C** | **C** | **B** | **A** | **0.25** |  |
| **06** | **B** | **D** | **C** | **D** | **0.25** |  |
| **07** | **A** | **A** | **C** | **D** | **0.25** |  |
| **08** | **D** | **B** | **D** | **C** | **0.25** |  |
| **09** | **B** | **A** | **B** | **C** | **0.25** |  |
| **10** | **A** | **C** | **D** | **B** | **0.25** |  |
| **11** | **D** | **D** | **B** | **B** | **0.25** |  |
| **12** | **D** | **A** | **C** | **C** | **0.25** |  |
| **13** | **B** | **B** | **C** | **D** | **0.25** |  |
| **14** | **D** | **A** | **D** | **A** | **0.25** |  |
| **15** | **A** | **D** | **A** | **D** | **0.25** |  |
| **16** | **A** | **D** | **A** | **D** | **0.25** |  |
| **17** | **D** | **B** | **D** | **A** | **0.25** |  |
| **18** | **B** | **C** | **B** | **C** | **0.25** |  |
| **19** | **B** | **A** | **B** | **D** | **0.25** |  |
| **20** | **D** | **B** | **A** | **C** | **0.25** |  |
| **21** | **A** | **C** | **C** | **B** | **0.25** |  |
| **22** | **B** | **A** | **C** | **C** | **0.25** |  |
| **23** | **D** | **B** | **B** | **D** | **0.25** |  |
| **24** | **A** | **B** | **B** | **D** | **0.25** |  |
|  | **Phần tự luận (*4 điểm*)** |
| **Câu hỏi** | **Đáp án** | **Điểm** | **Ghi chú** |
| **1 [1 đ]** | 2Fe + 3Cl2 → 2FeCl3FeCl3 + 3NaOH → Fe(OH)3 + 3NaCl | **0.5****0.5** | Thiếu cân bằng -0.25 |
| **2 [1 đ]**  | Al(OH)3 + NaOH → NaAlO2 + 2H2OAl(OH)3 + 3HCl → AlCl3 + 3H2O | **0.5****0.5** | Thiếu cân bằng -0.25 |
| **3 [0.75 đ]** | 2R + 2H2O → 2NaOH + H2nH2 = 0,015 mol → MR = 23 (Na) | **0.25****0.5** |  |
| **4 [0.5 đ]** | m oxit = mFe + 16. nCO17,6 = mFe + 16×0,1 → mFe = 16 gam | **0.25****0.25** |  |
| **5 [0.75 đ]** | nNaOH = 4nAlCl3 – nAl(OH)3 = 4×0.15×2 – 0,2→ nNaOH = 1 molV = 2 lít | **0.25****0.25****0.25** |  |