|  |  |
| --- | --- |
| 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 → 2FeCl3  FeCl3 + 3NaOH → Fe(OH)3 + 3NaCl | | | | | **0.5**  **0.5** | | Thiếu cân bằng -0.25 | |
| **2 [1 đ]** | | Al(OH)3 + NaOH → NaAlO2 + 2H2O  Al(OH)3 + 3HCl → AlCl3 + 3H2O | | | | | **0.5**  **0.5** | | Thiếu cân bằng -0.25 | |
| **3 [0.75 đ]** | | 2R + 2H2O → 2NaOH + H2  nH2 = 0,015 mol → MR = 23 (Na) | | | | | **0.25**  **0.5** | |  | |
| **4 [0.5 đ]** | | m oxit = mFe + 16. nCO  17,6 = 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 mol  V = 2 lít | | | | | **0.25**  **0.25**  **0.25** | |  | |