|  |  |
| --- | --- |
| **BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**  ĐỀ MINH HỌA | **ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KỲ I NĂM HỌC 2020 - 2021**  **Môn thi: Hóa học, Lớp 12** |

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| **Đáp án** | D | C | A | B | D | B | A | C | B | A | B | D | C | C |
|  | | | | | | | | | | | | | | |
| **Câu** | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| **Đáp án** | A | C | C | B | B | D | D | A | A | A | C | C | B | B |

**\* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.**

**II. PHẦN TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| 29 | Gọi số mol của Mg, Fe lần lượt là x, y  Mg + 2HCl MgCl2 + H2  (mol) x x  Fe + 2HCl FeCl2 + H2  (mol) y y  Ta có  ,  \* **Hs viết đúng 2 pthh được 0,25 điểm. Lâp hệ phương trình được 0,25 điểm. Tìm được giá trị x, y đúng được 0,25 điểm. Tính đúng phần trăm khối lượng mỗi kim loại được 0,25 điểm**. | 0,25  0,25  0,25  0,25 |
| 30 | Mỗi phương trình hóa học đúng được 0,25 điểm  2Mg + O2  2MgO  4Al + 3O2 2Al2O3  MgO + 2HCl MgCl2 + H2O  Al2O3 + 6HCl 2AlCl3 + 3H2O  **\* Nếu thiếu, sai điều kiện hoặc sai hệ số của các chất trong phương trình hóa học thì trừ một nửa số điểm của phương trình hóa học đó.** | 0,25  0,25  0,25  0,25 |
| 31 | 1. Mx = 44.2 = 88   Gọi công thức phân tử của X là CxHyOz  ; ;  Công thức phân tử của X là C4H8O2........................................................................   1. Theo bài ra X là este   Công thức cấu tạo của X:  HCOOCH2CH2CH3; HCOOCH(CH3)2; CH3COOC2H5; C2H5COOCH3 ........  \* **HS làm cách khác, kết quả đúng được 0,25 điểm.**  **\* HS viết được 3 công thức cấu tạo trở lên được 0,25 điểm** | 0,25  0,25 |
| 32 | Qui đổi hỗn hợp X thành Fe, O, Cu  (mol) 3x 4x y (phản ứng)  Sau phản ứng Cu dư nên tạo muối Fe2+  Fe  Fe2+ + 2e O + 2e  O2-  (mol) 3x 6x (mol) 4x 8x  Cu  Cu2+ + 2e  (mol) y 2y (mol) 0,225 0.075 ..........................  Ta có  Khối lượng muối = 0,075.3.180 + 0,1875.188 = 75,75 (gam) ...............................  \* **Hs làm cách khác, kết quả đúng vẫn cho điểm tối đa.** | 0,25  0,25 |