**ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**

**ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2. NĂM HỌC 2023 - 2024**

**Môn thi: HÓA HỌC, Lớp 12.**

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM**

**đề 121**

CBBCCBBBDABBDDDCBCACDBDAACCA

**đề 122**

AADCCDBDAABADDABBCDACBABBDCA

**đề 123**

BBDDDCBCACCBBCCBBBDADBACCADA

**đề 124**

CBABBDCAAABADDABBCDAAADCCDBD

**đề 125**

CBBBDACBBCDBDAACCABBDDDCBCAC

**đề 126**

BADDABBCDAAADCCDBDAACBABBDCA

**đề 127**

DBDAABBBDABBDDDCBCACCBBCCCCA

**đề 128**

CBABBDBDAABADAABBCDAAADCCDCA

**TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 29**  **(1 điểm)** | 2Ca + O2  2CaO (1)  2CaO +H2O  2Ca(OH)2 (2)  Ca(OH)2 + CO2  CaCO3 +H2O (3)  CaCO3 + CO2 +H2O  Ca(HCO3)2 (4)  **\* Nếu thiếu điều kiện phản ứng thì trừ một nữa số điểm của mỗi phần.** | 0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 30**  **(1 điểm)** | a) n CO 2 = 0,2 mol , n Ba(OH)2 = 0,15 mol n OH- = 0,3 mol  Đặt T= n OH- / n CO 2 = 1,5  → tạo thành hai gốc muối HCO3- và CO32-  Viết đúng 2 phương trình  Ca(OH)2 + CO2  CaCO3 +H2O  Ca(OH)2 + 2CO2  Ca(HCO3)2  b) Tính đúng khối lượng kết tủa  m CaCO3 = 10 gam  **Học sinh làm theo cách khác vẫn được điểm** | 0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 31**  **(0,5 điểm)** | a, Viết đúng 4 phương trình hóa học các phản ứng xảy ra.  2Na +2H2O  2NaOH + H2  2Al + 2NaOH +2H2O  2NaAlO2 + 3H2  NaOH +HCl  NaCl + H2O  NaAlO2 +HCl + H2O  Al(OH)3 + NaCl  b, Tính được đúng khối lượng  m = 0,3.23 + 0,2.27 = 12,3 gam | 0,25  0,25 |
| **Câu 32**  **(0,5 điểm)** | Dùng một thuốc thử Ba(OH)2  từ từ đến dư, nhận biết đúng hiện tượng cả 4 chất  Viết đúng 5 phương trình  Ba(OH)2  + 2NH4Cl  BaCl2 + 2NH3 + 2H2O  Ba(OH)2  + (NH4)2SO4  Ba SO4 + 2NH3 + 2H2O  3Ba(OH)2  + 2AlCl3  3BaCl2 + Al(OH)3  Ba(OH)2  + 2Al(OH)3   Ba(AlO2)2 + 4H2O  Ba(OH)2  + MgCl2  BaCl2 + Mg(OH)2 | 0,25  0,25 |