**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.** | 0,250,250,250,25 |
| **Câu 30****(1 điểm)** | a) n CO 2 = 0,2 mol , n Ba(OH)2 = 0,15 mol n OH- = 0,3 molĐặt T= n OH- / n CO 2 = 1,5→ tạo thành hai gốc muối HCO3- và CO32- Viết đúng 2 phương trìnhCa(OH)2 + CO2  CaCO3 +H2OCa(OH)2 + 2CO2  Ca(HCO3)2b) Tính đúng khối lượng kết tủam CaCO3 = 10 gam **Học sinh làm theo cách khác vẫn được điểm**  | 0,250,250,250,25 |
| **Câu 31****(0,5 điểm)** | a, Viết đúng 4 phương trình hóa học các phản ứng xảy ra. 2Na +2H2O  2NaOH + H22Al + 2NaOH +2H2O  2NaAlO2 + 3H2NaOH +HCl  NaCl + H2ONaAlO2 +HCl + H2O  Al(OH)3 + NaCl b, Tính được đúng khối lượngm = 0,3.23 + 0,2.27 = 12,3 gam | 0,250,25 |
| **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 trìnhBa(OH)2  + 2NH4Cl  BaCl2 + 2NH3 + 2H2OBa(OH)2  + (NH4)2SO4  Ba SO4 + 2NH3 + 2H2O3Ba(OH)2  + 2AlCl3  3BaCl2 + Al(OH)3  Ba(OH)2  + 2Al(OH)3   Ba(AlO2)2 + 4H2OBa(OH)2  + MgCl2  BaCl2 + Mg(OH)2   | 0,250,25 |