|  |  |
| --- | --- |
| KIỂM TRA GIỮA HK 2 -NĂM HỌC 2020-2021**PHẦN ĐỀ TỰ LUẬN – Môn Hóa, lớp12 (Đề 1)** | **Chữ ký GV coi KT** |
| Họ và tên HS ……………………………………………Lớp …………Số báo danh…………………Phòng kiểm tra số ……………………… | **Chữ ký và điểm số GV chấm** |

**Đềra:**

**Câu 29.** *(1,0 điểm)*

Một học sinh tiến hành thí nghiệm và ghi lại kết quả quan sát như sau: Nhỏ từ từ dung dịch NaOH vào dung dịch Al2(SO4)3 thấy dung dịch bị vẫn đục (1), tiếp tục nhỏ dung dịch NaOH vào thì dung dịch trở lại trong suốt (2). Sau đó nhỏ tiếp dung dịch HCl vào thấy dung dịch vẫn đục trở lại (3), tiếp tục nhỏ dung dịch HCl vào thấy dung dịch trở lại trong suốt (4).

Viết các phương trình hóa học minh họa cho mỗi hiện tượng quan sát được ((1), (2), (3), (4)) trong thí nghiệm trên.

**Câu 30.** *(1,0 điểm)*

Cho 1,56 gam hỗn hợp gồm Al và Al2O3 phản ứng hết với dung dịch HCl (dư), thu được V lít khí H2 (đktc) và dung dịch X. Nhỏ từ từ dung dịch NH3 đến dư vào dung dịch X thu được kết tủa, lọc hết lượng kết tủa, nung đến khối lượng không đổi thu được 2,04 gam chất rắn. Viết các PTHH xảy ra và tính giá trị của V.

**Câu 31.** *(0,5 điểm)*

Có 4 dung dịch riêng biệt: HCl, AlCl3, KNO3, Ca(HCO3)2 đựng trong các lọ mất nhãn. Chỉ dùng thêm dung dịch Ba(OH)2 làm thuốc thử, hãy trình bày cách nhận biết các dung dịch trên.

**Câu 32.** *(0,5 điểm)*

Cho a gam kim loại M tan hết vào H2O thu được dung dịch có khối lượng lớn hơn khối lượng H2O ban đầu là 0,95a gam. Xác định kim loại M?

**--- Hết ----**

**Bài làm:**

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………