|  |  |
| --- | --- |
| KIỂM TRA GIỮA HK 2 -NĂM HỌC 2020-2021**PHẦN ĐỀ TỰ LUẬN – MÔN HÓA HỌC, LỚP 10** | **Chữ ký GV coi KT** |
| Họ và tên HS ……………………………………………Lớp …………Số báo danh…………………Phòng kiểm tra số ……………………… | **Chữ ký và điểm số GV chấm** |

**Đề ra:**

**Câu 29.** *(1,0 điểm)*

Viết các phương trình phản ứng xảy ra (ghi rõ điều kiện, nếu có) khi cho các chất sau tác dụng với nhau

1) Fe + Cl2 2) Br2 + dd KI 3) dd HCl + dd AgNO3 4) MnO2 + HCl đặc

**Câu 30.** *(1,0 điểm)*

Hòa tan 12,0 gam hỗn hợp gồm Fe, FeO bằng dung dịch HCl 0,1M vừa đủ thu được 3,36 lít khí (đktc) và dung dịch X. Tính khối lượng của các chất trong hỗn hợp đầu và thể tích của dung dịch HCl đã dùng.

**Câu 31.** *(0,5 điểm)*

Khi sục khí Cl2 vào dung dịch Na2CO3 thấy có khí CO2 thoát ra. Hãy viết phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra.

**Câu 32.** *(0,5 điểm)*

Thêm 3 gam MnO2 vào 197 gam hỗn hợp muối KCl và KClO3. Trộn kĩ và đun nóng hỗn hợp đến phản ứng hoàn toàn thu được chất rắn cân nặng 152 gam. Hãy xác định thành phần % khối lượng của hỗn hợp muối đã dùng.

**--- Hết ----**

**Bài làm:**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………