|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GD & ĐT TP. HỒ CHÍ MINH **TRƯỜNG THPT BÙI THỊ XUÂN***Đề thi có 2 trang* | **ĐỀ THI HỌC KÌ II – NH 2017-2018****MÔN: HÓA HỌC 12 (Ban AB+A2)** *Thời gian làm bài: 20 phút;* *Ngày thi: 26/04/2018* |
| SỐ BÁO DANH | ĐIỂM | LỜI PHÊ CỦA GIÁM KHẢO | MẬT MÃ |
| CHỮ KÍ GIÁM THỊ | CHỮ KÍ GIÁM KHẢO |

 *(Thí sinh* ***không*** *được sử dụng tài liệu)*

**Câu 1 *(1,5 điểm):* Viết phương trình hóa học của phản ứng (ghi rõ điều kiện, nếu có):**

1. Canxi hiđrocacbonat + canxi hiđroxit.
2. Thủy ngân + lưu huỳnh.
3. Sắt (II) oxit + dung dịch HNO3 loãng.
4. Magie  + dung dịch axit sunfuric đặc tạo hiđrosunfua.
5. Oxi hóa NaCrO2 bằng brom trong môi trường NaOH.
6. Sắt (III) oxit + dung dịch axit sunfuric đặc, nóng.

**Câu 2 (1 điểm):** Cho lượng dư dung dịch NaOH lần lượt tác dụng với: nhôm, khí cacbonic, dung dịch sắt (III) sunfat, crom (III) hiđroxit. Viết các phương trình hóa học các phản ứng xảy ra.

**Câu 3 *(1 điểm):*** Hòa tan hoàn toàn 11 gam hỗn hợp gồm Al và Fe bằng dung dịch HCl vừa đủ. Sau phản ứng thu được 8,96 lít khí H2 (đktc) và dung dịch X. Cho dung dịch NaOH dư vào dung dịch X thu được kết tủa Y. Nung Y trong không khí đến khối lượng không đổi thu được m gam rắn. Tính giá trị m.

*(Cho NTK: Na = 23; Al = 27; Fe = 56; H = 1; Cl = 35,5; O = 16)*

**Câu 4: (0,5đ)** Cho **m** gam hỗn hợp X gồm Al, Fe, kim loại R tác dụng với O2, thu được 26,4 gam chất rắn Y. Hòa tan hoàn toàn Y trong dung dịch chứa HNO3 2M và H2SO4 1M, thu được 4,48 lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất, ở đktc) và dung dịch sau phản ứng chứa 95,6 gam hỗn hợp muối. Xác định giá trị của **m**.

*(Cho NTK: N = 14; S= 32; Ag = 108; H = 1; Mg= 24; O = 16; Cu=64)*