|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TRƯỜNG TH, THCS, THPT**  **NGÔ THỜI NHIỆM**  **-----------------** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ 2 – MÔN HÓA HỌC – KHỐI: 12**  Thời gian làm bài: 50 phút (không tính thời gian phát đề)  ----------------------------------- | |
| **Năm học : 2017 - 2018** | **BAN KHOA HỌC XÃ HỘI** |  |

Họ, tên thí sinh ………………………….……..................... Lớp…………..... Số báo danh………….……

**PHẦN II. TỰ LUẬN: 4 điểm**

**Câu 1(2điểm):** Thực hiện chuỗi phản ứng Fe → FeCl2 → FeCl3 → Fe(OH)3 → Fe2O3

**Câu 2(1điểm):** Toán nhiệt nhôm

Nung hỗn hợp gồm 10,8 gam Al và 16,0 gam Fe2O3 (trong điều kiện không có không khí), sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được chất rắn Y. Tính khối lượng kim loại trong Y?

**Câu 3(1điểm):** Toán hỗn hợp kim loại

Hòa tan m gam hỗn hợp gồm 3 kim loại Fe, Al, Mg, Cr bằng dd HCl dư thu được 1,12 lít H2 (đktc). Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 5,84 gam muối khan. Tính m?

Cho Al=27, Fe=56, O=16, Mg=24, Cr=52, H=1

- Hết -