|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠOTHÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG THCS - THPT****SƯƠNG NGUYỆT ANH** | **ĐỀ KIỂM TRA ÔN TẬP HKII****MÔN: HÓA HỌC. LỚP: 11***Thời gian làm bài: 45 phút* |

**ĐỀ 1**

**Câu 1:**

Thực hiện chuỗi phản ứng hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

NH4NO2 $→$ N2 $→$NH3 $→$NO $→$ NO2 $→$HNO3

**Câu 2:** Chỉ sử dụng quỳ tím, bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết các dung dịch không màu sau: Na2CO3, NaOH, NaNO3 và NaHSO4. Viết phương trình hóa học.

**Câu 3:** Tiến hành nhiệt phân 15,04 gam Cu(NO­3)2, sau một thời gian thu được 8,56 gam chất rắn.

a/ Tính hiệu suất của phản ứng phân hủy Cu(NO3)2.

b/ Tính thể tích các khí bay ra (ở điều kiện tiêu chuẩn).

**Câu 4:** Đốt cháy hoàn toàn a gam Hidrocacbon A thu được 2,2 gam CO2 và 1,08 gam H2O. Xác định công thức phân tử A, biết rằng tỉ khối hơi khí A so với H2 $d\_{^{A}/\_{H\_{2}}}=36$.

**Câu 5:** *(* Hòa tan hoàn toàn 5,02 gam hỗn hợp 2 kim loại gồm kẽm và sắt vào 500 ml dung dịch HNO3 loãng. Sau khi phản ứng kết thúc người ta thu được 1,344 lít khí NO (ở điều kiện tiêu chuẩn).

 a/ Tính thành phần phần trăm theo khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp.

 b/ Tính nồng độ mol của dung dịch HNO3 đã dùng.

Cho biết: H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 56.