|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO AN GIANG**  **ĐỀ THI CHÍNH THỨC**  **(Gồm có 2 trang)** | **KỲ THI TUYỂN SINH VÀO LỚP 10**  **NĂM HỌC 2017 – 2018**  **KHÓA NGÀY: 07/7/2017**  **MÔN THI: HÓA HỌC**  *Thời gian làm bài: 120 phút*  *(Không kể thời gian phát đề)* |

**Bài I: (3 điểm)**

Hoàn thành các phương trình phản ứng hóa học sau đây (mỗi dấu .?. tương ứng với một hóa chất):

KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + .?.

Fe3O4 + Al .?. + Fe

Fe + NaNO3 + HCl  NaCl + FeCl3 + NO + H2O

Ca(HCO3)2 + NaOH  NaHCO3 + .?. + H2O

FexSy­ + H2SO4  FeSO4 + S + H2S

Na2SO3 + KHSO4  K2SO4 + .?. + SO2 + .?.

**Bài II: (2 điểm)**

Chỉ dùng thêm một hóa chất làm thuốc thử, trình bày phương pháp hóa học để nhận biết các dung dịch hóa chất (đựng trong các lọ riêng biệt) sau đây: dung dịch KOH, dung dịch H2SO4, dung dịch BaCl2, dung dịch MgCl2.

**Bài III: (2 điểm)**

Dung dịch (Z) thu được bằng cách pha trộn 200ml dung dịch HNO3 x(M) (dung dịch (X)) với 300ml dung dịch HNO3 y(M) (dung dịch (Y)). Cho dung dịch (Z) tác dụng với CaCO3 dư thu được 3,136 lít khí không màu (đo ở điều kiện tiêu chuẩn).

1. Tính nồng độ mol/lít (CM) của dung dịch (Z)?
2. Dung dịch (X) được pha bằng cách thêm nước vào dung dịch (Y) theo tỉ lệ thể tích V(H2O): V(Y) = 3:1. Tính giá trị của x và y?

**Bài IV: (2 điểm)**

Đốt cháy hoàn toàn 6 gam hỗn hợp gồm ancol etylic (C2H5OH) và một hiđrocacbon (trong phân tử có không quá 3 nguyên tử Cacbon) thì dùng vừa đủ V lít khí oxi, thu được 6,72 lít CO2 và 7,2 gam H2O (các thể tích khí đều đo ở điều kiện tiêu chuẩn)

1. Tính giá trị của V?
2. Tính khối lượng của hiđrocacbon trong hỗn hợp đầu?
3. Xác định công thức cấu tạo và gọi tên hiđrocacbon? Biết rằng tổng số mol của hai chất trong hỗn hợp đã cho gấp 1,5 làn số mol của ancol etylic trong hỗn hợp đó
4. Tính thành phần phần trăm về khối lượng của ancol etylic trong hỗn hợp ban đầu?

*(Sử dụng nguyên tử khối gần đúng của các nguyên tố sau đây: H=1; C=12; O=16)*

**Bài V: (1 điểm)**

Cho 4,231 gam hỗn hợp gồm 1 kim loại kiềm (A) (thuộc nhóm các kim loại Li, Na, K, Rb, Cs) và 1 kim loại (M) (hóa trị II) vào nước tạo thành dung dịch (D); 1,008 lít khí duy nhất (đo ở điều kiện tiêu chuẩn); còn lại 1,00 gam chất rắn không tan.

Xác định các kim loại (A), (M) và tính số gam mỗi kim loại có trong hỗn hợp đầu?