SỞ GIÁO DỤC & ĐÀO TẠO TP.HCM **CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM**

**TRƯỜNG THPT NHÂN VIỆT Độc lập – Tự do – Hạnh phúc**

Số …. /KH-NV*Tân Phú, ngày 21 tháng 3 năm 2018*

**ĐÁP ÁN TỰ LUẬN KHỐI XÃ HỘI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ĐỀ 1** | **Điểm** | **ĐỀ 2** |
| **Câu1:**Cho 13 gam kim loại crom phản ứng vừa đủ với V lít khí Cl2 (đktc). Tính V. -Viết phương trình.- Số mol crom=0,25mol-nCl2=0,375 mol- VCl2=8,4 lít**Câu 2:**Hấp thụ hoàn toàn 6,72 lít khí SO2 (ở đktc) vào dung dịch chứa 42 gam KOH thu được dung dịch X. Tính khối lượng muối tan thu được trong X.-nSO2=0,3molnKOH=0,75mol-T= nKOH/ nSO2=2,5 tạo K2SO3-Viết ptpum=47,4 gam**Câu3:**Hòa tan m (g) Al vào dung dịch HNO3 loãng thu được hỗn hợp khí gồm 0,05 mol NO và 0,075 mol N2. Tính m.**Cách 1:**-3nAl=3nNO+10nN2nAl=0,3 molmAl=8,1 gam**Cách 2: có thể viết 2 ptpu (có cân bằng)****-Dựa vào ptpu tính số mol Al****Câu4:** Cho 31,2 gam hỗn hợp gồm bột Al và Al2O3 phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH thu được 0,3 mol H2. Tính khối lượng của Al2O3.-Viết ptpu-nAl=0,2 mol-mAl =5,4 gam-mAl2O3=25,8 gam | **0,25****0,25****0,25****0,25****0,25****0,25****0,25****0,25****0,5****0,25****0,25****0,5****0,5****0,25****0,25****0,25****0,25** | **Câu 1:** Cho 33,28g crom đốt cháy trong oxi dư, thu m gam khối lượng sản phẩm. Tính m.-Viết phương trình.- Số mol crom=0,64mol-nCr2O3=0,32 mol- m=48,64 gam**Câu 2:**Hấp thụ hoàn toàn 3,36 lít khí SO2 (ở đktc) vào dung dịch chứa 18 gam NaOH thu được dung dịch X. Tính khối lượng muối tan thu được trong X.-nSO2=0,15mol NNaOH=0,45mol-T= nNaOH/ nSO2=3 tạo Na2SO3-Viết ptpum=18,9 gam**Câu3:**Hòa tan m (g) Al vào dung dịch HNO3 loãng thu được hỗn hợp khí gồm 0,25 mol NO và 0,75 mol N2O. Tính m.**Cách 1:**-3nAl=3nNO+8nN2OnAl=2,25 molmAl=60,75 gam**Cách 2: có thể viết 2 ptpu (có cân bằng)****-Dựa vào ptpu tính số mol Al****Câu4:**Cho 20,4 gam hỗn hợp gồm bột Al và Al2O3 phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH thu được 0,9 mol H2. Tính khối lượng của Al2O3.-Viết ptpu-nAl=0,6 mol-mAl =16,2 gam-mAl2O3=4,2 gam |