**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 30:**

**BÀI THỰC HÀNH 4: ĐIỀU CHẾ THU KHÍ OXI VÀ THỬ TÍNH CHẤT CỦA OXI**

**Câu 1:**  Lấy cùng số mol các chất KClO3; AgNO3, KNO3; KMnO4 đem nhiệt phân. Để thu được thể tích oxi nhiều nhất thì phải nhiệt phân hợp chất nào sau đây?

**A.**  KClO3 **B.**  KNO3 **C.**  KMnO4 **D.**  AgNO3

**Câu 2:**  Trong phòng thí nghiệm cần điều chế 4,48 lít O2 (đktc). Dùng chất nào sau đây để khối lượng là nhỏ nhất?

**A.**   KClO3 **B.**  KMnO4 **C.**   KNO3 **D.**  H2O

**Câu 3:**   Cho phản ứng Fe(NO3)3→Fe2O3+NO2+O2. Cần lấy bao nhiêu gam Fe(NO3)3 để điều chế lượng oxi tác dụng vừa đủ với bari tạo thành 36,72 gam oxit?

**A.** 40,5 gam **B.** 60,5 gam **C.** 29,5 gam **D.** 38,72 gam

**Câu 4:**  Nhiệt phân hoàn toàn 12,25 gam  KClO3. Thể tích O2 (đktc) thu được là:

**A.** 1,12 lít **B.** 2,24 lít **C.** 3,36 lít **D.** 4,48 lít

**Câu 5:**  Muốn điều chế được 2,8 lít (đktc) khí O2 thì khối lượng KMnO4 cần nhiệt phân là:

**A.** 39,5g **B.** 40,5g **C.** 41,5g **D.** 42,2g

**Câu 6:**  Để có oxi tác dụng đủ với 7,2 gam cacbon thì khối lượng  KClO3 cần nhiệt phân là:

**A.** 49 gam **B.** 48 gam **C.** 47 gam **D.** 46 gam

**Câu 7:**  Để có 6,4 gam oxi thì thể tích nước cần phải điện phân là:

**A.** 6,2 ml **B.** 7,2 ml **C.** 8,2 ml **D.** 9,2 ml

-----------------------------------------------

----------- HẾT ----------

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** |
| 1 | A | 4 | C |
| 2 | D | 5 | A |
| 3 | D | 6 | A |
|  |  | 7 | B |