**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 29:**

**BÀI LUYỆN TẬP 5**

**Câu 1:**  Trong giờ thức hành thí nghiệm một học sinh đốt cháy 3,2 gam lưu huỳnh trong 1,12 lít oxi (đktc). Sau phản ứng sẽ có:

**A.** Lưu huỳnh dư **B.** Oxi thiếu **C.** Lưu huỳnh thiếu **D.** Oxi dư

**Câu 2:**  Trong không khí, oxi chiếm 21% về thể tích, phần trăm về khối lượng oxi là:

**A.** 21,3% **B.** 22,3% **C.** 23,3% **D.** 24,2%

**Câu 3:**  Oxit là hợp chất của oxi với:

**A.** Một nguyên phi kim **B.** Một nguyên tố kim loại

**C.** Nhiều nguyên tố hóa học **D.** Một nguyên tố hóa học khác

**Câu 4:**  Bari oxit có công thức hóa học là

**A.**  Ba2O **B.**  BaO **C.**  BaO2 **D.**  Ba2O2

**Câu 5:**  Người ta thu khí oxi bằng cách đấy không khí là dựa vào tính chất nào?

**A.** Oxi tan trong nước **B.** Oxi nặng hơn không khí

**C.** Oxi không mùi, màu, vị **D.** Khí oxi dễ trộn lẫn trong không khí

**Câu 6:**  Nhóm chất nào sau đấy đều là oxit?

**A.**  SO2, MgSO4, CuO **B.**  CO, SO2, CaO

**C.**  CuO, HCl, KOH **D.**  FeO, CuS, MnO2

**Câu 7:**  Đốt cháy hoàn toàn 3,2 gam lưu huỳnh trong 2,24 lít khí O2. Sau phản ứng khối lượng SO2 thu được là

**A.** 6,4 gam. **B.** 3,2 gam. **C.** 8,0 gam. **D.** 4 gam.

**Câu 8:**  Phần trăm khối lượng của Cu trong CuO là

**A.** 60% **B.** 70% **C.** 80% **D.** 50%

**Câu 9:**  Số gam KClO3 để điều chế 2,4g Oxi ở dktc ?

**A.** 18g **B.** 17,657g **C.** 6,125g **D.** 9,17g

**Câu 10:**  Sử dụng chất nào để nhận biết 3 chất rắn Na2O, Al2O3, MgO.

**A.**  H2SO4 **B.**  BaCl2 **C.**  H2O **D.**  HCl

**Câu 11:**  Cho 56 kg vôi sống ( thành phần chính là CaO) chứa 10% tạp chất tác dụng với nước dư. Khối lượng Ca(OH)2 thu được là:

**A.** 64,6kg **B.** 65,6kg **C.** 66,6kg **D.** 67,6kg

**Câu 12:**  Khi đốt 0,3 mol cacbon trng bình chứa 0,2 mol khí oxi thì khối lượng khí cacbonic thu được là bao nhiêu?

**A.** 4,4 gam **B.** 13,2 gam **C.** 8,8 gam **D.** 5,7 gam

**Câu 13:**  Phát biểu nào sau đây về oxi là không đúng ?

**A.** Oxi nhẹ hơn không khí **B.** Oxi cần thiết cho sự sống

**C.** Oxi không mùi và không vị **D.** Oxi chiếm chiếm 20,9% về thể tích trong không khí

**Câu 14:**  Tỉ lệ khối lượng của Nito và Oxi là 7: 8. Công thức của oxit là

**A.**  NO **B.**  NO2 **C.**  N2O5 **D.**  N2

**Câu 15:**  Bột nhôm cháy theo phản ứng: Nhôm + khí oxi → nhôm oxit. Cho biết khối lượng nhôm đã phản ứng là 54g và khối lượng nhôm oxit sinh ra là 102g. Vậy thể tích oxi đã dùng là thể tích nào sau đây?

**A.** 33 lít **B.** 34 lít **C.** 33,6 lít **D.** 40,6 lít

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

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** |
| 1 | A | 6 | B | 11 | C |
| 2 | C | 7 | A | 12 | C |
| 3 | D | 8 | C | 13 | A |
| 4 | B | 9 | C | 14 | A |
| 5 | B | 10 | C | 15 | C |