|  |  |
| --- | --- |
| **ĐỀ ÔN TẬP CHƯƠNG OXI ( tuần 6)**  |  |

Bài 1: Oxit cao nhất của một nguyên tố R có công thức R2O5 , hợp chí của với hidro chứa 91,18% khối lượng R. Xác định R và công thức các hợp chất.

Bài 2: Nguyên tố R tạo thành hợp chất RH4, trong đó hidro chiếm 25% khối lượng và nguyên tố R’ tạo thành hợp chất RO2, trong đó oxi chiếm 69,57% khối lượng. Xác định nguyên tố R và R’

Bài 3: Hợp chất với oxi của nguyên tố X có dạng XaOb gồm 7 nguyên tử trong phân tử. Đồng thời tỉ lệ khối lượng giữa X và oxi là 1:1,29 . Xác định X và công thức oxit.

Bài 4: Đốt cháy hoàn toàn 3,7 g hỗn hợp khí Z ( đktc ) gồm metan và butan ( C4H10 ) thu được 11g khí CO2 . Tính thành phần phần trăm khối lượng mỗi khí trong hỗn hợp ban đầu

Bài 5: Tính khối lượng oxi cần dùng để đốt cháy hoàn toàn các hỗn hợp sau

a, 0,25 mol Cu; 0,09 mol Fe và 0,75 mol bari Ba.

b, 7,75g photpho; 11,2g lưu huỳnh và 1,08g cacbon.

c, 5,6l C2H6 ; 0,896l H2 và 3,36l C2H4

Bài 6: Một bình chứa 33,6l khí oxi (đktc), với lượng oxi này có thể đốt cháy bao nhiêu gam photpho, lưu huỳnh, cacbon, sắt, kẽm

Bài 7: Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp khí goomg 80 C4H10­ và 20% CH­­­4 với tổng khối lượng là 20g. Tính khối lượng oxi tham gia phản ứng và khối lượng sản phẩm thu được

Bài8: Đốt cháy hết 0,8 g một nguyên tố R trong không khí, dẫn toàn bộ sản phẩm thu được qua nước vôi trong thì nước vôi trong bị đục và nặng them 1,6g. Xác định nguyên tố R

Bài 9: Trộn đều 2g MnO2 và 98g hỗn hợp KCl và KClO3 rồi đem nung nóng đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được hỗn hợp chất rắn nặng 76g. Xác định khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu.

Bài 10: Đun nóng 22,12g KMnO4 thu được 21,26g hỗn hợp rắn.

a, Tính thể tích oxi thu được ở đktc

b, Tính phần trăm khối lượng KMnO4 đã bị nhiệt phân.

c, Để thu được lượng O2 như trên phải nhiệt phân bao nhiêu gam HgO ? Biết hiệu suất phản ứng là 80%

Bài 11: Nung nóng kali nitrat KNO3 thu được kali nitrit KNO­2 và oxi.

a, Tính khối lượng kali nitrat cần dùng để điều chế 11,2 gam khí oxi, biết hiệu suất phản ứng là 80%

b, Tính lượng khí oxi điều chế được khi phân huỷ 40,4 gam kali nitrat, biết hiệu suất phản ứng là 85%

Bài 12:, Đốt cháy 7,44g photpho trong bình chứa 6,16 lít khí oxi ( đktc ) tạo thành diphotpho pentaoxit.

a, Sau phản ứng chất nào còn dư và số mol dư là bao nhiêu ?b, Tính khối lượng chất tạo thành

 Bài 13:. Đốt cháy 2,24l khí metan trong 28 lít không khí tạo ra khí cacbonic và hơi nước. Sau phản ứng chất nào còn thừa và số mol thừa là bao nhiêu

 Bài 14: Đốt cháy 36kg than đá có chứa 0,5% tạp chất lưu huỳnh và 1,5% tạp chất khác không cháy đươc. Tính thể tích khí CO2 và SO2 tạo thành (ở đktc).