

CÂU 1: Trình bày tính chất hóa học của Oxi. Viết các PTHH

CÂU 2:Viết 3 phương trình hóa học điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp . Nhận xét khi thu khí Oxi trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp có gì khác nhau.

CÂU 3:

Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt dây sắt trong bình chứa khí Oxi
Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt Photpho trong bình chứa khí Oxi

Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt S trong bình chứa khí Oxi

Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt S trong bình chứa khí Oxi

CÂU 4: Bằng phương pháp hóa học , hãy nhận biết :

Các khí không màu : Oxi , Hidro

Các khí không màu : Oxi , Cacbonic

BÀI TOÁN

Bài 1

Đốt cháy 19,2 gam Magie trong bình chứa 6,72 lít khí Oxi (đktc) , thu được hỗn hợp rắn .

- 1) Tính khối lượng hỗn hợp chất rắn thu được sau phản ứng
- 2) Để có được lượng khí Oxi ở trên , cần phải nung nóng bao nhiêu gam

Thuốc tím KMnO_4 .

.Mg = 24 O = 16 K = 39 Mn = 55

Bài 2

- 1) Điện phân m (gam) Nước , thu được 11,2 lít khí Oxi ở điều kiện tiêu chuẩn . Tính m (gam).
- 2) Dùng thể tích Oxi thu được ở trên đốt 15,5 gam Photpho thu được hỗn hợp rắn . Tính khối lượng hỗn hợp rắn thu được sau phản ứng .

H = 1 O = 16 P = 31

CÂU 1: Trình bày tính chất hóa học của Oxi. Viết các PTHH

CÂU 2:Viết 3 phương trình hóa học điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp . Nhận xét khi thu khí Oxi trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp có gì khác nhau.

CÂU 3:

Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt dây sắt trong bình chứa khí Oxi
Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt Photpho trong bình chứa khí Oxi

Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt S trong bình chứa khí Oxi

Nêu hiện tượng thí nghiệm đốt S trong bình chứa khí Oxi

CÂU 4: Bằng phương pháp hóa học , hãy nhận biết :

Các khí không màu : Oxi , Hidro

Các khí không màu : Oxi , Cacbonic

BÀI TOÁN

Bài 1

Đốt cháy 19,2 gam Magie trong bình chứa 6,72 lít khí Oxi (đktc) , thu được hỗn hợp rắn .

- 1) Tính khối lượng hỗn hợp chất rắn thu được sau phản ứng
- 2) Để có được lượng khí Oxi ở trên , cần phải nung nóng bao nhiêu gam

Thuốc tím KMnO_4 .

.Mg = 24 O = 16 K = 39 Mn = 55

Bài 2

- 1) Điện phân m (gam) Nước , thu được 11,2 lít khí Oxi ở điều kiện tiêu chuẩn . Tính m (gam).
- 2) Dùng thể tích Oxi thu được ở trên đốt 15,5 gam Photpho thu được hỗn hợp rắn . Tính khối lượng hỗn hợp rắn thu được sau phản ứng .

H = 1 O = 16 P = 31

KIỂM TRA 1 TIẾT LẦN 1 HKII
MÔN : HÓA HỌC 8 .

CÂU 1:(3 đ)

Em hãy chọn chất thích hợp điền vào chỗ trống để hoàn thành các PTHH sau (ghi điều kiện phản ứng ,nếu có) , và cho biết các phản ứng hóa học trên , phản ứng nào thuộc loại phản ứng hóa hợp , phân hủy , thế .

- 1) ? + H₂SO₄ → FeSO₄ + ?↑
- 2) ? → K₂MnO₄ + ? + ?↑
- 3) CuO + ? → ? + H₂O
- 4) ? + ? → Fe₂O₃
- 5) Al + O₂ → ?

CÂU 2:(1,5 đ)

Bằng phương pháp hóa học , hãy nhận biết :

Các khí không màu : Oxi , Hidro , Nitơ .

CÂU 3:(1,5 đ)

- a) Viết 3 phương trình hóa học điều chế khí Oxi trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp .
- b) Nêu hiện tượng khi thực hiện thí nghiệm đốt Photpho trong bình chứa khí Oxi và viết phương trình hóa học của phản ứng .

CÂU 4: (1 đ)

Viết công thức hóa học các Axit tương ứng với các Oxit Axit sau:

P₂O₅ , SO₃ , CO₂ , SO₂ .

BÀI TOÁN (3điểm)

- 1) Cho 29,05 gam hỗn hợp hai kim loại gồm Kẽm và Đồng tác dụng với dung dịch axit Clohidric HCl , thấy có khí thoát ra . Sau khi phản ứng kết thúc thu được V (lít) khí ở điều kiện tiêu chuẩn .
Tính V (lít) khí thoát ra .
- 2) Dùng V (lít) khí thu được ở trên khử 24 gam bột Đồng Oxit màu đen đã được nung nóng thu được m (gam) chất rắn . Tính m (gam) chất rắn thu được sau phản ứng . (các V đo ở điều kiện tiêu chuẩn) .

Zn = 65 Cu = 64 H = 1 Cl = 35,5 O = 16

Hết .