

ÔN TẬP

- Hãy viết các PTHH của các phản ứng khi cho oxi tác dụng với Bari, Magie, kẽm, đồng, cacbon, lưu huỳnh, photpho (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có).
- Trong khí (gas) thường có thành phần chính là khí propan (C_3H_8) và butan (C_4H_{10})
 - Viết PTHH của phản ứng xảy ra ở điều kiện thường khi đốt cháy hết khí (gas), giả thiết phản ứng chỉ tạo sản phẩm CO_2 và H_2O
 - Tính thể tích CO_2 thoát ra ở điều kiện thường khi đốt cháy hết 1 kg gas có thành phần chứa 26,4% propan và 69,6% butan, còn lại là tạp chất trơ không cháy (cho rằng 1 mol khí chiếm 24 lít trong điều kiện thường)
- Viết PTHH của các phản ứng hidro khử các oxit sau:
 - Oxit sắt từ (Fe_3O_4)
 - Chì(II) oxit (PbO)
- Khử 32 gam Fe_2O_3 bằng khí hidro ở nhiệt độ cao. Hãy:
 - Tính số gam đồng kim loại thu được.
 - Tính thể tích khí hidro (đktc) cần dùng.
- Tính số gam nước thu được khi cho 8,4 lít khí hidro tác dụng với 2,8 lít khí oxi (các thể tích đo ở đktc).
- Có hai nhóm chất :
 - Nhóm A: CaO , CO_2 , CuO , CO , SO_2 , Fe_2O_3
 - Nhóm B: HCl , $NaOH$, H_2OHãy cho biết những chất nào trong nhóm A tác dụng được với chất nào trong nhóm B. Viết PTHH xảy ra.
- Cho các oxit : CaO , MgO , Na_2O , SO_2 , SO_3 , H_2O , CO , CO_2 . Oxit nào tác dụng với nhau từng đôi một? Viết các PTHH
- 100 ml dung dịch HCl 7M vừa tan vừa hết 21,1 g hỗn hợp CuO và Al_2O_3 .
 - Viết các phương trình phản ứng xảy ra.
 - Tính khối lượng mỗi oxit trong hỗn hợp ban đầu ?
 - Cho một lượng dung dịch H_2SO_4 10% vừa đủ tác dụng hết với 16 g CuO . Tính nồng độ % của dung dịch muối thu được ?
- Biết rằng 1,12 lít khí CO_2 (đktc) tác dụng vừa đủ với 100 ml dd $NaOH$ tạo muối trung hòa Na_2CO_3
 - Viết PTHH.
 - Tính nồng độ mol của dd $NaOH$ đã dùng ?

