|  |  |
| --- | --- |
| **ĐỀ ÔN TẬP TỔNG HỢP ( 16-3---22-3)** |  |

Bài 1: Viết CTHH của các chất có tên sau :

1.Axit nitric 2. Bạc hiđroxít 3.Kali sunphit 4.Đồng phốt phát

5.nitơ đi oxit 6.magie nitrat 7. axit sunphuric 8.canxi clorua

9.natriphốt phát 10.kẽm sunphat 11.nhôm oxit 12.natri sunphat

Bài 2 : Cân bằng các phương trình hóa học sau :

a/ Fe(OH)2 + H2SO4 🡪 FeSO4 + H2O

b/ Fe2O3 + HCl 🡪 FeCl3 + H2O

c/ Mg(OH)2 +HCl 🡪 MgCl2 + H2O

d/ Fe(OH)3 + HCl 🡪 FeCl3 + H2O

e/ Na2SO3 + HNO3 🡪 NaNO3 + H2O + SO2

Bài 3: Tính % thể tích của từng khí và % khối lượng từng nguyên tố có trong hỗn hợp gồm : 8g SO2 ; 16,8 lít CH4( ĐKTC) ; 8g H2S

Bài 4:Đọc tên các chất có CTHH sau :

Mg(OH)2 ; H2SO4 ; Fe3O4 ; MnO ; SiO2 ; N2O3 ; NO2 ; CO2 ; ; Mn2O7 ; P2O3 ; SO2

Bài 5:Hoàn thành các PTHH sau :

H2S + O2 🡪

 CO + O2 🡪

 Mg + HCl🡪

 Al + H2SO4 🡪

 Ba + HCl🡪

Fe + H2SO4 🡪

Bài 6: Cho 12 g magie vào dd H2SO4 có chứa 68,6 gam H2SO4.

a/ Tính thể tích khí thu được (ĐKTC)

b/ Tính khối lượng muối thu được

c/ Nếu dẫn toàn bộ lượng khí thu được qua 36g FeO nung nóng . Tính khối lượng chất rắn thu được sau khi kết thúc phản ứng biết hiệu suất của phản ứng là 80%

Bài 7: Tính % khối lượng của từng khí và % khối lượng từng nguyên tố có trong hỗn hợp gồm : 6g H2 ; 32 g CH4 ; 33gCO2

Bài 8:Dùng 11,2 lít oxi (ĐKTC) để đốt cháy hoàn toàn a ( gam ) hỗn hợp magie và sắt ( có tỉ lệ mol là 1:3) . a/Viết PTHH xảy ra

a/ Tính a? b/ tính khối lượng từng sản phẩm thu được

c/ để có được lượng oxi dụng ở trên cần phải lấy bao nhiêu gam KClO3

d/ Nếu dùng lượng oxi trên đề đôt cháy vừa hết 18 g một kim loại hóa trị III . Xác định tên kim loại đó

Bài 9: Cho 26 g kẽm vào dd HCl có chứa 36,5 gam HCl .

a/ Tính thể tích khí thu được (ĐKTC)

b/ Tính khối lượng muối thu được

c/ Nếu đốt toàn bộ lượng khí thu được cần phải có bao nhiêu gam không khí

Bài 10: Cho 10,8 g nhôm vào dd H2SO4 có chứa 49 gam H2SO4.

a/ Tính thể tích khí thu được (ĐKTC)

b/ Tính khối lượng muối thu được

c/ Nếu dẫn toàn bộ lượng khí thu được qua 40,5 g ZnO nung nóng . Tính khối lượng chất rắn thu được sau khi kết thúc phản ứng biết hiệu suất của phản ứng là 80%