Mọi thắc mắc phụ huynh và học sinh có thể liên hệ cô Quế Loan qua Zalo/ SĐT: 0976730645
Chúc các em học sinh ôn tập thật tốt.

BÀI TẬP ÔN HOÁ 8 (16/03 → 05/04/2020)

Bài 1: Lập phương trình hóa học của các phản ứng sau:

1. $FeS_2 + O_2 \xrightarrow{t^o} SO_2\uparrow + Fe_2O_3$
2. $Fe(OH)_3 \xrightarrow{t^o} Fe_2O_3 + H_2O$
3. $SO_2 + H_2S \rightarrow S\downarrow + H_2O$
4. $CuO + H_2 \xrightarrow{t^o} Cu + H_2O$
5. $FeS + HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2S\uparrow$
6. $Fe(OH)_2 + O_2 + H_2O \rightarrow Fe(OH)_3\downarrow$
7. $FeCl_2 + NaOH \rightarrow Fe(OH)_2\downarrow + NaCl$
8. $MnO_2 + HCl \rightarrow Cl_2 + MnCl_2 + H_2O$
9. $NaCl + H_2O \xrightarrow[\text{có màng ngăn xốp}]{\text{điện phân}} NaOH + Cl_2 + H_2$
10. $KMnO_4 + HCl \rightarrow KCl + MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$
11. $Fe_3O_4 + HCl \rightarrow FeCl_2 + FeCl_3 + H_2O$
12. $Cu + H_2SO_{4(đặc)} \xrightarrow{t^o} CuSO_4 + SO_2 + H_2O$
13. $Fe_xO_y + Al \xrightarrow{t^o} Fe + Al_2O_3$
14. $Fe_xO_y + H_2 \xrightarrow{t^o} Fe + H_2O$
15. $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$
16. $KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$
17. $NaNO_3 \rightarrow NaNO_2 + O_2$
18. $Fe_2O_3 + H_2 \xrightarrow{t^o} Fe + H_2O$
19. $FeO + H_2 \xrightarrow{t^o} Fe + H_2O$
20. $Fe_3O_4 + H_2 \xrightarrow{t^o} Fe + H_2O$

Bài 2: Một hỗn hợp khí X gồm 0,25 mol khí SO_2; 0,15 mol khí CO_2; 0,65 mol khí N_2và 0,45 mol khí H_2.

a) Tính thể tích của hỗn hợp khí X (đktc).

b) Tính khối lượng của hỗn hợp khí X.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Bài 3: Cho phản ứng sau: $CaCO_3 + HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$

a) Nếu có 8,96l khí CO_2 tạo thành thì cần bao nhiêu gam $CaCO_3$, bao nhiêu gam HCl tham gia phản ứng?

b) Nếu có 20 g $CaCO_3$ tham gia phản ứng, thì khối lượng HCl cần dùng và thể tích khí CO_2 (đktc) sinh ra là bao nhiêu?

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Bài 4: Cho 78 g $Al(OH)_3$ tác dụng vừa đủ với H_2SO_4, phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được $Al_2(SO_4)_3$ và H_2O. Tính khối lượng H_2SO_4 phản ứng và $Al_2(SO_4)_3$ tạo thành sau phản ứng.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(Cho O= 16; C = 12; S =32; Cl = 35,5; Ca = 40; N= 14; Al = 27; H=1)