



Câu 9: Tính khối lượng của:

a/ 0,2 mol CO_2 b/ 0,5 mol HCl c/ 1,25 mol Cl_2 d/ 0,75 mol $Al_2(SO_4)_3$

Câu 10: Tính số mol của:

a/ 16 gam $CuSO_4$ b/ 14 gam N_2 c/ 12,8 gam SO_2 d/ 3,36 lit H_2 đktc

Câu 11: Tính thể tích ở đktc của:

a/ 0,25 mol CO b/ 3,6 gam H_2O c/ 14,2 gam Cl_2 d/ 1,25 mol SO_3 1

Câu 12: Hãy cho biết các chất sau nặng hay nhẹ hơn khí oxi bao nhiêu lần: $N_2, H_2, CO_2, Cl_2, H_2S$

Câu 13: Hãy tính thành phần phần trăm các chất sau:

Chất	Khối lượng mol	Số mol nguyên tử mỗi nguyên tố	Thành phần % theo khối lượng mỗi nguyên tố
SO_2		$n_C = \dots\dots ; n_O = \dots\dots$	
H_2SO_4			
KOH			

Câu 14: Hợp chất A có thành phần % theo khối lượng các nguyên tố: 27,38% Na ; 1,19% H; 14,29% C và 57,14% ; Biết khối lượng mol của A là 84 gam. Tìm công thức hóa học của A?

Khối lượng của mỗi nguyên tố	Số mol nguyên tử mỗi nguyên tố	Số nguyên tử mỗi nguyên tố và CTHH

Câu 15: Hợp chất B có khối lượng mol là 98, thành phần % theo khối lượng các nguyên tố: 2,04% H; 32,65% S, còn lại là oxi. Tìm công thức hóa học của B?

Khối lượng của mỗi nguyên tố	Số mol nguyên tử mỗi nguyên tố	Số nguyên tử mỗi nguyên tố và CTHH

Câu 16: Hòa tan hết 3,25 gam kẽm (Zn) bằng dung dịch H_2SO_4 , sau phản ứng thu được kẽm sunfat ($ZnSO_4$) và khí hidro.

a/ Viết phương trình hóa học?

b/ Tính khối lượng kẽm sunfat ($ZnSO_4$) thu được?

c/ Tính thể tích khí Hidro tạo thành ở đktc?

Câu 17: Cho Natri Hidroxit (NaOH) tác dụng với 3,65 gam Axit Clohidric (HCl) thấy tạo thành muối natri clorua (NaCl) và nước.

a/ Hãy viết phương trình hóa học?

b/ Tính khối lượng của Natri Hidroxit cần dùng?

c/ Tính khối lượng của muối tạo thành?

Câu 18: Xem bài tập chương nguyên tử trang 31

Một số công thức đã học

$n = \frac{m}{M}$	$m = n \cdot M$	$n = \frac{V}{22,4}$	$V = n \cdot 22,4$	$d_{A/B} = \frac{M_A}{M_B}$
$d_{A/KK} = \frac{M_A}{29}$	n là số mol chất (mol); M là khối lượng mol chất (g); $d_{A/B}$ là tỉ khối của chất A đối với chất B		m là khối lượng chất (g); V là thể tích chất khí đktc (lít)	