

BÀI TẬP ÔN TẬP HÓA HỌC LỚP 8- ĐỢT 1

Câu 1: Hoàn thành các phương trình hóa học

- 1) $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
- 2) $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- 4) $\text{Al} + \text{O}_2 \xrightarrow{to} \text{Al}_2\text{O}_3$
- 5) $\text{CO} + \text{Fe}_3\text{O}_4 \xrightarrow{to} \text{Fe} + \text{CO}_2$
- 6) $\text{NaOH} + \text{MgSO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Mg(OH)}_2$
- 7) $\text{Fe} + \text{O}_2 \xrightarrow{to} \text{Fe}_3\text{O}_4$
- 8) $\text{H}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{to} \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$
- 9) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NaCl}$

Câu 2: Hãy cho biết số mol của những khối lượng chất sau :

- a) 4 g cacbon ; 62 g photpho ; 42 g sắt.
- b) 3,6 g nước ; 95,48 g khí cacbonic ; 14,625 g muối ăn.

Câu 3: Hãy tìm thể tích khí ở đktc của :

- | | |
|---|-----------------------------------|
| a) 0,25 mol CO_2 ; | b) 0,25 mol O_2 ; |
| c) 21 g N_2 ; | d) 8,8 g CO_2 ; |
| e) $9 \cdot 10^{23}$ phân tử H_2 ; | f) $0,3 \cdot 10^{23}$ phân tử CO |

Câu 4: Phải lấy bao nhiêu gam của mỗi chất khí sau để chúng cùng có thể tích khí là 5,6 lít ở đktc?

- | | |
|--------------------|--------------------|
| a) CO_2 ; | b) CH_4 ; |
| c) O_2 ; | d) N_2 ; |
| e) Cl_2 . | |

Câu 5: Hãy tìm khối lượng của những đơn chất và hợp chất sau : CO_2 , H_2O , N_2 , O_2 , H_2 , NaCl để cùng có số phân tử bằng nhau là $0,6 \cdot 10^{23}$.

Câu 6: Cho $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. Hãy xác định số nguyên tử H có trong hợp chất

Câu 7: Tính % m_K có trong phân tử K_2CO_3

Câu 8: Biết hợp chất có $d_{A/H_2} = 22$. Xác định hợp chất biết có duy nhất 1 nguyên tử Oxi

Câu 9: Tính % m_C biết trong 1 mol NaHCO_3

Câu 10: Thành phần phần trăm khối lượng của oxi trong Fe_2O_3

Giáo viên bộ môn

Trần Thị Phương Thảo

