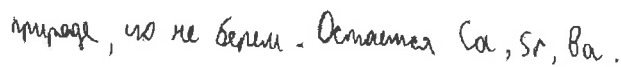


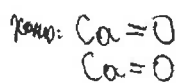
Так как катион = анион, то степень окисл. металла и гал. фторина б. одинаковой, но с противоположными знаками (+7; -7), (+2; -2). Степень окисления металла фторина б. постоянной (а также металлы в I, II, III групп, шестых подгрупп или так называемые щелочи (растворимые основания): Li, Na, K, Rb, Cs, Fr, Ca, Sr, Ba, Ra). ⇒ Известный газ — это кислород (O_2). ⇒ Степень окисл. металла = +2 (п.к. O_2^{-2}). Ра — не встречается в



65 7

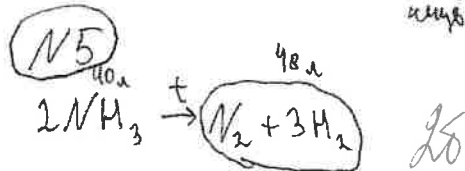
$$n(\text{Ba}) = \frac{50 \text{ г}}{137 \text{ г/моль}} = 0,36 \text{ моль} \sim \text{не подходит}$$

\Rightarrow Клей-итан - это конъюнкция (с)



Indikat: Menge, Konz. - O_2
 auch Membran - CO

~~Ca~~ Zlamp. kampion - ~~Ca~~ $Ca = 0$
 $Ca = 0$



$V(H_2)$ в 3 раза больше $V(N_2)$, $\Rightarrow 48$ гелий на 1+3 (коэф. N_2 и H_2) = 12 г в одной части = 12 г

$V(H_2) = \frac{48 \cdot 3}{4} = 36$

$$V(H_2) = \frac{12 \times 48 \times 3}{4} = 36 \mu$$

$$V(N_2) = 48i - 36u = 12 \text{ u}$$

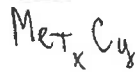
Отвѣтъ: Обѣмъ вогореннаго = 36 м.

Adrian azama 92 n

2 comp

X-02

N1



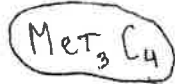
$w_{\%}(\text{C}) = 57,1\%$

$w_{\%}(\text{MeT}) = 100\% - 57,1\% = 42,9\%$

$w_{\%} m(\text{C}) = 22,2\%$

$w_{\%} m(\text{MeT}) = 77,8\% (100\% - 22,2\%)$

$$\frac{w_{\%}(\text{C})}{w_{\%}(\text{MeT})} = \frac{57,1\%}{42,9\%} = \frac{1,33}{1} \Rightarrow \text{C:MeT} = 1,33:1 = 4:3 \Rightarrow \text{MeT}_3\text{C}_4$$



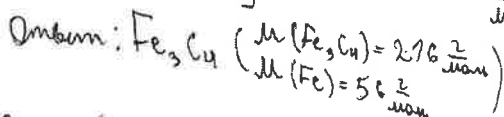
В бензольном и ромаше углерода и 3 атома азота. масса. $12 \cdot 4 = 48 \frac{\text{г}}{\text{моль}} - M(\text{C})$ в бензольном

$48 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$ (по массе - это 22,2%). Молярная масса бензола, масса углерода в бензоле.

$$48 - 22,2\% \Rightarrow x = \frac{48 \cdot 100}{22,2} = 216 \frac{\text{г}}{\text{моль}} - M(\text{MeT}_3\text{C}_4)$$

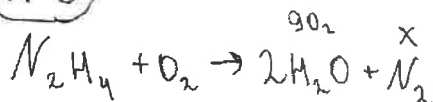
$$M(\text{MeT}) = \frac{216 \frac{\text{г}}{\text{моль}} - M(\text{C})}{3} = \frac{48 \frac{\text{г}}{\text{моль}}}{3} = 56 \frac{\text{г}}{\text{моль}} \Rightarrow \text{Молярная масса} - \text{это железо (Fe)}$$

N2



Оксид: 1243

N3



$$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m}{M} = \frac{90 \text{ г}}{18 \frac{\text{г}}{\text{моль}}} = 5 \text{ моль}$$

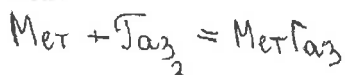
$$n(\text{N}_2) = \frac{n(\text{H}_2\text{O})}{2} = \frac{5 \text{ моль}}{2} = 2,5 \text{ моль}$$

$$V(\text{N}_2) = V_m \cdot n = 22,4 \frac{\text{л}}{\text{моль}} \cdot 2,5 \text{ моль} = 56 \text{ л}$$

105

$$\text{Оксид: } V(\text{N}_2) = 56 \text{ л}$$

N4



Простые газобразные в-ва азота: $\text{H}_2, \text{O}_2, \text{Cl}_2, \text{F}_2$.

гидрид

Молярная масса

1 см

1 - 105
2 - 105
3 - 105
4 - 105
5 - 105

305

105