

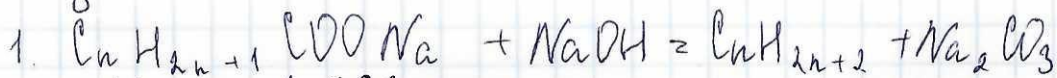
Молодой этап
всероссийской олимпиады школьников 2021/2022 уч.г.
по химии
ученица 11 класса МБОУ "Пролетарская есс"
Ивановой Кристины

учитель: Анцупова А.В.

Тест:

- 1. - 4 +
- 2. - 1 +
- 3. - 4 +
- 4. - 3 +
- 5. - 4 -
- 6. - 3 +
- 7. - 3 +
- 8. - 3 +
- 9. - 2 +
- 10. - 4 +

Задача



$$n = \frac{V}{V_m} = \frac{1,792 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,08 \text{ моль.}$$

$$M(Na_2CO_3) = \frac{m}{n} = \frac{9,92 \text{ г}}{0,08 \text{ моль}} = 124 \text{ г/моль.} \Rightarrow$$

$$12n + 2n + 1 + 12 + 32 + 24 = 124$$

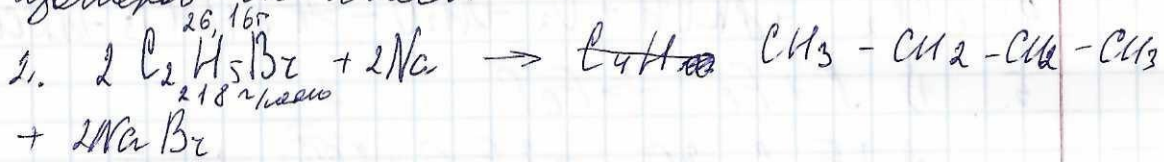
$$14n = 124 - 69$$

$$n = 4 \Rightarrow$$

Указанное в-во - карбоксилатная соль симметричного п-ПА,



Возможность в hexamethylsilane - Hexam.,
измерен, не измер.

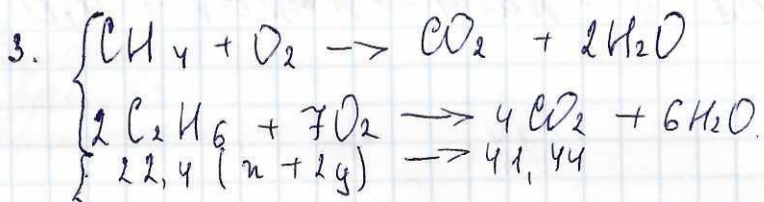


$x = (26,16 \cdot 2 + 2 \cdot 22,4) : 218,2 \text{ моль} = 2,688 \text{ м.}$

$W = \frac{2,688}{2,688} = 0,744 \cdot 100\% = 74,4\%$

Ответ: 74,4%

45



$\begin{cases} 16n + 30y = 22 \\ n + 2y = 1,85 \\ n + 1,875y = 1,75 \end{cases}$

$0,125y = 0,1$

$y = 0,78125 \text{ моль} \Rightarrow n = 1,85 - 2 \cdot 0,78125 =$

$= 0,2875 \text{ моль.}$

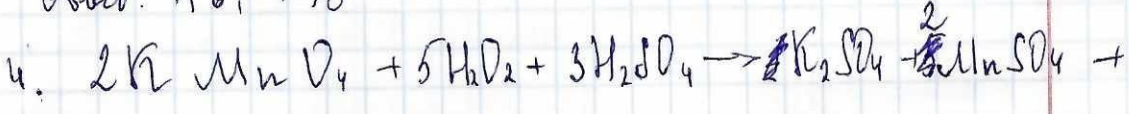
$m(\text{C}_2\text{H}_4) = n \cdot M = 0,2875 \text{ моль} \cdot 16 \text{ г/моль} =$

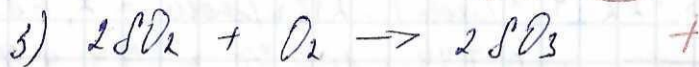
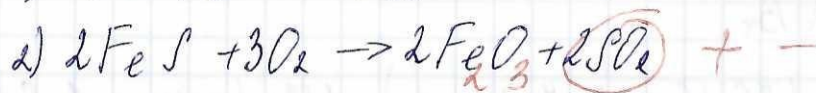
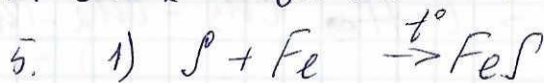
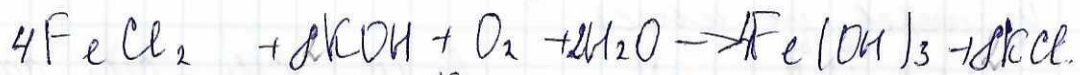
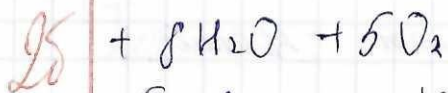
$= 4,6 \text{ г.}$

$W = \frac{4,6 \text{ г}}{28 \text{ г}} = \frac{4,6 \text{ г}}{28 \text{ г}} \cdot 100\% = 16,4\%$

Ответ: 16,4%

45





275 - и 33

8 1/2 Победитель