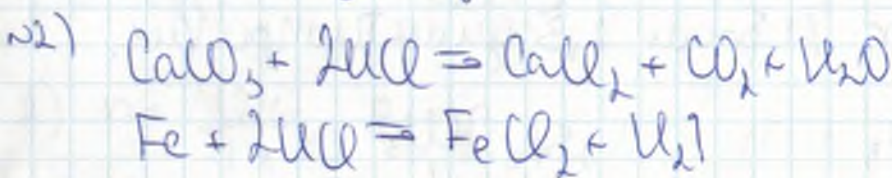


Задание 1

49% x 17101

- н1) 1) хлорид натрия (т.к он белый и при нагревании практически не изменяется) +
 2) сахар (т.к плавится и темнеет при t) + (98)
 3) мел (т.к не раств в H_2O) +
 4) сера (она белая и не тонет в H_2O) +
 5) медь (т.к только она окрашивается в черный при t) +
 6) красный фосфор (т.к горит белым пламенем) + (5)
 7) магнезит (т.к белый улет) +
 8) железо (не раств в H_2O темн серый) +
 9) древесный уголь (черный улет и при t накаляется бел) +
 10) окид меди II (т.к не тонет в H_2O) +



н3) Возможно это из-за того сера и древесный уголь гидрофобны.

н4) медь; железо и уголь древесный раствор HCl

Упражнение 2 Задание 2

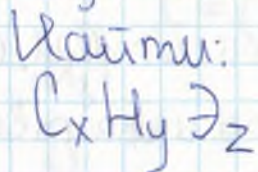
Дано:

$$W(C) = 39,73\%$$

$$W(H) = 7,28\%$$

$$D_{Br_2} = 5,2$$

Найти:



Решение:

$$M_b = 5,2 \cdot 29 = 150,8 \text{ г/моль}$$

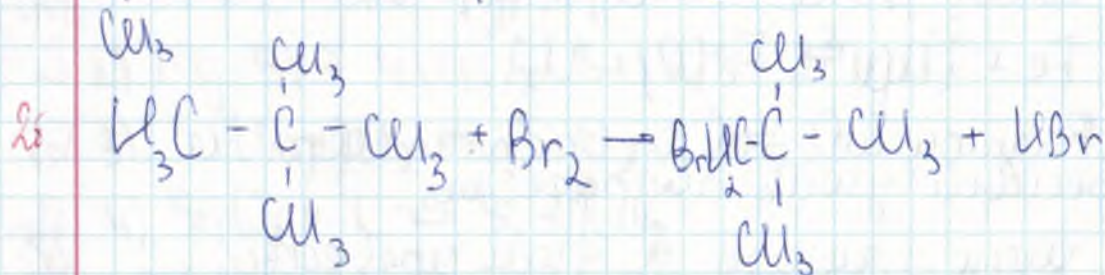
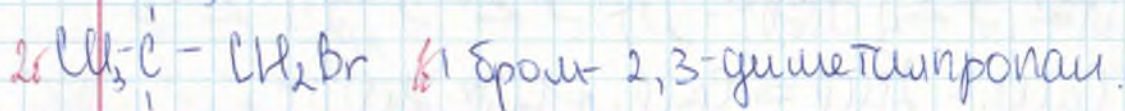
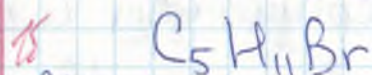
$$M(\text{Э}) = 100\% - 39,73\% - 7,28\% = 52,99\%$$

$$x = \frac{150,8 \cdot 39,73}{12 \cdot 100} = 5$$

$$y = \frac{150,8 \cdot 7,28}{1 \cdot 100} = 11$$

$$M(\text{Э}) = \frac{150,8 \cdot 52,99}{100} = 79,5 \Rightarrow$$

2. Это Э - это Br



Задача 3

X17101

88

Дано:

Решение.

$$W(C) = 85,7\%$$

$$M_{b_1} = 80,97 \cdot 29 = 28,13 \text{ г/моль}$$

$$D_{b_03} = 0,97$$

$$M_{b_2} = 143 \cdot 29 = 41,47 \text{ г/моль}$$

$$D_{b_03} = 1,43$$

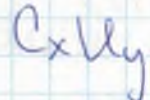
$$M_{b_3} = 1,93 \cdot 29 = 55,97 \text{ г/моль}$$

$$D_{b_03} = 1,93$$

$$W(H) = 100\% - 85,7\% = 14,3\%$$

Искомое

$$\text{Искомое } m(B - B_0) = 100\%$$



$$x = \frac{85,7}{12} = 7,14$$

$$y = 14,3$$

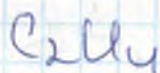
$$\left. \begin{array}{l} 7,14 \\ 14,3 \end{array} \right\} \begin{array}{l} 1 \\ 2 \end{array}$$

$$M(C_2H_4) = 28,13 \text{ г/моль}$$

СН₂ простейшая

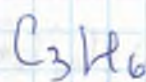
18

$$1) n = \frac{28,13}{14} = 2$$



18

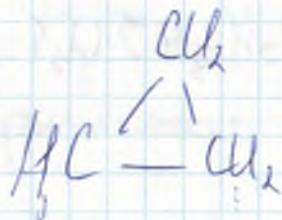
$$2) n = \frac{42,47}{14} = 3$$



18



0,55

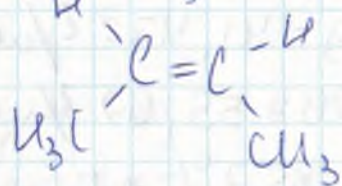
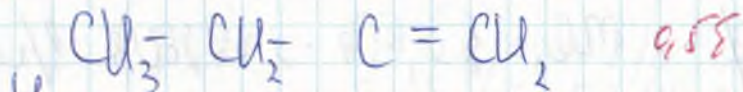


циклопропан.

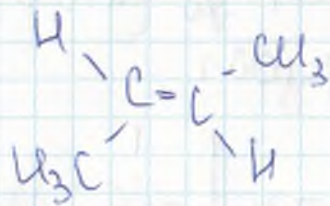
0,55

$$3) n = \frac{56,8}{14} = 4 \quad C_4H_8 \quad 15$$

$$55,99 \approx 56$$



цис-бутен-2 0,58

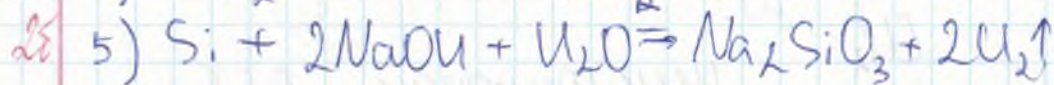
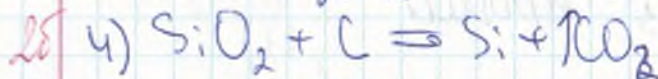
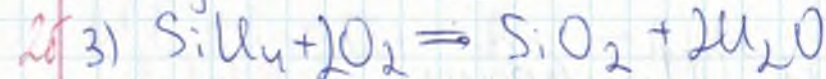
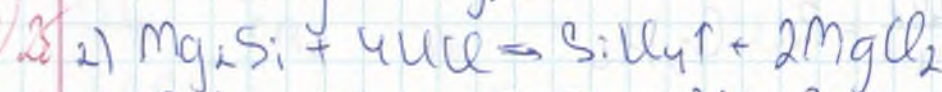
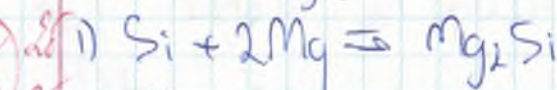
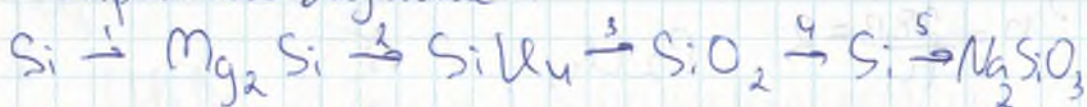


транс-бутен-2 0,58



метилциклопропан 0,58

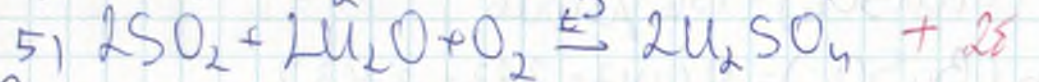
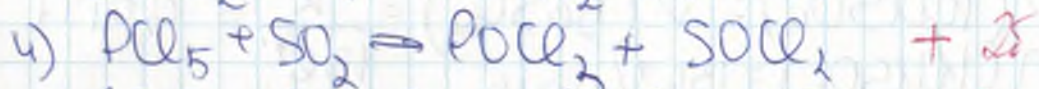
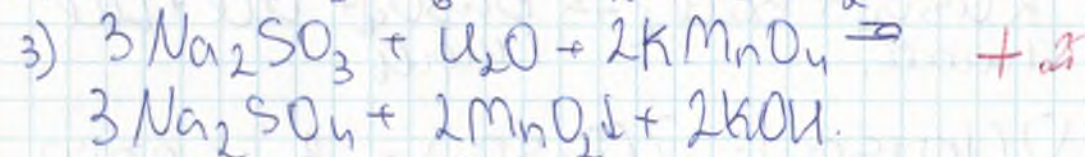
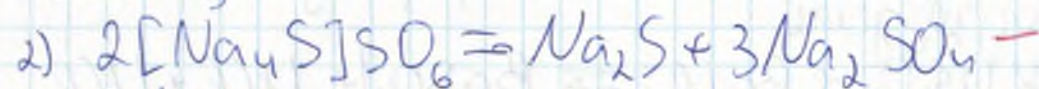
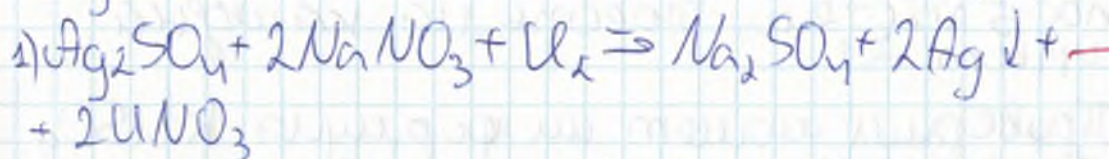
~~Уравнение~~ Задача 4



Задача 5

Задача 5

XI7101



Задача 6

Тяжелый фиолетовый цвет - может иметь порошок, который содержит соль калия. 25

Сказано что выпадает белый осадок при взаимодействии с BaCl_2 15

$\Rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4$ имеет нейтральную среду, но из опыта 1 нам известно что лакмус окрашивается в красный цвет тем самым эта соль гидросульфат KHSO_4

Реакция:



