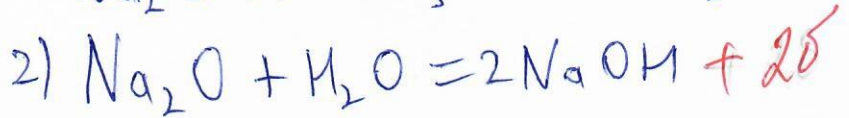
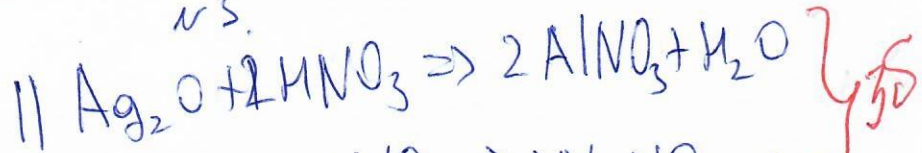


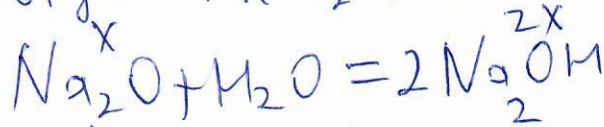
36,55

43%

н.з.



Пусть $n(\text{Na}_2\text{O}) = x \Rightarrow n(\text{NaOH}) = 2x$



$$w = \frac{m \text{ в-ва}}{m \text{ р-ра}} \cdot 100\%$$

$$m \text{ р-ра} = \frac{m \text{ в-ва} \cdot 100}{w}$$

$$m \text{ р-ра} = \frac{2x \cdot 40 \cdot 100}{4} = 2000x$$

$$m(\text{Na}_2\text{O}) = 1000x$$

$$0,04 = \frac{2x \cdot 40}{(97 + 62x)}$$

$$97 + 62x = \frac{80x}{0,04}$$

$$80x = 97 + 62x \cdot 25$$

$$2,48x + 3,88$$

$$47,52x = 3,88$$

$$x = 0,05. \quad n(\text{Na}_2\text{O}) = 0,05. + 20$$

$$w(\text{Na}_2\text{O}) =$$

$$\frac{m(\text{Na}_2\text{O})}{M(\text{AgNO}_3) + m}$$

$$m(\text{AgNO}_3) + m(\text{NaNO}_3) = 25,5$$

$$\Rightarrow 171g + 85x = 25,5 + 10$$

88

Дано:

$$m(\text{вещи соли}) = 25,52$$

$$V(\text{H}_2\text{O}) = 97 \text{ мл}$$

$$w(\text{вещи}) = 4\%$$

$$w(\text{Ag}_2\text{O}) - ?$$

$$w(\text{Na}_2\text{O}) - ?$$

$$w = \frac{m \text{ в-ва}}{m \text{ р-ра}} \cdot 100\%$$

$$m = M \cdot n$$

$$n = \frac{m}{M}$$



Самшиков Влад.

Школьный этап всероссийской олимпиады школьников по химии
Ханты-Мансийский автономный округ - Югра
г. Нягань 2018-2019 учебный год
11 класс

Σ 36,58

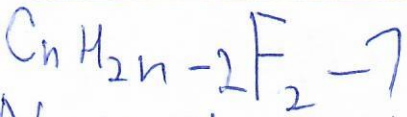
73%

Шифр Ш7Х 106.8

Дано: н.у.

$$V(C_nH_{2n-2}F_2) = 67,2 \text{ л}$$

$$N(H) = 7,22 \cdot 10^{24}$$



$$N = n \cdot N_A$$

$$n = \frac{N}{N_A}$$

н5.

1) Сначала разберемся с формулой

у Алена общая формула C_nH_{2n} .

2 молекулы F замещают 2 молекулы H
⇒ формула $C_nH_{2n-2}F_2$ + 38

$$2) n(H) = \frac{7,22 \cdot 10^{24}}{6,02 \cdot 10^{23}} = \frac{72,2}{6,02} = 12 +$$

1 моль газа при н.у. = 22,4 л.

$$\Rightarrow n(C) = \frac{V(C_nH_{2n-2}F_2)}{22,4} = 3 +$$

3) Если $n(H) = 12$, а $n(C) = 3$
составим уравнение

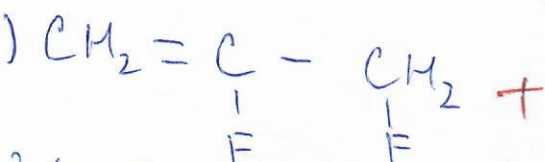
$$2n - 2 = \frac{12}{3}$$

$$2n - 2 = 4$$

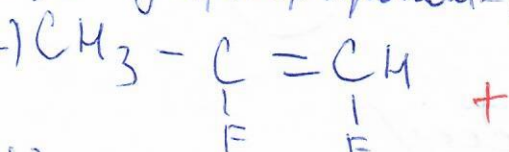
$$2n = 6$$

$$n = 3 +$$

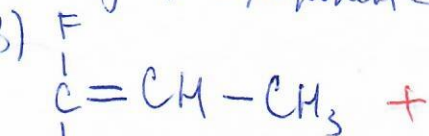
Ответ: $C_3H_4F_2$ +



2,5-дифторпропен-1

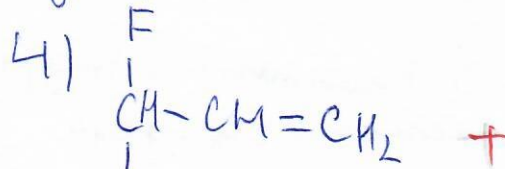


1,2-дифторпропен-1

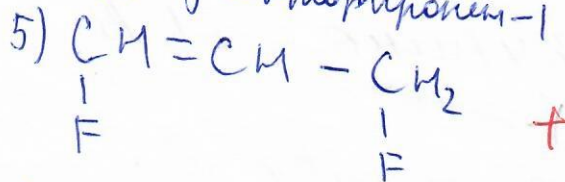


1,1-дифторпропен-1

изомеры.

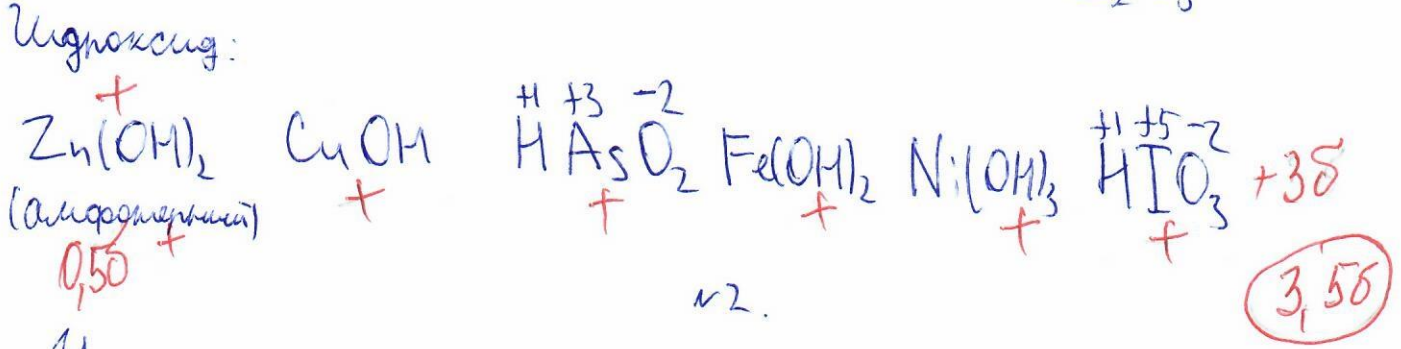
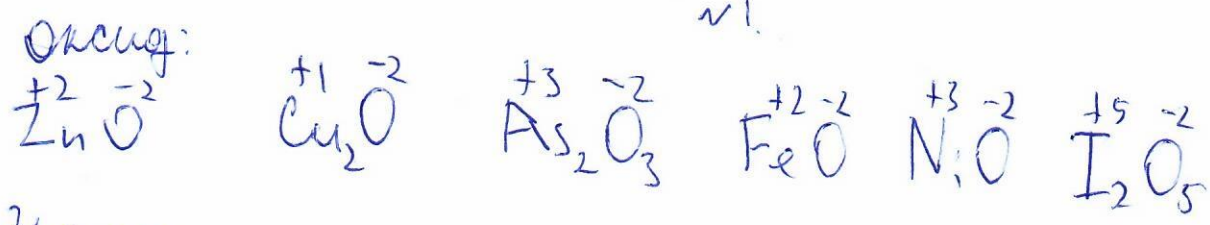


3,3-дифторпропен-1

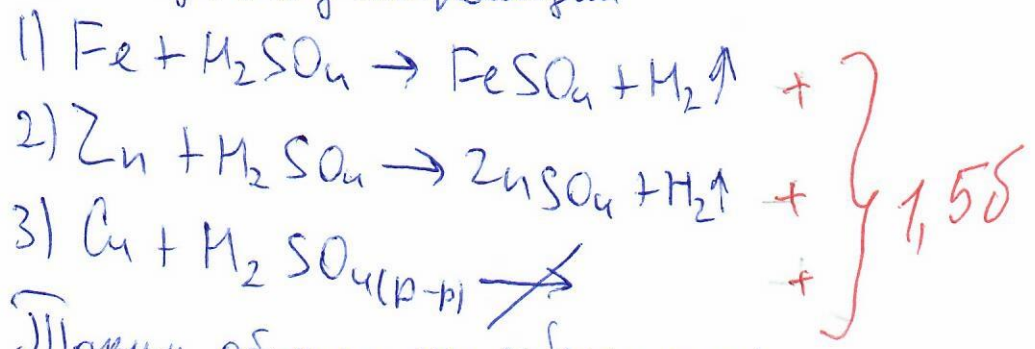


1,3-дифторпропен-1

106



У нас есть Fe, Cu, Zn, А также у нас есть H_2SO_4 (р-р) отсюда найдем реакцию



Пласти образуют из утюга медь.

Пл. Fe-магнитная, а Zn-нет, нам следует перевести смесь Fe и Zn в порошок и провести магнитом. Пласти образуют из утюга Fe. $+ 2,5\delta$ 9δ 4δ

- 1) Юный химик научил Этан, C_2H_6 $+ 1\delta$
- 2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa} + \text{NaOH} = \text{C}_2\text{H}_6 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\delta$
- 3) $M(\text{C}_2\text{H}_6) = 22,4$ $D = \frac{30}{22,4} = 1,342/1$ $+ 2\delta$
 $D = 1$
- 4) $M(\text{C}_2\text{H}_6) = 30 \Rightarrow$ Этан тяжелее воздуха \Rightarrow Этан можно собирать в методе вытеснения воздухом. $+ 1\delta$ 6δ

Акулина А. В. А. В. Алекс
 Терещин А. В. А. В. Алекс
 Толмачова Р. Т. Р. Т. Алекс