

Задача 5.

Сиссарева Анна

лицей 57 10 кл.

С32-10

$$ЭхОу; \omega(O) = 0,941$$

Данилова Т.С.
Монгаева Е.Р.

$$\omega = \frac{A \cdot n}{M}$$

$$\omega(O) = \frac{16 \cdot y}{M} = 0,941 \Rightarrow M = \frac{16y}{0,941}$$

$$\begin{array}{r} 1.1 \\ 2.10+9 \\ 3.4 \\ 4.0 \\ \hline 165.40 \end{array}$$

345

Допустим, что $y = 1$, тогда $M = \frac{16}{0,941} \approx 17 (HO)$

$y = 2$, тогда $M = \frac{32}{0,941} \approx 34 (H_2O_2)$

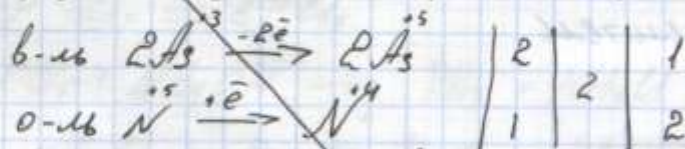
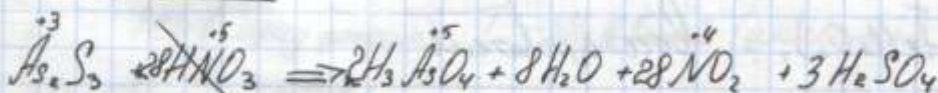
$y = 3$, тогда $M = \frac{48}{0,941} \approx 51 (H_3O_3)$

След-но, бинарное соединение, заданное в данной задаче - это пероксид водорода - H_2O_2 .

$$\omega(O) = \frac{16 \cdot 2}{16 \cdot 2 + 2 \cdot 1} = \frac{32}{34} = 0,941 = 94,1\%$$

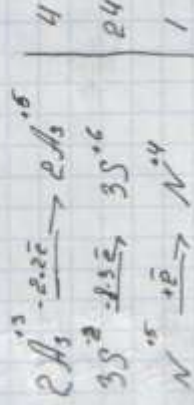
Тривиальное название: пероксид водорода 30% - пергидроль.

Задача 2.



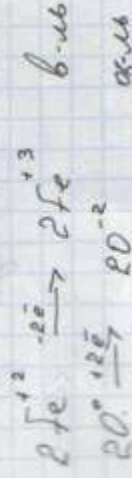
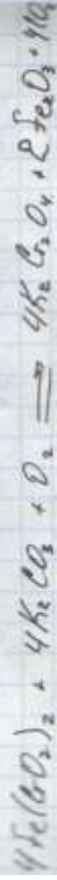
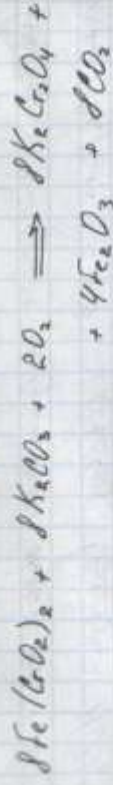
As_2S_3 - восстановитель

HNO_3 - окислитель



As_2S_3 - восстановитель

HNO_3 - окислитель

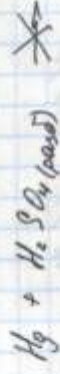


$Fe(OH)_2$ - восстановитель

O_2 - окислитель

Задача 1

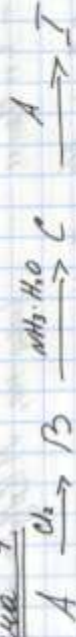
1) Ртуть не реагирует с разбавленной серной кислотой.



2) Для того, чтобы не отравиться ртутью, человек должен быть в специальной одежде. Об этом в статье не упоминают.

Спрaying 5-7 раз, человек бы сам отравился.

Задача 4



A - P (фосфор)

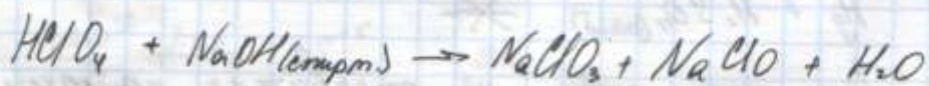
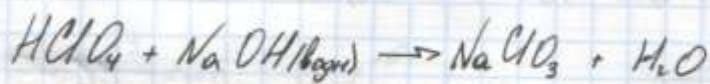
C - NH_4Cl (хлорид аммония)

B - PCl_5 (хлорид фосфора) I - NH_3 (аммиак)

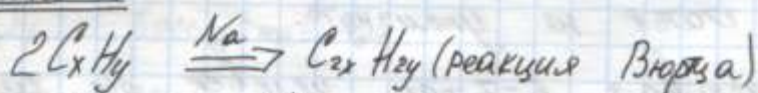


H - H_3N^+ (арсуг)

D - $HClO_4$



Задача 3.



$$m(Na) = 0,1152 \Rightarrow n(Na) = \frac{0,1152}{23} = 0,005 \text{ моль}$$

$$C_3H_2 - C_nH_{2n-4} \quad \frac{n(Na)}{n(C_xH_y)} = \frac{2}{1} \Rightarrow n(C_xH_y) = 0,0025 \text{ моль}$$

$$C_3H_2 - C_nH_{2n-4} \quad \text{Сред.-но, } M(C_xH_y) = 76 - C_6H_4$$

