

X-11-10

Оммунология работа

по химии
(суггестивной эман)

ученика 11 класса

МБОУ СОШ №11 г. Помогонца

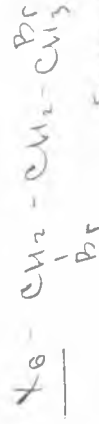
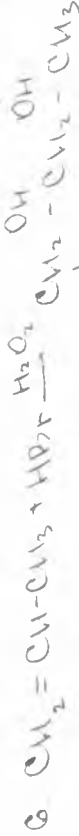
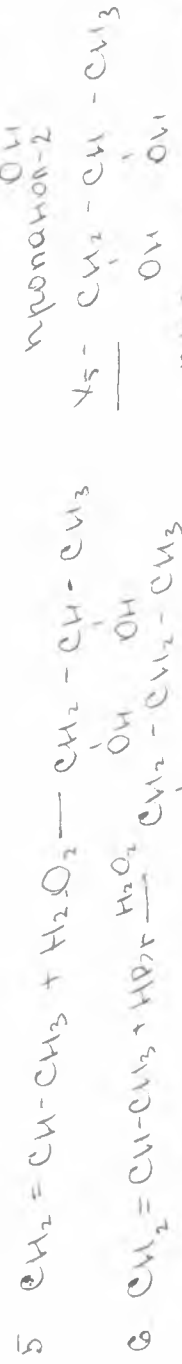
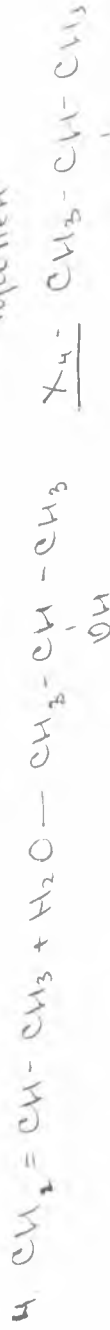
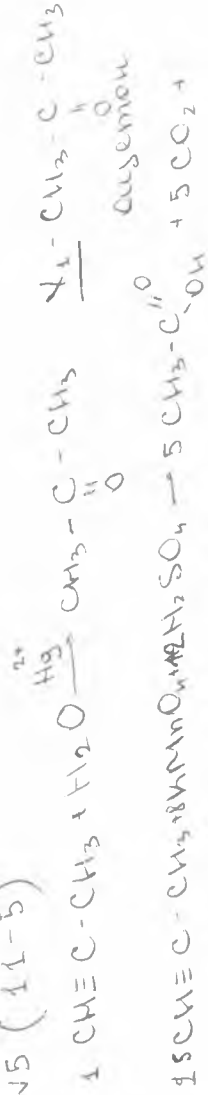
Кружок Анестезиологии и Анастезиологии

04.06.2002.

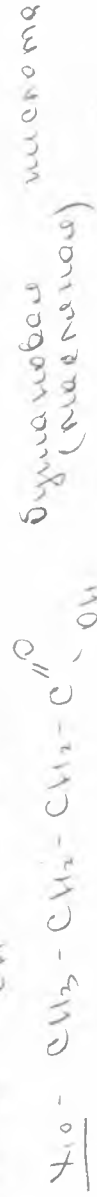
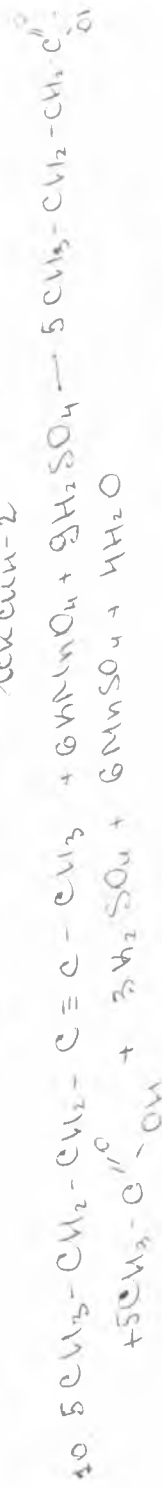
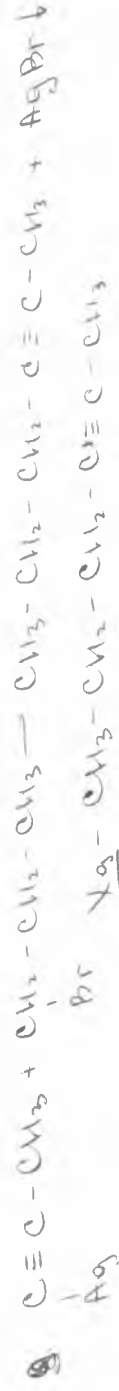
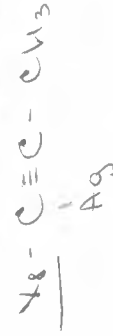
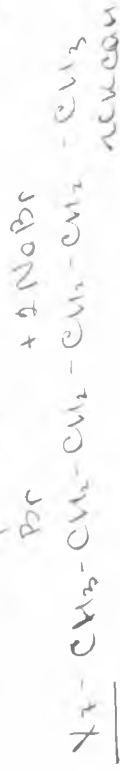
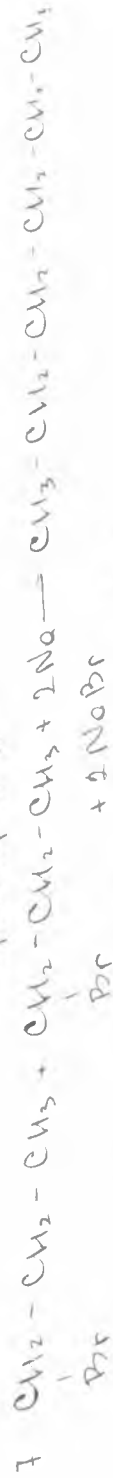
89165607718

Шумбунова Жанна Александровна

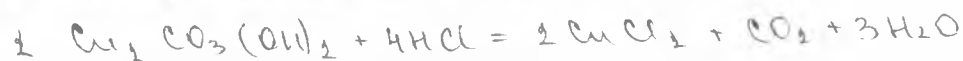
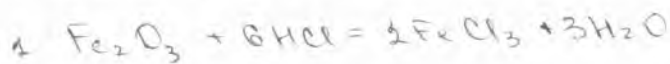
15 (11-5)



1-бромпропан

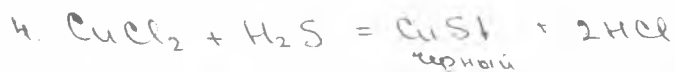


~1(11-1)



^{+3*}
Fe(FeCl₃) окислился

⁻²
S(H₂S) восстановился



осадок

~2(11-2)

Дано: $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, O_2

Получено: $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$



~3(11-3)

3) COCl_2 - фосген. Это бесцветное вещество угарный газ

~4(11-4)

Дано:

$w(\text{HCl}) = 35,2\%$

$\rho = 1,16 \text{ г/мл}$

$m(\text{Me}) = 44$

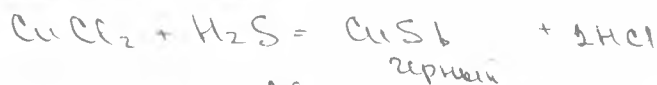
$m(\text{осадка}) = 362$

Me - ?

$m(\text{MnO}_2) = ?$

$V(\text{HCl}) = ?$

Решение:



осадок

$$1. n(\text{CuS}) = \frac{m}{M} = \frac{36}{96} = 0,375 \text{ моль}$$

$$2. n(\text{CuCl}_2) = n(\text{CuS}) = 0,375 \text{ моль}$$

$$3. n(\text{Cu}) = \frac{m}{M} = \frac{44}{64} = 0,375 \text{ моль}$$

$$4. n(\text{Cl}_2) = n(\text{CuCl}_2) = 0,375 \text{ моль}$$

$$5. n(\text{MnO}_2) = n(\text{Cl}_2) = 0,375 \text{ моль}$$

$$m(\text{MnO}_2) = n \cdot M = 0,375 \cdot 87 = 32,625 \text{ г}$$

$$6. n(\text{HCl}) = 4n(\text{Cl}_2) = 1,5 \text{ моль}$$

$$m(\text{HCl}) = n \cdot M = 1,5 \cdot 36,5 = 54,75 \text{ г}$$

$$7. m_p(\text{HCl}) = \frac{m}{w} = \frac{54,75}{0,352} = 155,54 \text{ г}$$

$$8. V(\text{HCl}) = \frac{m_p}{\rho} = \frac{155,54}{1,16} = 133,84 \text{ мл}$$

Ответ: $m(\text{MnO}_2) = 32,625 \text{ г}$

Всего 39

Тепловое расширение жидкостей
и газов
и твердых тел