

1. а) Тимурин
Класс: Многоатомные спирты +
Функция: группа: Гидроксильная +

2) Кетон мачинот
Класс: Кетон -
Функция: группа: карбонильная +
группа -

б) Ламин
Класс: Аминокислоты +
Функция: группа: карбонильная +
группа -

в) Хораренский
(морфиниформный)
Аминокислоты
Класс: Аминокислоты +
группа: амидоэфир +
гидроксильная +

2.55.

2.1) Дано
 $D(C_4H_4) = 3,5$
 $\omega(C) = 85,71\%$
 $C_xH_y - ?$
 $x - ?$
 $y - ?$

Решение:

1) $m(C_4H_4) = 100г +$

$m(C) = 85,71г +$

$m(H) = 100 - 85,71 = 14,29г +$

2) Вычислим $n(C)$ и $n(H)$

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

$n(C) = \frac{85,71}{12} = 7,1425 \text{ моль} +$

$n(H) = \frac{14,29}{1} = 14,29 \text{ моль} +$

3) Введем простейшую формулу

$x:y = \frac{7,1425}{14,29} = \frac{1}{2} +$

Сна - простейшая формула +

4) Определим молярную массу простейшей формулы

$M(CH_2) = 12 + 2 = 14 \text{ г/моль} +$

5) Вычислим молярную массу искомого в-ва, найдя коэффициент кратности молярной массе.

Введем искомую формулу

$M(C_xH_y) = D(CH_4) \cdot M(CH_4) +$

$M(C_xH_y) = 3,5 \cdot 16 = 56 +$

$\frac{56}{16} = 3,5 \approx 4$

C_4H_8 - искомая формула

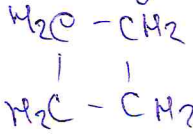
Ответ: C_4H_8 .

25.

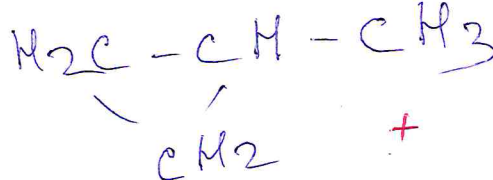
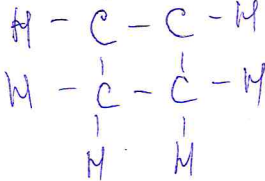
2.3) Циклобутан

C_4H_8 : циклобутан +

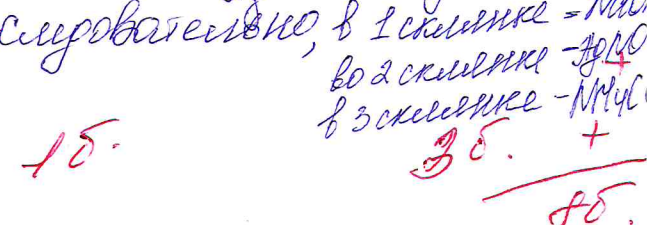
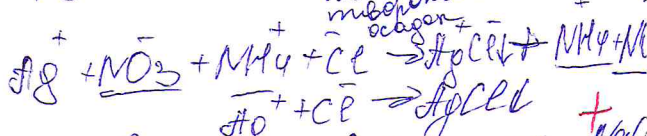
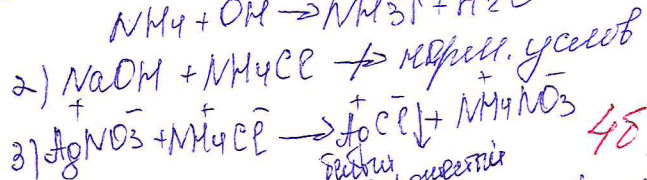
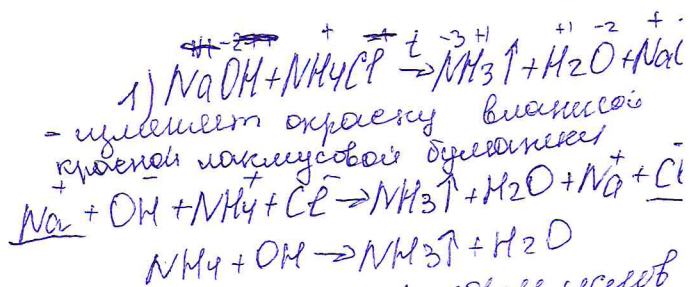
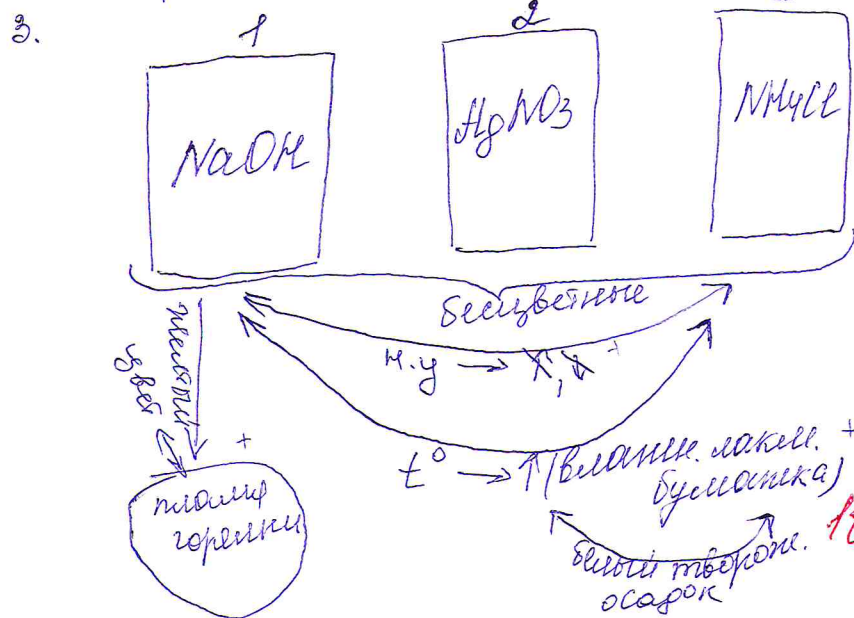
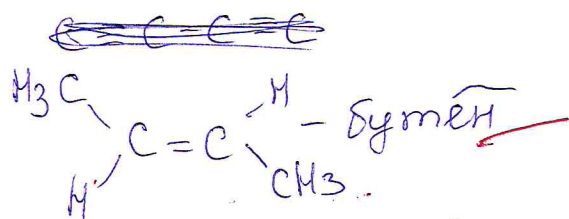
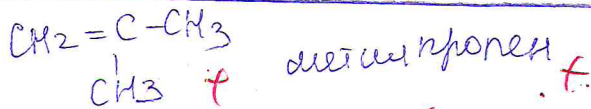
и метилциклопропан +



+

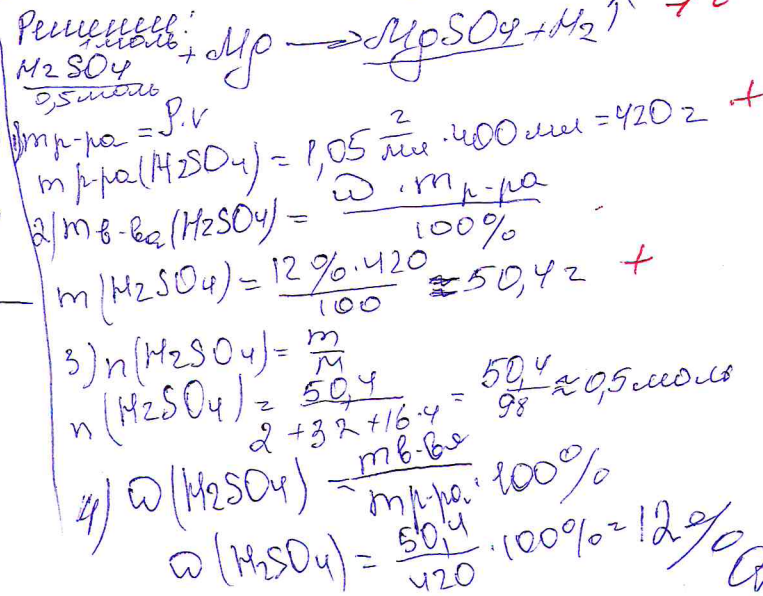


+



u. Amino
(n-py)
 $\sqrt{(H_2SO_4)} = 400 \text{ mmol} = 9,44$
 $\beta = 1,05 \text{ mmol} \cdot \frac{2}{\text{g}}$
 $\omega(H_2SO_4) = 12\%$
 $m(\text{Alg}) = 9,62$

 $\omega(MgSO_4) = ?$



15.

25.

Order: 127