

РОССИЙСКАЯ ФЕДЕРАЦИЯ
 КЪБАРДЕЙ-БАЛЪКЪАР РЕСПУБЛИКЪ
 КЪАБАРТЫ-МАЛКЪАР РЕСПУБЛИКА
 КАБАРДИНО-БАЛКАРСКАЯ РЕСПУБЛИКА

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
 ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
 УЧРЕЖДЕНИЕ
 "СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
 ШКОЛА № 3" г. ТЫРНЫАУЗА
 ОГРН 1020700713120

" _____ " _____ 20 ____ г.
 № _____
 Эльбрусский ра, г. Тырныауза



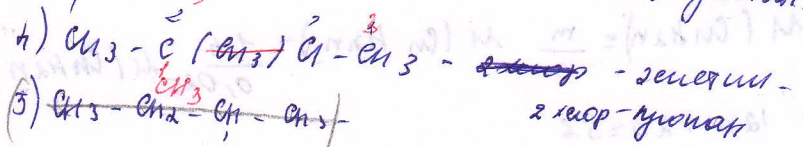
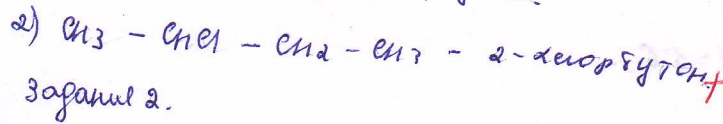
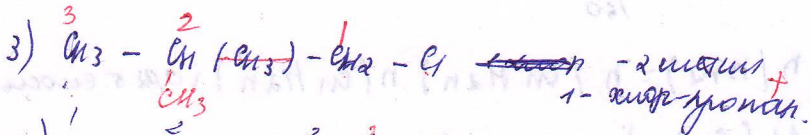
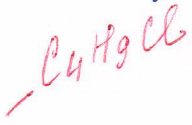
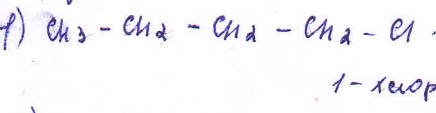
ВСЕРОССИЙСКАЯ
 ОЛИМПИАДА
 ШКОЛЬНИКОВ

Школьный этап Всероссийской олимпиады школьников по химии

ученика (цы) К класса "А"

Байцештеновой Снежаны

Задание 1.



Задание 2.

Дано:
 $w(H_2SO_4) = 70,00\%$
 $w(SO_3) = 30,00\%$
 $n(H_2O) = 9,3$
 $n(p-pa) (H_2SO_4) = 97$

Решение:

$$SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$$

$$v(SO_3) = m(SO_3) = 37$$

$$\mu(SO_3) = \frac{3}{80} \text{ моль}$$

$$v(H_2O) = v(H_2SO_4) = \frac{3}{80} \text{ моль}$$

$$m(H_2O) = v(H_2O) \cdot \mu(H_2O) = \frac{3}{80} \cdot 18 = \frac{27}{40} \text{ г}$$

$$m(H_2SO_4) = m(SO_3) + m(H_2O) = \frac{147}{40} \text{ г}$$

$$m(p-pa) = 110 + m_f$$

$$m(H_2SO_4) = (7 + 0,7 + \frac{147}{40})$$

$$w = \frac{m(H_2SO_4)}{m(p-pa)} = 0,85$$

$$\frac{0,7m + 10,675}{m + 10} = 0,85$$

$$0,7m + 10,675 = 0,85m + 8,5$$

$$0,7m - 0,85m = 8,5 - 10,675$$

$$-0,15m = -2,175$$

$$m = \frac{2,175}{0,15}$$

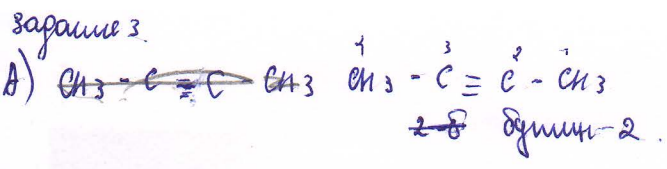
$$m = 14,5 = 7$$

$$14,5 \cdot 1,413 = 20,49 \text{ моль } p-pa (H_2SO_4)$$

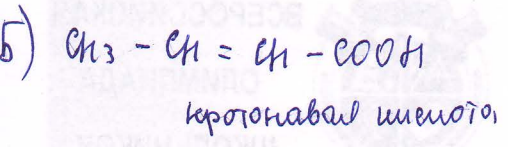
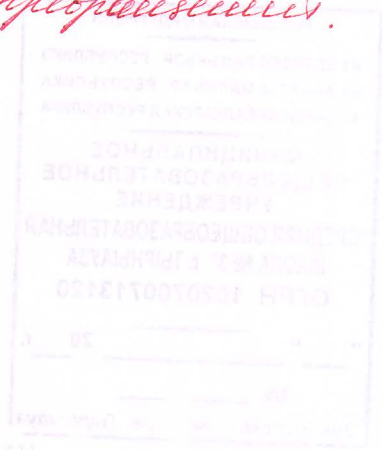
Ответ: 20,49 моль.

35.

45.



Нем преобразован.



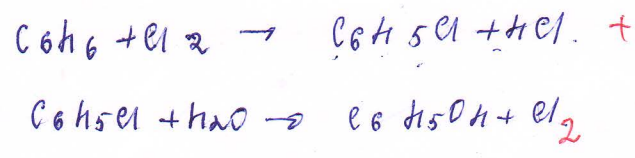
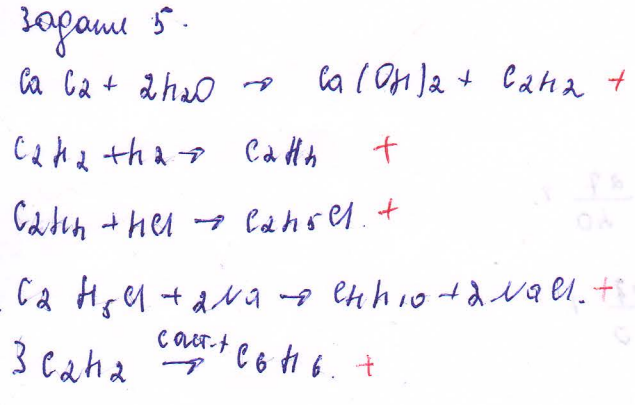
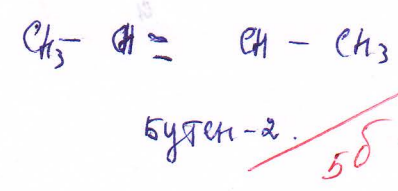
?
 28.

Задача 4.
 $C_n H_{2n} + Br_2 \rightarrow C_n H_{2n} Br_2$

$n(Br_2) = \frac{m}{M}$
 $n(Br_2) = 160 / 160 = 1$
 $n(C_n H_{2n}) = 1$

$M(C_n H_{2n}) = \frac{m}{n}$ $M(C_n H_{2n}) = \frac{14n}{0,025}$ $M(C_n H_{2n}) = 56$

$14n + 2n = 56$
 $16n = 56$
 $n = 3,5$
 $C_4 H_8$



75.
 245.

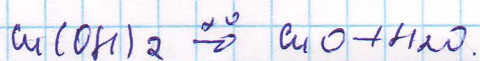
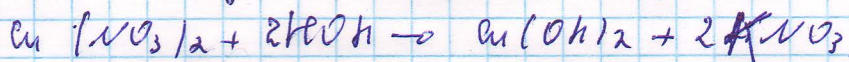
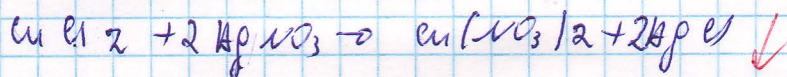
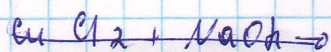
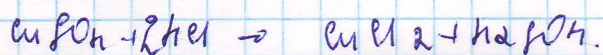
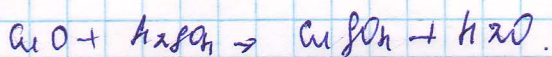
Handwritten calculations and notes at the bottom of the page, including various numbers and chemical fragments.

Практически закон.

Важнейшие свойства Cu

Вариант разложения двойных гидратов - гидратов сульфатов
в присутствии воды, кислорода и кислорода.

52.



Для и ретирационно в водора и хватоно
 AgNO_3 - итиранный сульфат, сульфат ион.

68.

Уточнение: 308.