

ШИФР

917

(заполняется ответственным секретарем приемной комиссии)

## Письменная работа

### Межрегиональная олимпиада школьников БУДУЩИЕ ИССЛЕДОВАТЕЛИ-БУДУЩЕЕ НАУКИ

по химии

в 11

классе

(наименование общеобразовательного предмета)

Фамилия И.О. участника Калагов Андрей Владишилович

Дата рождения  
16.08.2003

Школа № 8 район Нижегородский город Нижний Новгород

**Особые отметки** (Заполняется представителем оргкомитета)  
о добавлении листов, о смене цвета пасты, о нарушении правил поведения и т.д.

Дата проведения 21.02.2021

*заявлению после истечения времени, предусмотренного на подачу и рассмотрение апелляций по данному предмету.*

#### Оформление работы

Участник аккуратно заполняет титульный лист папки «Письменная работа», ставит дату и подпись.

На вложенных листах, как для чистовых, так и для черновых записей, можно писать или синей, или фиолетовой, или черной пастой (чернилами), одинаковой во всей работе (при необходимости смены цвета пасты (чернил), следует обратиться за разрешением к представителю оргкомитета олимпиады).

Задания (или часть задания), выполненные на листах, на которых имеются рисунки или записи, не относящиеся к выполняемому заданию, а также записи не на русском языке, и любые другие пометки, которые могут идентифицировать участника, на проверку не поступают и претензии по этим заданиям (задачам) не принимаются. На проверку не поступают также листы, подписанные участником, листы, на которых имеются записи карандашом (кроме рисунков, необходимых для пояснения сути ответа), и рваные (надорванные) листы. Нельзя делать исправления карандашом.

*Внимание! Если в работе ошибки исправлены карандашом, то при шифровке работы карандашные исправления будут стерты и на проверку поступит работа без исправлений.*

**С правилами поведения на олимпиаде и правилами оформления работы ознакомлен**

(подпись участника олимпиады)

Олимпиада школьников  
БУДУЩИЕ ИССЛЕДОВАТЕЛИ-  
БУДУЩЕЕ НАУКИ

Чистовик

ШИФР a 17

(заполняется сотрудником секретариата)

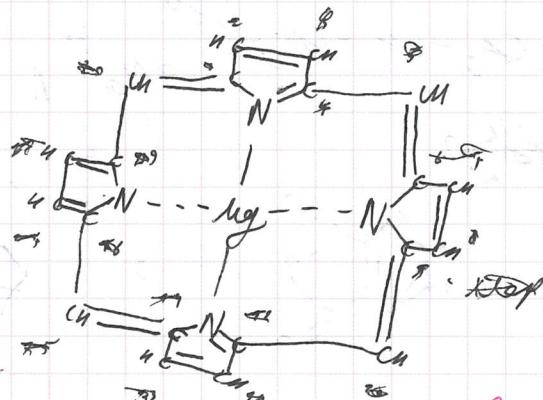
Фамилию, имя, отчество не писать! Лист не подписывать! Все листы вложить в папку «Письменная работа»!

1 / 2 / 3 / 4 / 5  
7 / 8 / 24 / 18 / 57

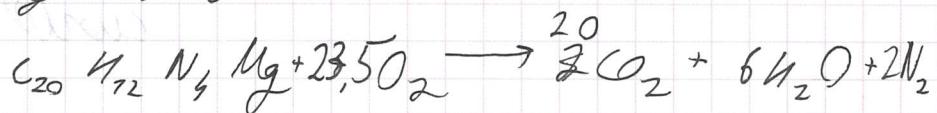
Гимназия = Хорватия

9-я:

7/07



в-бо А -  $O_2$  <sup>2</sup> <sub>железный газ</sub> в-бо Г -  $H_2O$  <sup>2</sup> <sub>вода</sub>, в-бо В -  $N$  <sup>2</sup> <sub>азот 2</sub>,  
в-бо Г -  $MgO$  <sup>2</sup> <sub>окись магния</sub>  
хромат.



+  $MgO$

78

30 v1

Гимназия Когда ракетка ударит плюшевый мяч, то часть воздуха выходит и мяч уходит далеко. Упругий в-бо А содержит Na, и к. на не срабатывает в жёлтый цвет

v4 \* предложение.

$$Q = 729,4 \text{ кДж} - \text{расход тепла для } 0,2 \text{ кмоль в-бо}$$

$$Q = 37697 \text{ кДж} - \text{расход тепла для } 1 \text{ кмоль в-бо}$$

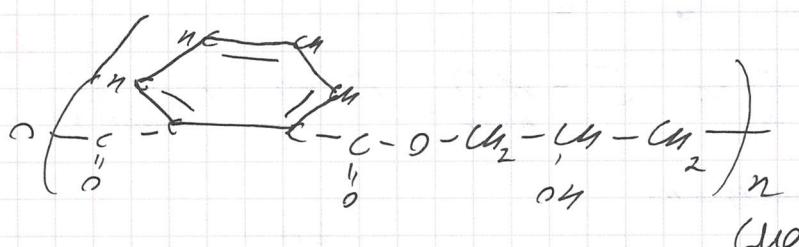
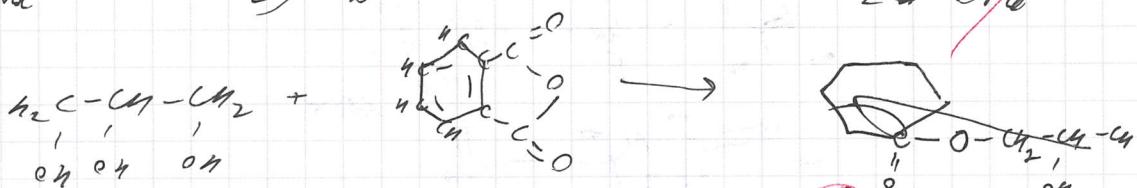
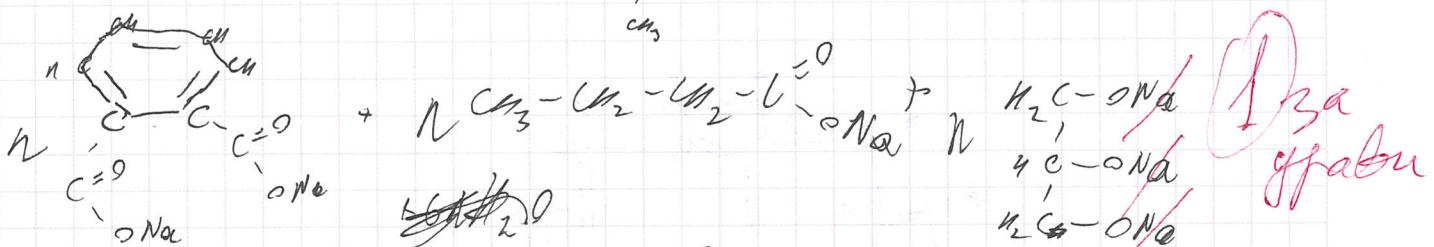
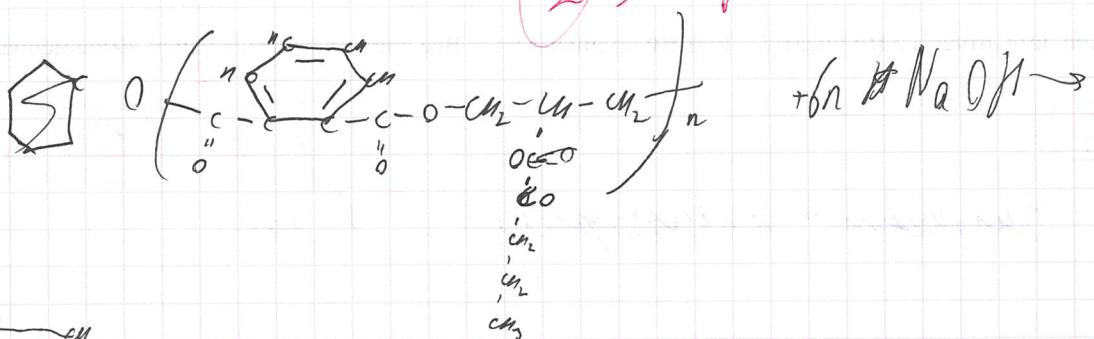
$$\Delta H = -Q = -37697 \text{ кДж}$$

3

3

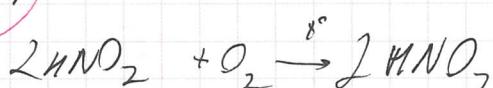
№ 3 \* неполное

(2) за доп м/в



(2) за уп-ие

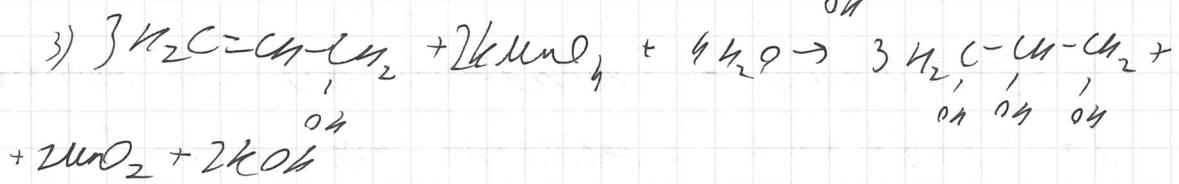
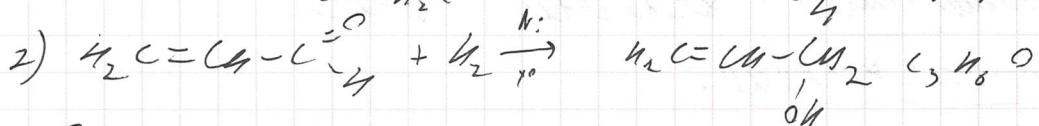
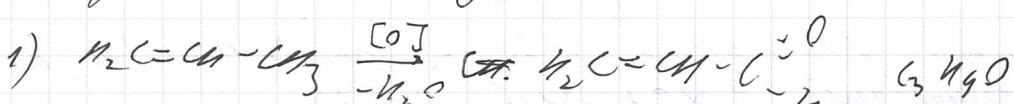
№ 1



$\text{NaNO}_2$  - колючее вещество 5

№ 3

Концентрация 5 % пропано



**Олимпиада школьников**  
**БУДУЩИЕ ИССЛЕДОВАТЕЛИ-**  
**БУДУЩЕЕ НАУКИ**

**ШИФР** **a17**

**Чистовик**

(заполняется сотрудником секретариата)

Задание 1	Задание 2	Задание 3	Задание 4	Сумма баллов

Заполняется проверяющим!

Фамилию, имя, отчество не писать! Лист не подписывать! Все листы вложить в папку «Письменная работа»!

1 3

B-Б A  $(x \text{H}_2\text{O}_2)$   $\rightarrow$  пусть  $\omega(\text{H}) = \frac{W}{12}$ , тогда  $\omega(\text{C}) = 2 \cdot \frac{W}{12} = \frac{W}{6}$ , а  $\omega(\text{O}) = \frac{W}{16}$   
 $= 12 \cancel{W}$

$$x:y:z = \frac{\omega(\text{C})}{\omega(\text{C})} : \frac{\omega(\text{H})}{\omega(\text{H})} : \frac{\omega(\text{O})}{\omega(\text{O})} = \frac{2 \cdot \frac{W}{6}}{12} : \frac{1}{12} : \frac{2 \cdot \frac{W}{16}}{12} = 2:1:0,75 =$$

$= 8:4:3$   $(8 \text{H}_2\text{O}_3)$  - макромолекула ф-ка B-Б A

B-Б Б  $(n \text{H}_2\text{O}_2)$  пусть  $\omega(\text{H}) = \cancel{x}$ , тогда  $\omega(\text{C}) = \cancel{y}$   
 $= 9,5t$ , а  $\omega(\text{O}) = 6t$

$$n:F:a = \frac{\omega(\text{C})}{\omega(\text{C})} : \frac{\omega(\text{H})}{\omega(\text{H})} : \frac{\omega(\text{O})}{\omega(\text{O})} = \frac{9,5t}{12} : \frac{t}{12} : \frac{6t}{16} = 0,375 : 1 : 0,375$$

$\therefore 3:8:3$   $(3 \text{H}_2\text{O}_3)$  - макромолекула ф-ка 3

B-Б Б

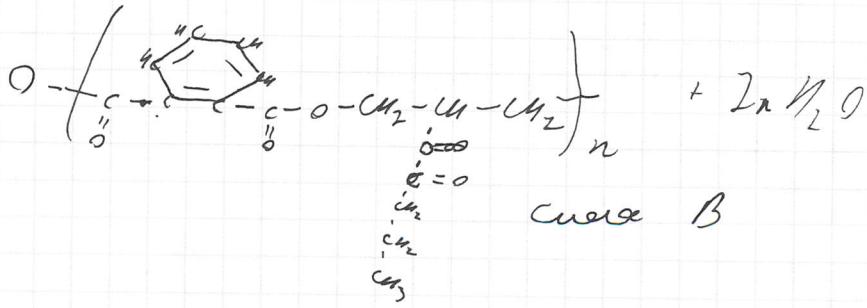
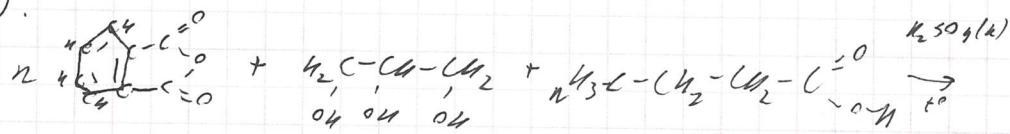
Структурная ф-ка B-Б A:

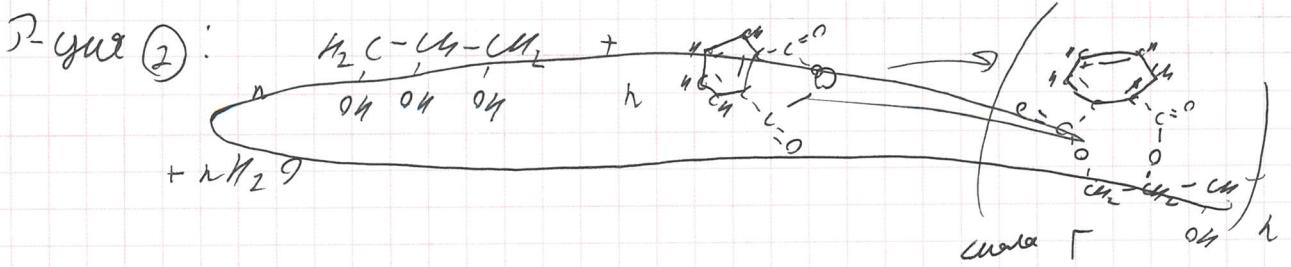


3

Структурная ф-ка B-Б Б:  
 $\text{H}_2\text{C}-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2$  цепочка гидроксильных групп

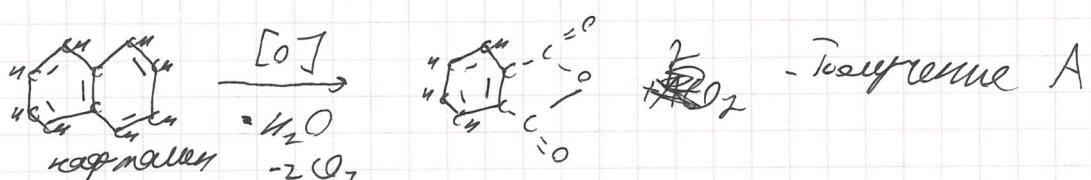
P. сущ. ①:



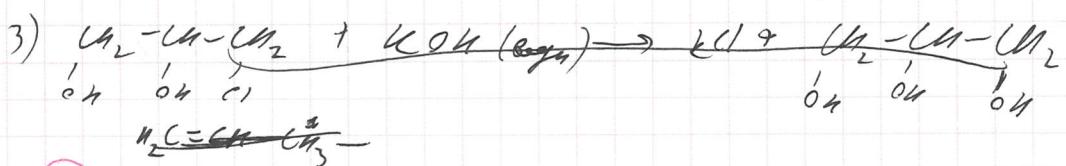
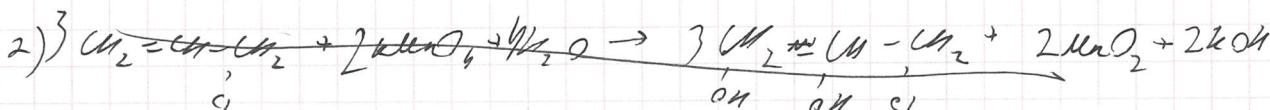
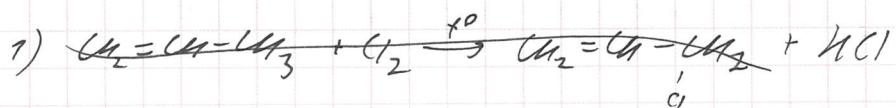
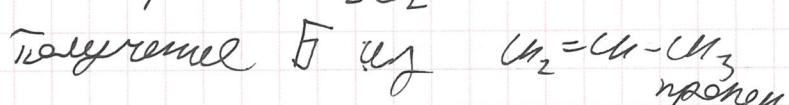


Часть 2) в растворе в нейтральных растворителях, т.к. в-во  $\text{KClO}_3$  не реагирует. В-во Г реагирует в нейтральных растворителях, т.к. есть связь  $\text{OH}$  (кислотная группа  $\text{O} - \text{кислотная}$ )

1



2



в 4

(одна часть)



$$\omega(\text{Na}) = \frac{\omega(\text{Na})}{\omega(\text{Na})} = \frac{23}{136} = 0,1697 \text{ или } 16,97\% \text{-серно}$$

В наимен. разогревании соли выделяется вода, т.к. вода более энергична из-за разрыва связи

3

3

1)  $(\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}) = \frac{n}{m} = \frac{23 \cdot 2}{136 \text{ г/моль}} = 0,2 \text{ моль}$

3

Q (при нагр. ведущая на  $\approx 10^\circ\text{C}$ ) =  $C_{\text{возд}} \cdot m(\text{H}_2\text{O}) \cdot T = 4,183 \text{ кДж}$

3

$m_{\text{возд}} \cdot \text{разр} \cdot 180 \cdot 10^\circ\text{C} = 7519,4 \text{ кДж}$

3



3

18