



1302252628318

Титульный лист

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☒ 11

Фамилия МАЙОРОВ

Имя НИКИТА

Отчество ИГОРЕВИЧ

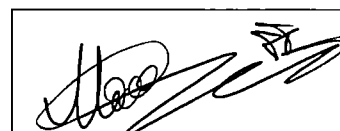
Дата рождения 16 01 2009

Город участия ЕКАТЕРИНБУРГ

Аудитория МЧ15

Дата 31 01 2026

Подпись



Пример
заполнения
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



1302252628318

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☒ 11

Город участия

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

Время выхода с до

Протокол проверки

Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	0	5	16	3	1	-				
Балл члена жюри №2	0	5	16	3	1	-				

Итоговый балл

Подпись
члена жюри №1

Подпись
члена жюри №2

Пример
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0

формула для
газов

$$V(\text{CH}_3\text{COOH}) = 0,5 \text{ л} \Rightarrow n(\text{CH}_3\text{COOH}) = \frac{V}{V_m} = \frac{0,5 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,022 \text{ моль}$$

$$m(\text{CH}_3\text{COOH}) = M \cdot n = 0,022 \text{ моль} \cdot 60 \text{ г/моль} = 1,2 \text{ г}$$

$$1,2 \text{ г} - 1\%$$

$$x \text{ г} - 100\% \text{ (масса пра)}$$

$$x = 120 \text{ г} \Rightarrow \text{масса} - 120 \text{ г}$$

после добавления воды:

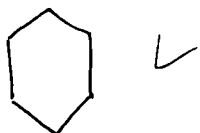
$$m_{\text{пра}} = 120 \text{ г} + 600 \text{ г (H}_2\text{O)} = 720 \text{ г}$$

§2 (58)

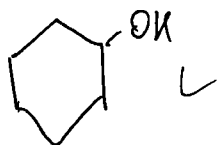


§3

В-во А-циклоексан ✓



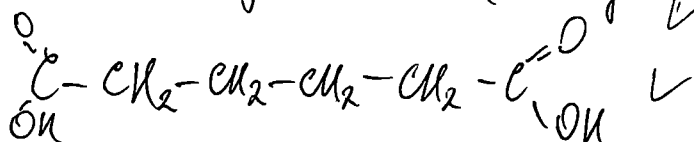
В-во В-циклоексанол ✓



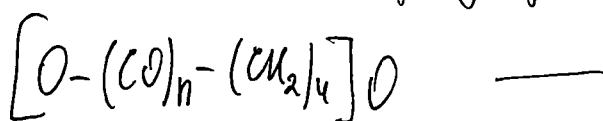
В-во С-циклоексанон ✓



В-во D-ацетилированное (этанонированное) и та

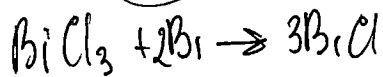


В-во E-ацетилированное ацетилированной и та



16

§ 4 (35)



$$\omega(\text{Br}) = 83,48\% \Rightarrow \omega(\text{Cl}) = 16,52\%$$

Если предположить, что в-во 2-хlorид висмута (I), то.

$$\omega(\text{Br})_{\text{в BiCl}} = \frac{M(\text{Br})}{M(\text{BiCl})} = \frac{209}{244,5} \approx 0,84 = 84\%$$



§ 5

Ускоряющий газ имеет относительную массу по воздуху 9,828
 По формуле, его молярная масса = $9,828 \cdot 29,07 = 286,1$ г/моль. (15)

Катализатор — оксид ванадия (V) — V_2O_5 —

Линия отреза

Бланк ответов

Линия отреза

Бланк ответов

