



3101423219715

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия ГАЛИУЛИН

Имя БОГДАН

Отчество СЕРГЕЕВИЧ

Дата рождения 22 06 2006

Город участия КРАСНОЯРСК

Аудитория А1

Телефон 89620734943

Дата 03 02 2024

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



Проверочный лист
Заполняется участниками

Направление

информатика история математика

обществознание русский язык физика

химия

Класс

8 9 10 11

Город участия К Р А С Н О Я Р С К

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

Время выхода с 15:16 до 15:21

Протокол проверки
Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	-	13	2	0	5				
Балл члена жюри №2	5	-	13	2	0	5				

Итоговый балл 25

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

Бланк ответов

Задача 1.

$$C(\text{HClO}_4) = 8 \text{ моль/дм}^3$$

$$D(\text{HClO}_4) = 8 \text{ моль} \Rightarrow m(\text{HClO}_4) = 100,5 \cdot 8 = 804 \text{ г}$$

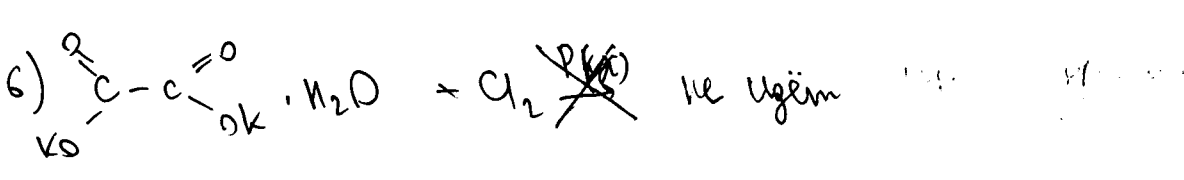
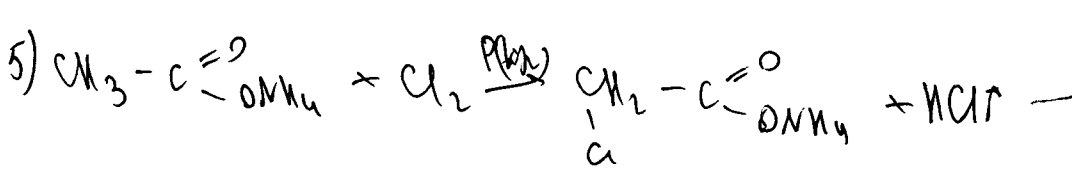
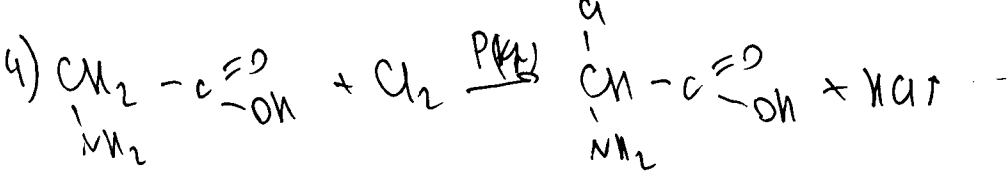
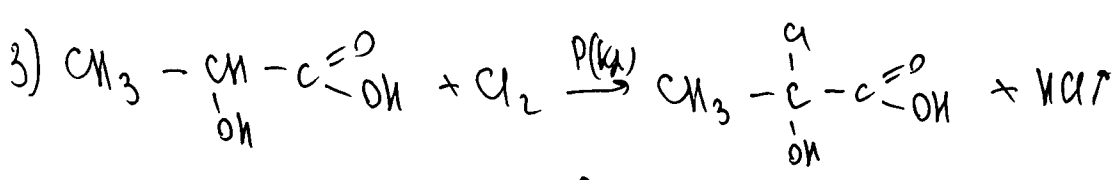
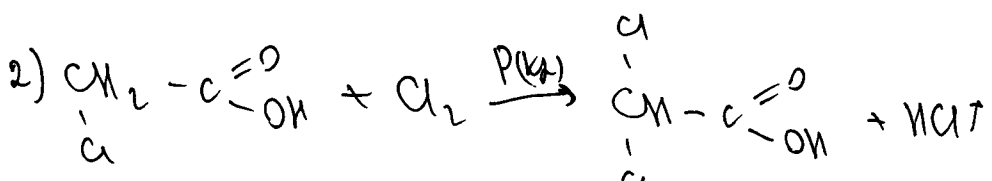
Берём $V = 1 \text{ л}$, тогда:

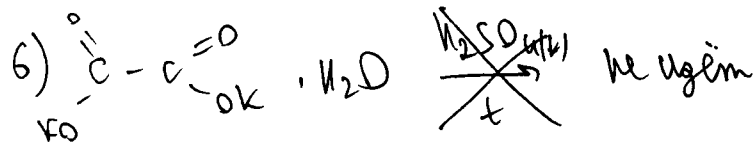
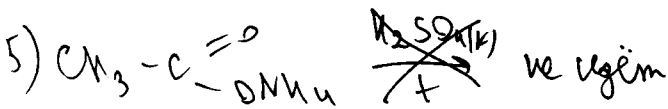
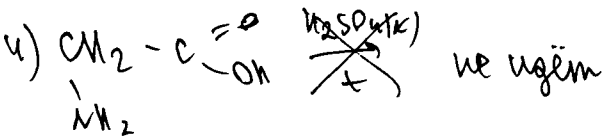
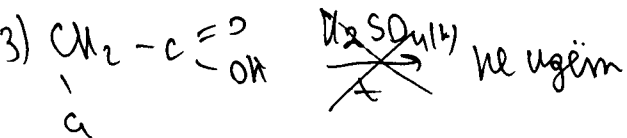
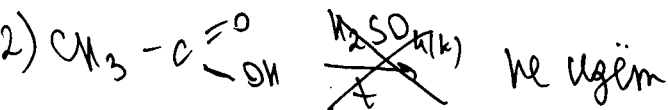
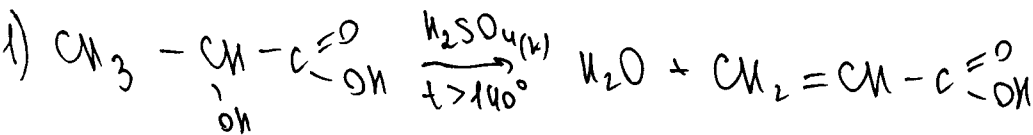
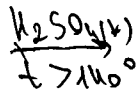
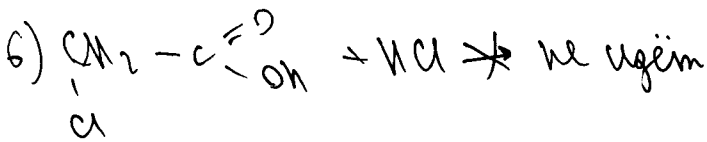
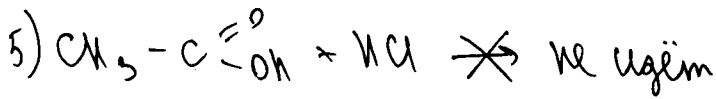
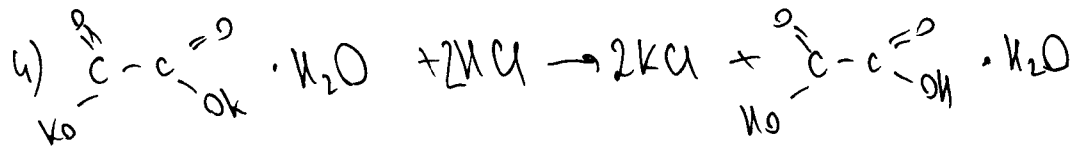
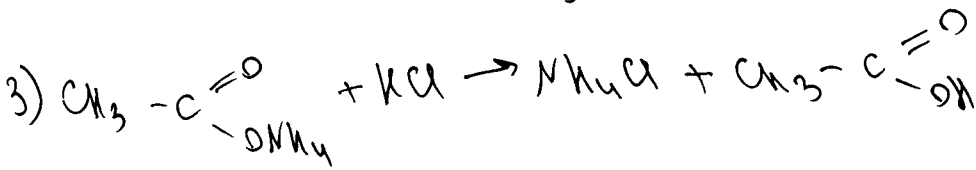
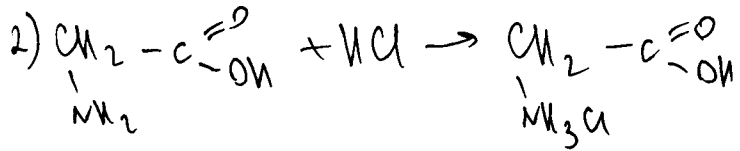
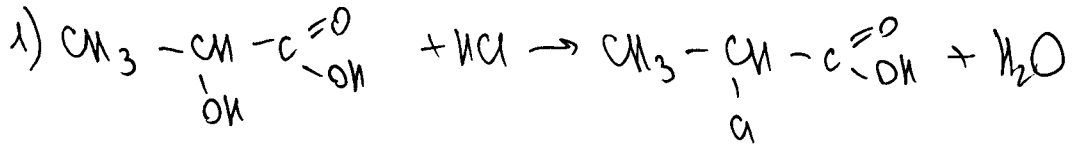
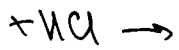
$$1,47 = \frac{m(\text{r-pa})}{1000} \Rightarrow m(\text{r-pa}) = 1,47 \cdot 1000 = 1470 \text{ г}$$

$$\omega(\text{HClO}_4) = \frac{m(\text{в-во})}{m(\text{р-ра})} \cdot 100\% \Rightarrow \frac{804}{1470} \cdot 100\% = 54,7\%$$

Задача 5.

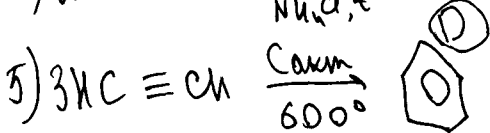
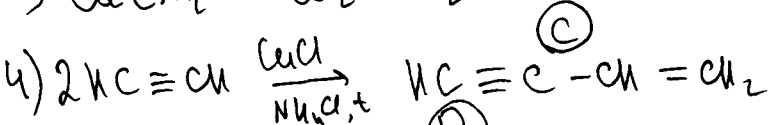
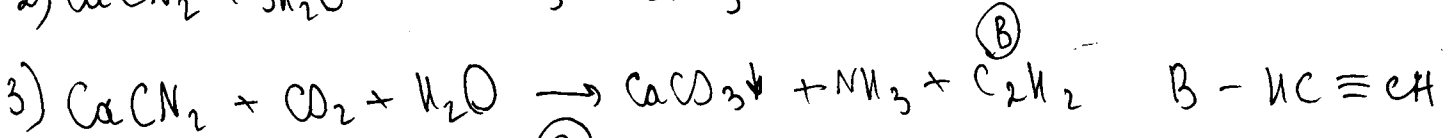
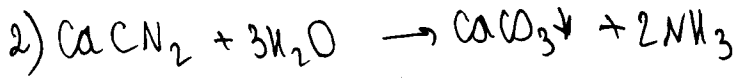
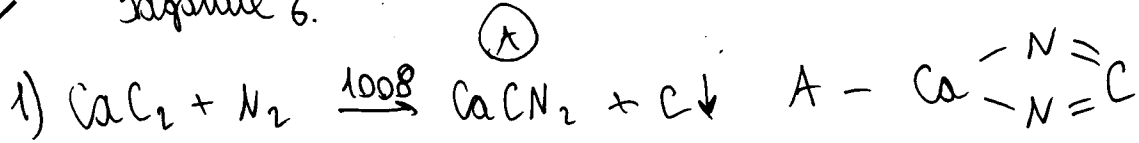
+Cl₂ PCl₅





Бланк ответов

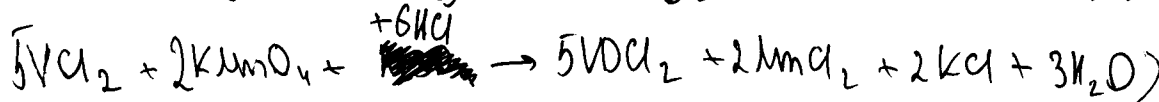
Задача 6.



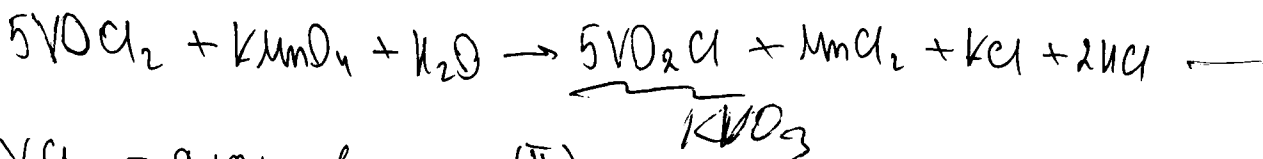
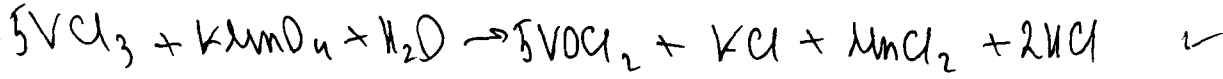
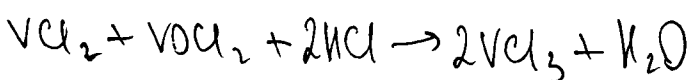
Задача 3.

металл - V (валентности)

~~5VCl₂ + 2KMnO₄ + 6HCl → 5VOCl₂ + 2MnCl₂ + 2KCl + 3H₂O~~



из-за отсутствия VCl_2 реакция идет с VOCl_2



VCl_2 - окислитель валентности (II) ✓

VCl_3 - окислитель валентности (III) ✓

VOCl_2 ✓

VO_2Cl -

13

Задача 4.

металл - Fe^{+2}

решение?

2

Бланк ответов

