

**Казанский (Приволжский) федеральный университет**  
**Олимпиада школьников по химии и химическим технологиям**  
**"Потомки Менделеева"**

Место штампа  
 ПОТОМКИ МЕНДЕЛЕЕВА

**Рабочий лист №1**

Дата "02" марта 2026 г.

Шифр Белобанов И.А.  
 (заполняется оргкомитетом)

9

*С баллами согласен*

(класс участия)

**Оценка работы**

(таблица заполняется по итогам проверки работы членами жюри олимпиады)

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Итого (итоговый балл, подпись председателя жюри)
	Балл	8,5	2													

FeCl<sub>3</sub>, NaOH  
 Вариант n.2

1 - KI KMnO<sub>4</sub>

2 - *зеленый*

3 - *желтый*

4 - зеленый

5 - зеленый

6 - зеленый

7 - зеленый белый белый

8 - зеленый белый белый

9 - зеленый белый белый

Если какая-то соль медн.

4+8 → красный р-р, 5+9 - зеленый р-р

1)  $CuSO_4 + 2KI \rightarrow CuI + \frac{1}{2}I_2 + K_2SO_4$  ✓

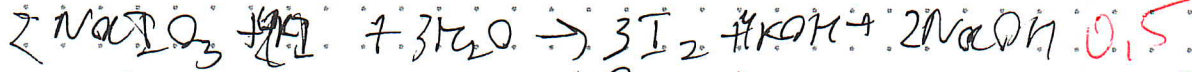
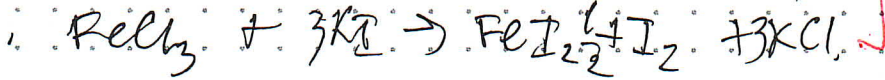
2)  $KI + Na_2S_2O_3 \xrightarrow{+H_2O} I_2 + 2S + 2NaOH + 2KOH$  ✓

~~3)  $2AgClO_2 + Na_2S_2O_3 \rightarrow Ag_2S + 2NaClO_2 + Na_2SO_3$~~

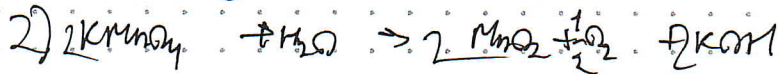
~~4)  $NaNO_3 + 2KI \rightarrow I_2 + NaNO_2 + 2KOH$~~

~~5)  $CuSO_4 + 2KI \xrightarrow{+H_2O} CuI + K_2SO_4$  зеленый р-р~~

~~6)  $NaNO_3 + KI \rightarrow NaNO_2 + 3I_2 + KOH$~~



Temp. warm 11.2



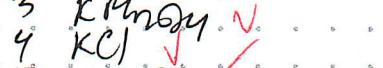
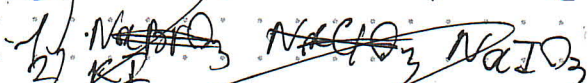
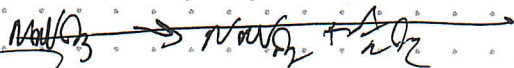
Temp. r. 11.1

~~Взвешивание ионг CaCl<sub>2</sub> для определения процента~~

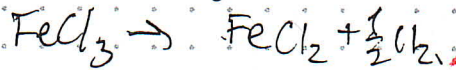
~~$H_2O + CaCl_2 \rightarrow$  ионг CaCl<sub>2</sub> ионг не вычислено~~

~~Fe, K, b-ko pazivarsimul~~

~~Fe, K, b-ko pazivarsimul~~



П. 1. Т. К. бода емс бо  
бурпырнну урре, и  
нпу харребаднун  
 $FeCl_3$  pazivarsimul



Монно буге пурдана

$FeCl_3$  каг  $CaCl_2$ , комона  
ампурум боды.

- 1  $NaIO_3$  ✓
- 2  $KI$  ✓
- 3  $KMnO_4$  ✓
- 4  $KCl$  ✓
- 5  $KClO_3$  ✓
- 6  $AgClO_3$  ✓
- 7  $Na_2S_2O_3$  ✓

- 8  $FeCl_3$  ✓
- 9  $CuSO_4$  ✓