

Код участника X 1 11 22

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Σ
Оценка	2	2	0	-	-											
Подпись проверяющего																<i>[Signature]</i>

Код участника X 1 11 22

Региональный этап всероссийской олимпиады школьников

ПО химии
(предмет)

Касунова Ирина

Летичёв娜

Ф.И.О. участника

МКОУ ЛСОИ №1

г. Ленинск

образовательное учреждение
(город (село, посёлок), полное название в соответствии с Уставом)

класс 11

учитель Евгения Вячеславовна

Латина

Ф.И.О.

Выход 10⁴¹-10⁵

Волгоград, 2020

11-1

1. X - Cr ✓

Y - Mo ✓

Z - W ✓

A - $K_2Cr_2O_7$ ✓

B - ~~$K_2Mo_2O_7$~~

C - $K_2W_2O_7$ —

D -

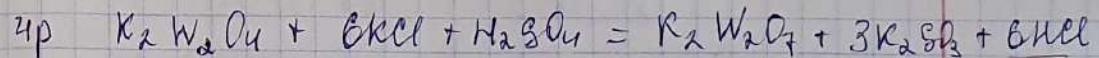
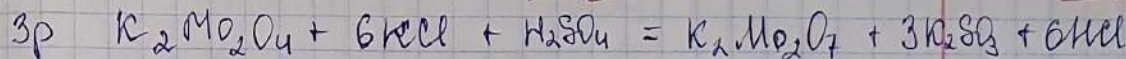
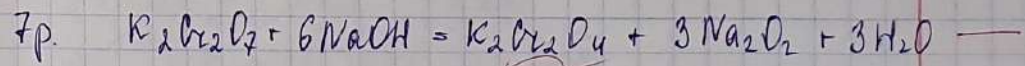
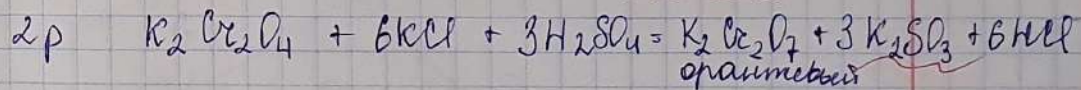
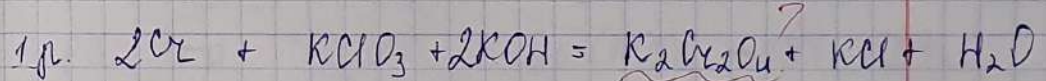
E -

F -

G -

H -

$$4 \times 0,5 = 20$$

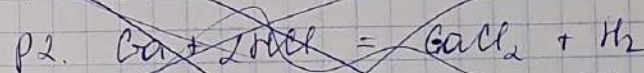
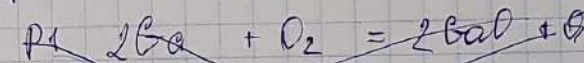
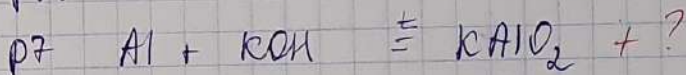
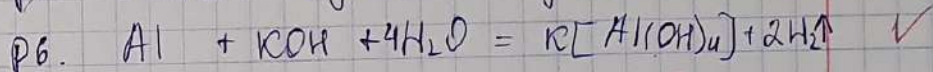
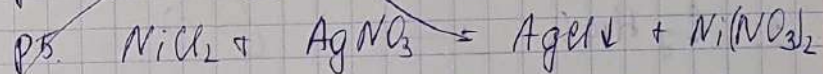
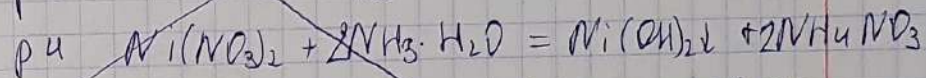
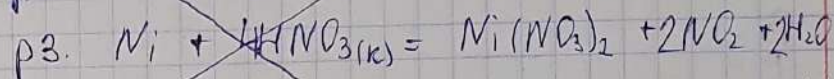
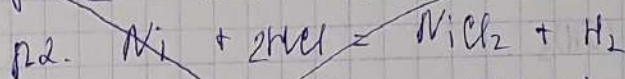
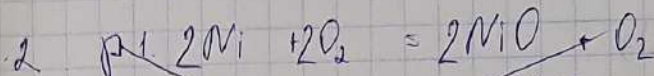


11-2

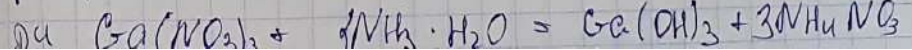
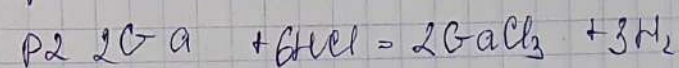
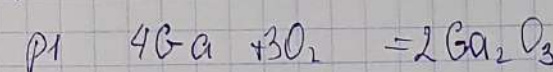
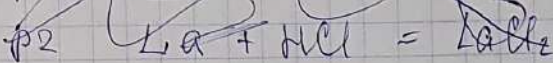
1. X - ~~Al~~ Ga

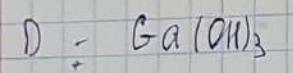
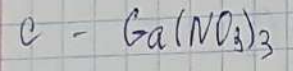
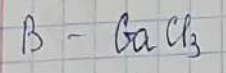
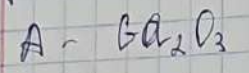
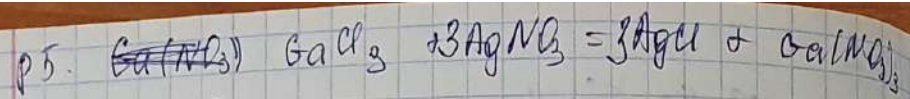
Y - Al

✓ 25



~~p4. Ga~~

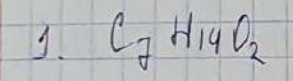




E -

F -

11-3.



05.

Код участника _____

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Σ
Оценка																
Подпись проверяющего																

Линия отреза

Код участника _____

Региональный этап всероссийской олимпиады школьников

ПО _____

матем

(предмет)

Касимова Ирина

Летифовна

Ф.И.О. участника

МКОУ ЛСОШ №1

2 Ленинска

образовательное учреждение

(город (село, посёлок), полное название в соответствии с Уставом)

класс _____

11

учитель _____

Евгения Вячеславовна

Лопина

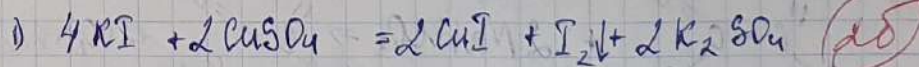
Ф.И.О.

Волгоград, 2020

106

- 1 - KI медь калия
- 2 - NaOH гидроксид натрия
- 3 - Br₂ бром
- 4 - $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ муравьиная кислота
- 5 - $\text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ бензойная кислота
- 6 - $\text{HO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{C}(\text{OH})_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ яблочная кислота
- 7 - $\text{C}_6\text{H}_5-\text{OH}$ фенол
- 8 - $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$ ацетон
- 9 - $\text{CH}_3-\overset{\text{OH}}{\text{C}}-\text{CH}_3$ пропан-2-ол
- 10 - $\begin{matrix} \text{CH}_2-\text{OH} \\ | \\ \text{CH}_2-\text{OH} \\ | \\ \text{CH}_2-\text{OH} \end{matrix}$ глицерин
- 11 - CuSO_4 сульфат меди
- 12 - NaHCO_3 гидрокарбонат натрия
- 13 - NaNO_2 нитрит натрия
- 14 - NaCl хлорид натрия

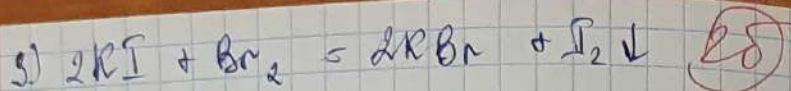
125



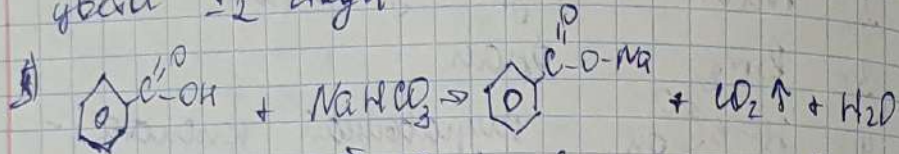
мы можем наблюдать изменение окраски от голубого CuSO_4 до коричневого из-за выпадения осадка CuI и I_2



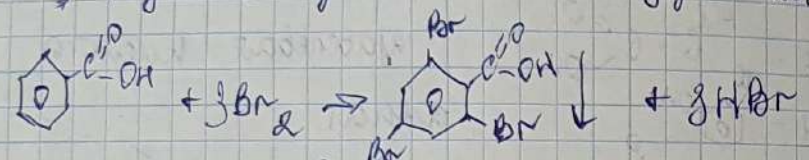
выпадет осадок $\text{Cu}(\text{OH})_2$



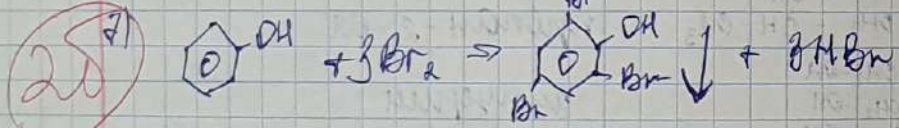
можем наблюдать потемнение раствора от убора брома до более темной убора I_2 цвета



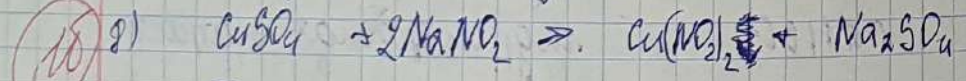
(25) можем наблюдать выделение бесцветного газа CO_2 (углекислый) без запаха



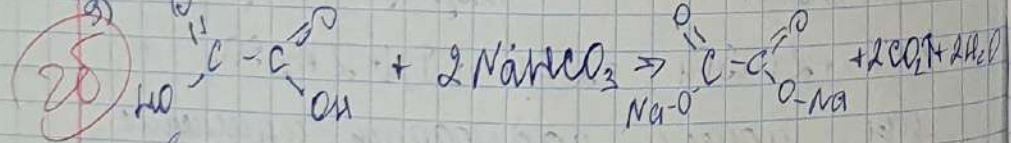
наблюдаем выделение белого осадка



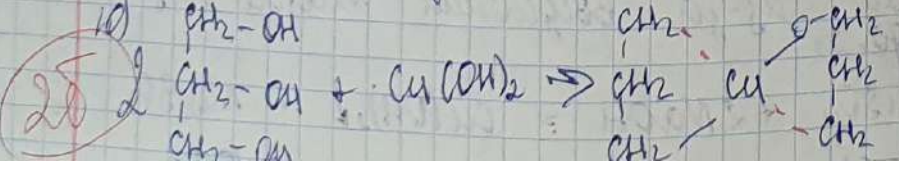
выделение осадка



наблюдаем в изменении окраски раствора с голубого на зеленый



выделение газа



проверение осадка изменение цвета с синим на фиолетовый

1) План

смешивать вещества наблюдать признаки реакции осадок газ изменение цвета, изменение запаха, изменение цвета, изменение температуры - Br_2

45.

$\Sigma 4 + 12 + 15 = 31$

Согласно с результатом Кайф