



3101423234615

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Ю С У Б К А Л И Е В А

Имя К А Р И Н А

Отчество Б Е К Б У Д А Т О В Ч А

Дата рождения 1 2 0 2 2 0 0 9

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория М 4 2 2

Телефон + 7 9 5 3 3 7 5 - 4 3 - 8 9

Дата 0 3 0 2 2 0 0 9

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

<input type="checkbox"/> информатика	<input type="checkbox"/> история	<input type="checkbox"/> математика
<input type="checkbox"/> обществознание	<input type="checkbox"/> русский язык	<input type="checkbox"/> физика
<input checked="" type="checkbox"/> химия		

Класс

<input checked="" type="checkbox"/> 8	<input type="checkbox"/> 9	<input type="checkbox"/> 10	<input type="checkbox"/> 11
---------------------------------------	----------------------------	-----------------------------	-----------------------------

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

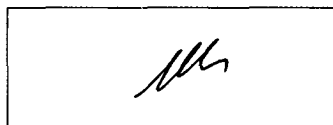
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

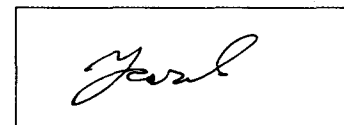
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	-	-	0	3	20				
Балл члена жюри №2	5	-	-	0	3	20				

Итоговый балл 28

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

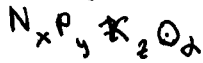
Бланк ответов

Задание 4. Вариант 1.

$w(N) = 10\%$
 $w(P) = 26\%$
 $w(K) = 26\%$
 $w(O) = 38\%$

формула - ?

Пусть Э - кислород (т.к. соединение - удобрение, а данные w не дают в сумме 100%).



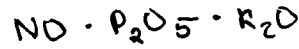
$$x:y:z:d = \frac{10}{14} : \frac{26}{31} : \frac{26}{39} : \frac{38}{16}$$

~~$x:y:z:d = 4:2:2:7$~~

↓



$x:y:z:d = 1:2:2:7$



Мольные доли:

~~мольная доля (N) = 26,47%~~

~~мольная доля (P) = 13,33%~~

~~мольная доля (K) = 13,33%~~

~~мольная доля (O) = 46,67%~~

мольная доля (N) ≈ 8,3%

мольная доля (P) ≈ 16,6%

мольная доля (K) ≈ 16,6%

мольная доля (O) ≈ 58,3%

Применение в разных типах почв обусловлено разнообразием состава удобрения.

Значение, в т.ч. и в...

Задание 5

Пусть x - M(Э), тогда:

1) $\frac{32}{x+64+32} = 0,2$

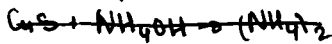
↓

$x=64 \Rightarrow \text{Э} - \text{Cu}$



A - CuS (красно-оранже)

Б - ~~CuH_2 (бесцвет)~~ ~~CuOH~~ ~~Cu~~

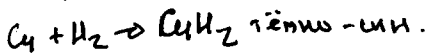
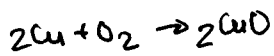


В - ~~Cu_2~~ Cu_2CO_3

Г - CO_2

Д - CuCl

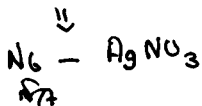
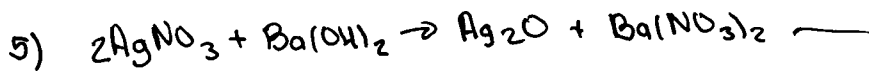
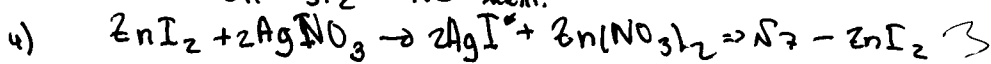
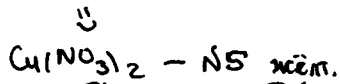
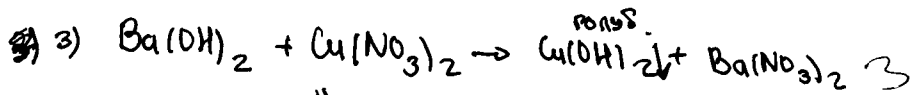
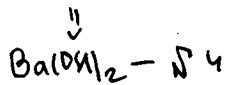
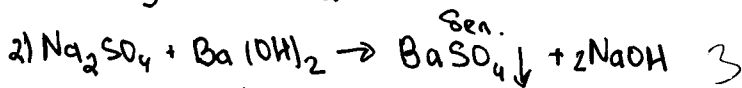
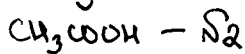
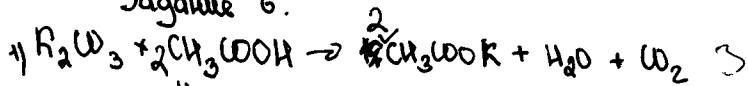
Е - CuCl_2





Бланк ответов

Задание 6.



- 1 - Na_2SO_4
- 2 - CH_3COOH 2
- 3 - K_2CO_3 2
- 4 - $Ba(OH)_2$ 2
- 5 - $Cu(NO_3)_2$ 2
- 6 - $AgNO_3$ —
- 7 - ZnI_2 —

20

Задание №1

Решение:

Пусть $V = 1 \text{ м}^3$, тогда $m = \rho V = 1,14 \cdot 1 = 1,14 \text{ г}$, а $m(H_2SO_4) = 1,14 \cdot 0,2 = 0,228 \text{ г}$

кон-я = $\frac{0,228}{0,001 \text{ м}^3} = 228 \frac{\text{г}}{\text{м}^3}$

5

Ответ: концентрация = $228 \frac{\text{г}}{\text{м}^3}$

№3 -



Бланк ответов

