

10-03

ТЕТРАДЬ

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2018-2019

БЛАНК №

10 - 03

Региональный этап ВсОШ 2019
по предмету «Химия»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Мусаева Жалишат Рамабдибировна

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

26.12.2002

Класс учащегося:

10

За какой класс учащийся пишет работу:

10

Полное название образовательной организации по уставу:

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа №8»

Название района или города:

г. Кузнецк

Дата:

15.01.2019г.

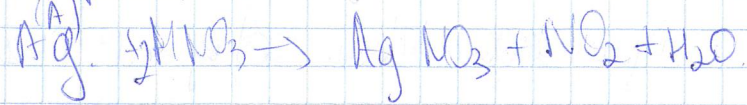
Подпись:

Жалишат Мусаева

Задача 1.

A - это Ag (серебро) т.к. это простое вещество серебра.

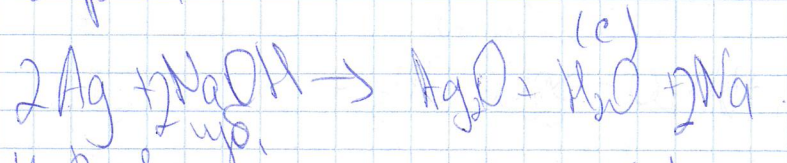
1. р-р.



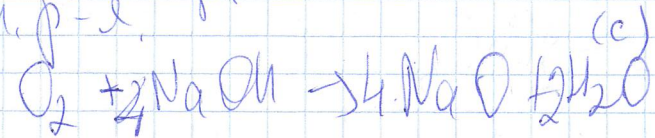
2. р-р.



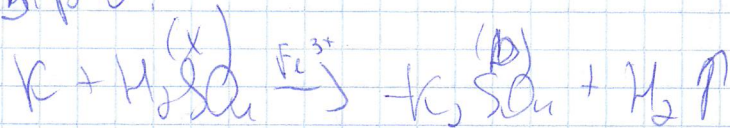
3. р-р.



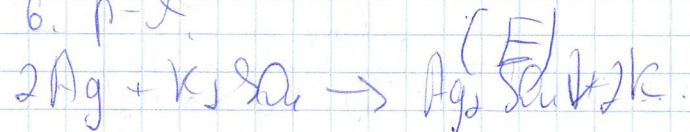
4. р-р.



5. р-р.



6. р-р.



05

20

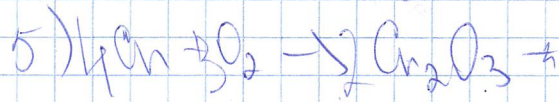
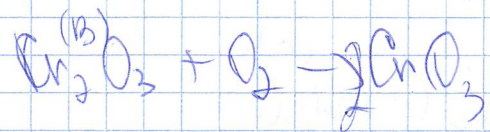
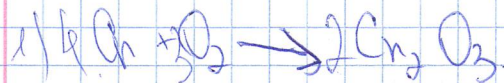
Задача 2.

A и B - это Cr и O₂ соответственно, т.е. они расположены в одной группе, при этом A - Cr - металл, а B - O₂ - неметалл.

При их взаимодействии образуется оксид

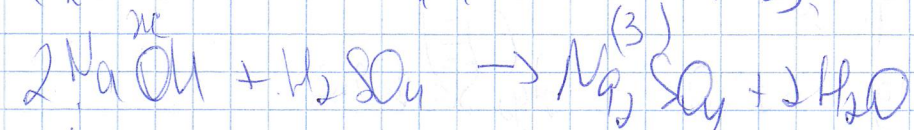
красный (III)

$\overset{+3}{Cr}_2\overset{-2}{O}_3$ - оксид (B).



Задача 3.

1. Добавляется Fe, активный O₂.

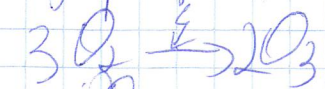


Холодильник с функцией, активный

O₃)

O₃ - озон, который популю чужим

нашея воздуха - кислорода, при прохождении через него электрического заряда.



15

Функция активного O₃ широко используется для того, чтобы можно было больше сохранить продукты свежими.

0.50

Компонент воздуха A - это кислород (O₂)

газ B, получаемый из A - это озон (O₃)

Крем для рук с активными фтором. Фтор является хорошим профилактическим в-вом, укрепляет иммунитет, улучшает кожу, укрепляет её.

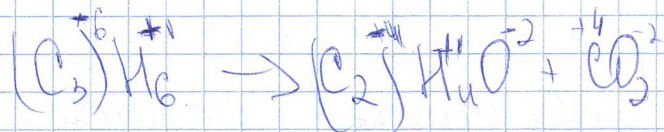
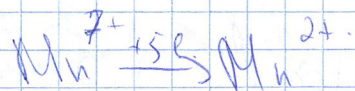
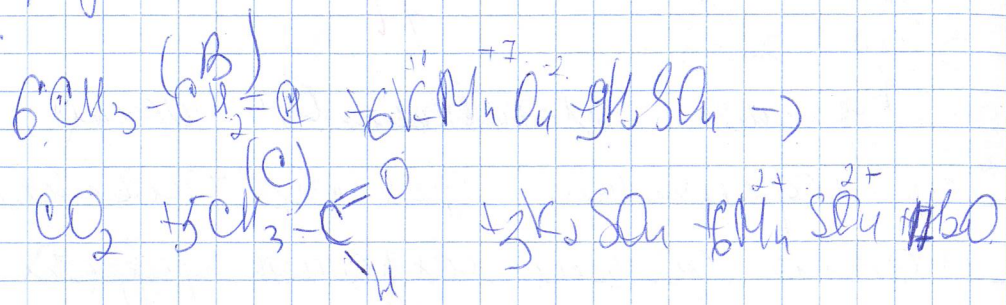
Задача 4.

1. правило Марковникова:

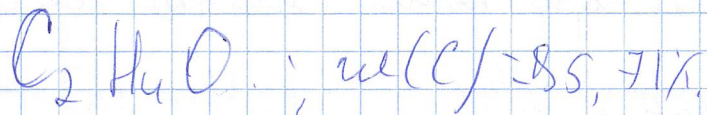
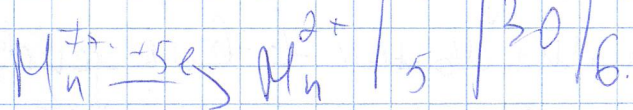
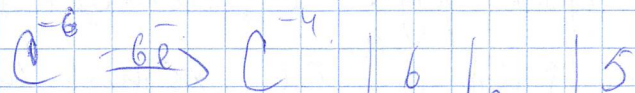
при гидратировании углеводородов, водород идет к более гидриро-

15

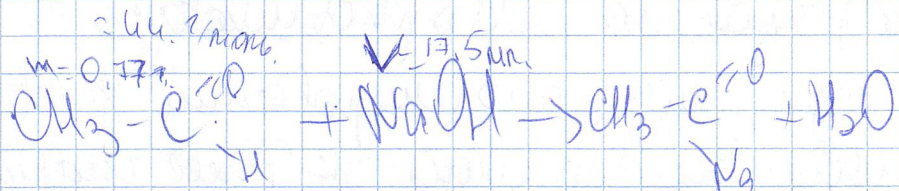
Валентный атомный номер, а также
в менее распространенный атомный номер



$$-6 - (-4 + 4) = -6 - 0 = -6$$



$$\text{Mn} = 12 \cdot 2 + 4 + 16$$



Умно: 1 - 0

2 - 0

3 - 2

4 - 1

5 - 0

6 - 0

 35

10-18



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2018-2019

БЛАНК №

1	0	-	18	
---	---	---	----	--

Региональный этап ВсОШ 2019
по предмету «Химия»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Мусаева Жатима Ратабдибировна

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

26.12.2002.

Класс учащегося:

10

За какой класс учащийся пишет работу:

10

Полное название образовательной организации по уставу:

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа № 8»

Название района или города:

г. Кузнецкий

Дата:

16.01.2019.

Подпись:

J. Reef

ТЕТРАДЬ

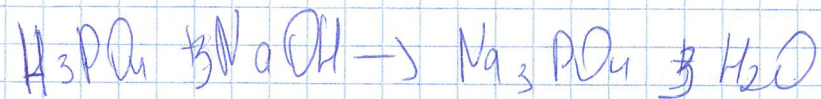
для _____

учени _____ класса _____

школы _____



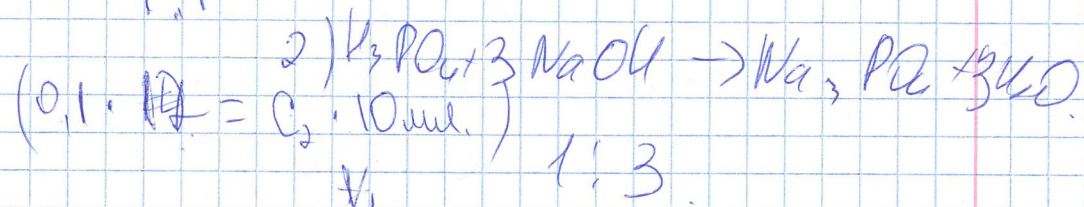
25



$$C_1 V_1 = C_2 V_2$$



1:1



$$C_2 =$$

$$1) C_2 = \frac{10 \text{ ml} \cdot 0,1}{12} = 0,08 \text{ (нейтральная)}$$
$$C_2 = \frac{10 \text{ ml} \cdot 0,1}{15} = 0,2 \text{ (фосфорная)}$$

наша 12

$$C_2 = \frac{10 \cdot 0,1}{25} = 0,04$$

1) колба 1
1 мл или фракция

$$C_2 = \frac{10 \cdot 0,1}{11,5} = 0,086$$

2) колба 2 (метил. фракция)

$$C_2 = \frac{10 \cdot 0,1}{12,3} = 0,081$$

колба 1

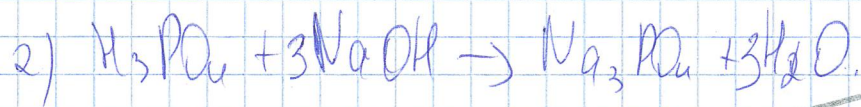
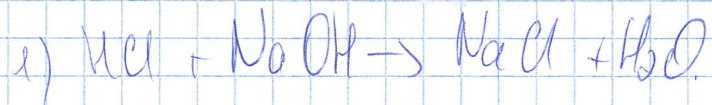
1) В первой колбе находится лантан
число, т.к. на ее нейтральность
ушло число 1:1

$$C_{\text{ли}} = \frac{10 \text{ мл} \cdot 0,1 \text{ М}}{11,5} = 0,086 \text{ моль/л.}$$

колба 2

2) Во второй колбе находится оксидорган
кад число, т.к. на ее нейтральность
ушло число 1:3.

$$C_{\text{H}_3\text{PO}_4} = \frac{10 \text{ мл} \cdot 0,1 \text{ М}}{12,3} = 0,081 \text{ моль/л.}$$



итого: 165