

# ТЕТРАДЬ

для \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_  
 учени \_\_\_\_\_ класса \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_ школы \_\_\_\_\_  
 5-1

Предмет:	ХИМИЯ		Дата проведения:	03.12.2019	
Шифр:	5-1		Класс:	8	
Задания:	Первый тур		Второй тур		Итого процент:
Балл:	13,5		10,5	24	52,2
Эксперт 1:	подпись: <i>С.С.Соловьев</i>		расшифровка:	<i>С.С.Соловьев</i>	
Эксперт 2:	подпись: <i>У.В.С.</i>		расшифровка:	<i>Урючанинов В.В.</i>	
Председатель жюри:	подпись: <i>А.В.</i>		расшифровка:	<i>Рудзинская О.В.</i>	



Муниципальное предприятие "Транспортно-эксплуатационное предприятие" (ТЭП)  
 ВАШИ ЗАДАНИЯ ИЛИ ВОПРОСЫ  
 Москва, Ленинградский проспект, д. 100  
 Контактный телефон: 7-39-51  
 E-mail: tep@tep.ru

На № \_\_\_\_\_ от \_\_\_\_\_

7-8-8

Задание 7-8-8 (Искренно)

1) Решите систему

2)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Решите систему	Решите систему	Решите систему	Решите систему	Решите систему	Решите систему	Решите систему	Решите систему	Решите систему	Решите систему
рис 3	рис 5	рис 4	рис 1	рис 6	рис 6	рис 6	рис 2	рис 6	рис 4

4-8-8

Дано:  
 $\rho_{ПК}(l) = 0,5 \text{ мг/м}^3$   
 $a = 1,6 \text{ м}$   
 $b = 15 \text{ м}$   
 $c = 20 \text{ м}$   
 $m(l) = 228 \text{ мг}$   
 $\rho_{ПК} = ?$

Решение:  
 $V = abc$   
 $\rho_{ПК} [ \text{мг/м}^3 ] \Rightarrow \rho_{ПК} = \frac{\text{мг}}{\text{м}^3}$   
 $\omega(l) = \frac{228 \text{ мг}}{1,6 \text{ м} \cdot 15 \text{ м} \cdot 20 \text{ м}} = 0,475 \text{ мг/м}^3$   
 $0,475 \text{ мг/м}^3 < 0,5 \text{ мг/м}^3 \Rightarrow \text{конц. не превышает допустимые параметры.}$



2) Ответ: Не превышает.

2) а) Можно увеличить количество воды. ✓

б) Взвесить массу добавленного хлора.

в) замесить другим в-вом, где хлор не основной компонент.

7-8-3.

Э	линейный химический элемент	группа периодической таблицы	Э	Э	металлы / неметаллы	формулы соединений
б)	Ca	20 1	2 0,5	2 0,5	металлы 0,5	Ca, Ca(OH) <sub>2</sub> , CaO.
а)	Si	14 1	3 0,5	16 0,5	неметаллы 0,5	SiO <sub>2</sub> , SiS <sub>2</sub> .

7-8-4.

1) Водород хорошо растворим в воде.

2) Ра, вода отнимет в ней-ве нейтралов.

3) Ра

5) Ра, один из основных компонентов воздуха.







65  
Железные соли отбор 7 рис. 6. ✓ Витеривин. ✓ 15

Мирта от воды (8) рис. 2. Кристаллизуется. 0

Раст. масла от воды (9) рис. 2 Кристаллизуется. 0

Вода от шипа (10) рис. 4 ✓ Фитингацин / дистилляция 0,5  
(настолько чистой дождевой  
быть вода)



Муниципальное казенное учреждение  
ИНФОРМАЦИОННО-МЕТОДИЧЕСКИЙ  
ЦЕНТР ВОСПИТАТЕЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ  
БАНИНСКОГО МУНИЦИПАЛЬНОГО РАЙОНА  
ХАБАРОВСКОГО КРАЯ

Молодежная ул., д. 2, р.ч. Восточн.  
Хабаровский край, 680039  
Тел./факс: (4137) 7-21-20  
E-mail: info@niko63.ru  
ОКПО 03782100, ОГРН 1100324875051  
ИНН / КПП 2709015667 / 270901001

№ \_\_\_\_\_  
Иа.№ \_\_\_\_\_ СТ \_\_\_\_\_

Практическая часть.

$$m(\text{MgSO}_4) = 72 +$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 502$$

S2.

Арешметр.

$$\Delta \rho_1 = \frac{1120 - 1100}{4} = \frac{20}{4} = 5 \text{ кг/м}^3 \quad 15$$

$$\Delta \rho_2 = \frac{1100 - 1050}{10} = \frac{50}{10} = 5 \text{ кг/м}^3$$

$$\Delta \rho_3 = \frac{1050 - 1000}{10} = \frac{50}{10} = 5 \text{ кг/м}^3$$

Интервал от 1000 кг/м<sup>3</sup> до 1120 кг/м<sup>3</sup>



S4

15

Все 3 измерения показали один результат,  $1,075 \text{ кг/м}^3$ .  
 П.к. он сразу попал на дно и не начал всплывать, у меня возникли подозрения в исправности прибора и качестве раствора, поэтому я решил проверить результат расчетами.

$$\rho = \frac{m}{V}$$

0,5

$$\rho = \frac{57 \text{ г}}{53 \text{ мл}} \approx 1,075 \text{ г/мл} = 1,075 \frac{\text{кг}}{\text{л}}$$

S5

$$\omega(\text{MgSO}_4) \approx 6,5\%$$

15

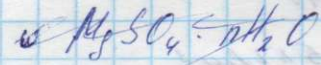
Дано:

Решение:

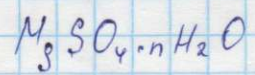
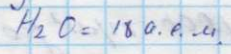
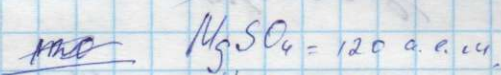
$$\omega(\text{MgSO}_4) = 6,5\%$$

$$\omega = 0,065$$

$$m(\text{р-ра}) = 57 \text{ г}$$



$$m(\text{MgSO}_4) = ?$$



$$n = ?$$

$$\frac{120}{120 + 1718} = 0,065$$

15.

25.

15.



Муниципальное казенное учреждение  
 ФИЛИАЛ ФЕДЕРАЛЬНОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО  
 ЦЕНТРА НАУКИ И ОБРАЗОВАНИЯ  
 БАШКИРСКОГО МУНИЦИПАЛЬНОГО РАЙОНА  
 КАБАРОВСКОГО КРАЯ  
 Молодежная ул. д. 2, р.п. Давлеканово,  
 К. Ф. Юсуповский, 452500, 452500  
 Тел./факс: 8(374) 24-24-29  
 E-mail: info@icp-bashkortostan.ru  
 ОГРН 1025402000001 ОГРНИП 103724075951  
 ИНН/КПП 2704018667 / 270401001

10,5

\_\_\_\_\_ КС  
 \_\_\_\_\_ ОТ

$$\frac{110}{2(60+9n)} = 0,065$$

$$\frac{110}{3(20+3n)} = 0,065$$

$$\frac{20}{20+3n} = 0,065 \Rightarrow$$

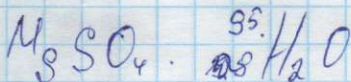
$$3n = \frac{0,045}{3}$$

$$0,065(20+3n) = 20 \quad \text{---} 110-95-$$

$$1,3 + 0,195n = 20$$

$$0,195n = 18,7$$

$$n = 95,894$$



С.б.

Все аналогично.

Считаю наиболее верным, первый результат, т.к.  
 все поезда было чистой, в больше стоек, при  
 взвешивании не шло и не мешало.



$\text{MgSO}_4$   
%

10  
9  
8  
7  
6  
5  
4  
3  
2  
1  
0

1.025 1.031 1.037 1.043 1.049 1.055 1.061 1.067 1.073 1.079

Sp. Grav.

1.025

