

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ  
УЧРЕЖДЕНИЕ «СРЕДЕЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 88  
ИМЕНИ А.БОРОДИНА И А.КОЧЕВА»

**РАССМОТРЕНО**

МО учителей естественных  
наук, физической культуры,  
ОБЖ и технологии  
МБОУ «СОШ  
№ 88 им. А.Бородина и  
А.Кочева» (протокол №1  
от 30.08 2023 г.)

**СОГЛАСОВАНО**

Заместитель директора  
по УМР МБОУ «СОШ № № 88 им.  
А.Бородина и А.Кочева»

Смолонская М.А.  
(ФИО)

**УТВЕРЖДЕН**

Приказ МБОУ «СОШ № № 88  
им. А.Бородина и А.Кочева»

от 05.09 2023 г. № 266

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ**

**ПО ХИМИИ**

8 – 9 классы

Разработчик: Шоргина Н.А.

Северск 2023

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ  
УЧРЕЖДЕНИЕ «СРЕДЕЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 88  
ИМЕНИ А.БОРОДИНА И А.КОЧЕВА»

**КОНТРОЛЬНО-ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА**

по химии  
для 8 класса

Разработчик: Шоргина Н.А.

Северск 202

**Комплекты контрольно-оценочных средств  
в соответствии с примерным перечнем  
ХИМИИ**

(наименование учебного предмета)

\_\_\_\_\_ 8 \_\_\_\_\_ класс

**Контрольная работа №2  
по теме «Классы неорганических веществ»  
(текущий контроль)**

Вариант №1

1. Выберите из предложенного списка различных соединений формулы оксидов, кислот, солей, оснований и назовите все выбранные вещества по формулам.  
 $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ ;  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ;  $\text{CaCO}_3$ ;  $\text{HNO}_2$ ;  $\text{Ag}_2\text{O}$ ;  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ;  $\text{SO}_3$ ;  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ;
2. Составить уравнения по схеме:  
 $\text{K} \rightarrow \text{KOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$   
Укажите тип каждой реакции.
3. Задача. В реакцию с фосфорной кислотой вступает гидроксид калия массой 16,8г. Вычислить массу образующейся соли.

**Рекомендации по переводу первичных баллов в отметки по пятибалльной шкале**

Отметка по пятибалльной шкале	«1»	«2»	«3»	«4»	«5»
<i>Общий балл</i>	0 - 1	2 - 3	4 - 5	6 - 7	8 - 9

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ  
УЧРЕЖДЕНИЕ «СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 88  
ИМЕНИ А.БОРОДИНА И А.КОЧЕВА»

**КОНТРОЛЬНО - ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА**  
по химии  
для 9 класса

Разработчик: Шоргина Н.А.

Северск 2023

**Комплекты контрольно-оценочных средств  
в соответствии с примерным перечнем**

**ХИМИИ**

(наименование учебного предмета)

\_\_\_\_\_ 9 \_\_\_\_\_ класс

**Контрольная работа №1  
по теме «Повторение за курс 8 класса»  
(входной контроль)**

1. Дать характеристику химическому элементу №11 по плану (прилагается).
2. Из предложенного списка выбрать формулы веществ с ковалентной полярной связью:  
 $P_4$ ,  $CO_2$ ,  $K_3PO_4$ ,  $PH_3$ ,  $C_6H_{12}O_6$ ,  $NaClO$ ,  $O_2$ ,  $C_2H_4Br_2$ ,  $Ba(OH)_2$
3. Расположите элементы в порядке увеличения их радиуса : азот, фтор, бор, натрий, литий.  
Ответ запишите знаками через запятую.
4. Распределите вещества по классам (оксиды, кислоты, соли, основания) и дайте им названия:  $SnCl_2$ ,  $SO_3$ ,  $FeSO_4$ ,  $Ca(OH)_2$ ,  $H_3PO_4$ ,  $BaO$ ,  $H_2CO_3$ ,  $Mg(OH)_2$
5. Какая масса оксида азота (IV) соответствует объёму, равному 4,48л?

**Рекомендации по переводу первичных баллов в отметки по пятибалльной шкале**

Отметка по пятибалльной шкале	«1»	«2»	«3»	«4»	«5»
<i>Общий балл</i>	0	1 - 2	3	4	5

**Комплекты контрольно-оценочных средств  
в соответствии с примерным перечнем**

**ХИМИИ**

(наименование учебного предмета)

\_\_\_\_\_ 9 \_\_\_\_\_ класс

**Контрольная работа №2  
по теме «Электролитическая диссоциация»  
(текущий контроль)**

Вариант №1

1. Составить уравнения реакций ионного обмена в трёх видах (молекулярном, полном ионном и сокращённом ионном) между следующими парами веществ :

- а) сульфатом цинка и фосфатом калия;
- б) гидроксидом алюминия и серной кислотой;
- в) оксидом калия и фосфорной кислотой.

2. По сокращённому ионному уравнению составить молекулярное и полное ионное:  $2 Ag^+ + SO_4^{2-} \rightarrow Ag_2 SO_4 \downarrow$

3. Расставить коэффициенты методом электронного баланса, указать окислитель и восстановитель, показать переход электронов:  $Br_2 + Cl_2 + H_2O \rightarrow HBrO_3 + HCl$

4. Решить задачу. Дано термохимическое уравнение реакции:  $2C_2H_2 + 5O_2 \rightarrow 4CO_2 + 2H_2O + 2610 \text{ кДж}$ . Какой объём углекислого газа образуется, если при этом выделяется 1305 кДж теплоты?

**Рекомендации по переводу первичных баллов в отметки по пятибалльной шкале**

Отметка по пятибалльной шкале	«1»	«2»	«3»	«4»	«5»
<i>Общий балл</i>	0	1 – 2	3	Допущены 1 – 2 ошибки	4



ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН  
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 15907697731225437733171220106122902855701791368

Владелец Федоров Ян Владиславович

Действителен с 18.07.2023 по 17.07.2024