

ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ГИМНАЗИЯ №63
Калининского района Санкт-Петербурга

КОНТРОЛЬНО - ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

ПО ХИМИИ

ДЛЯ 9 КЛАССА

2022-2023 учебный год

9 класс. Пояснительная записка

Контрольно-измерительные материалы (далее КИМ) составлены к рабочим программам по химии для 9х классов по учебнику «Химия» автор О.С. Gabrielyan, Москва «Просвещение».

№ урока	Вид работы	тема	Информационный источник
9 класс			
17	контрольная работа №1	Химические реакции в растворах электролитов	Свердлова, Н.Д. Сборник задач, упражнений и тестов по химии: 8-9 классы: у учебникам О.С. Gabrielyan, И.Г. Остроумова, С.А. Сладкова «Химия: 8 класс», «Химия: 9 класс». ФГОС (к новым учебникам) / Н.Д.Свердлова. – М.: Издательство «Экзамен», 2021. Гabrielyan, О.С. Проверочные и контрольные работы. 9 класс. к учебнику О.С. Gabrielyan «Химия. 9 класс»: учебное пособие / О.С. Gabrielyan, И.Г. Остроумов, с.А. Сладков и др. – М.: Просвещение, 2020.
40	контрольная работа №2	Неметаллы	
55	контрольная работа №3	Металлы	

- Контрольные работы рассчитаны на 45 минут (1 урок)
- Контрольные работы содержат обязательные задания (базового и повышенного уровня сложности), дополнительные задания на дополнительную отметку.
- Оценивание бальное.

отметка	% выполнения
Отлично	85-100
Хорошо	70-84
Удовлетворительно	51-69
Неудовлетворительно	50 и менее

Контрольная работа №1 по химии по теме: «Химические реакции в растворах электролитов» 1 вариант

Часть II каждое задание оценивается в 3 балла

№ задания	критерии оценивания выполнения заданий	Баллы
B1	Ответ правильный и полный, включает все названные элементы: Написаны молекулярное, полное ионное и сокращенное уравнения	3
	В ответе допущена ошибка в одном из названных выше элементов	2
	В ответе допущена ошибка в двух из названных элементов	1
	В ответе допущена ошибка в трех из названных элементов	0
B2	Ответ правильный и полный, включает все названные элементы: Написана реакция и расставлены коэффициенты Составлена схема электронного баланса Указаны окислитель и восстановитель	3

	В ответе допущена ошибка в одном из названных выше элементов	2
	В ответе допущена ошибка в двух из названных элементов	1
	В ответе допущена ошибка в трех из названных элементов	0
В3	Ответ правильный и полный, включает все названные элементы: <ul style="list-style-type: none"> ● Указаны условия и составлено уравнение реакции; ● Найдена масса чистого прореагировавшего вещества; ● По закону сохранения масс вещества найдена масса образовавшейся соли. 	3
	В ответе допущена ошибка в одном из названных выше элементов	2
	В ответе допущена ошибка в двух из названных элементов	1
	В ответе допущена ошибка в трех из названных элементов	0

отметка	% выполнения	кол-во баллов
Отлично	85-100	16 - 18
Хорошо	70-84	13 – 15
Удовлетворительно	51-69	10 - 12
Неудовлетворительно	50 и менее	9 и менее

Контрольная работа № 2.

«Неметаллы».

Критерии оценивания.

Максимальное количество баллов – 25 балла

Каждый правильный ответ части А оценивается в 1 балл. Всего – 7 баллов

Каждый правильный ответ части В оценивается в 2 балла. Всего 8 баллов

№ задания	критерии оценивания выполнения заданий	Баллы
С1.	Ответ правильный и полный, включает все элементы	10
	● за правильное написание реакции – 1 балл	3
	● за правильное расставление коэффициентов – 1 балл	3
	● Составлена схема электронного баланса ● Указаны окислитель и восстановитель	2
	● составленное полное ионное и сокращенное ионное уравнение	2
	В ответе допущена ошибка во всех из названных элементов	0

отметка	% выполнения	кол-во баллов
Отлично	85-100	22 - 25
Хорошо	70-84	17 – 21
Удовлетворительно	51-69	11 - 16
Неудовлетворительно	50 и менее	12 и менее

**Контрольная работа №3
«Металлы».**

Критерии

оценивания

Всего 25 баллов

За задания **части А** даётся 8 баллов (1 балл за каждое правильно выполненное задание);

Задания **части В:**

В1 – 4 балла (за каждое правильно заполненную строку 1 б);

В2 – 4 балла (за каждое правильное соответствие 1 б)

С1 - 5 баллов (за каждое правильно написанное уравнение 1 б (всего 4 б) и 1 балл за ионное уравнение);

С2 – 4 балла

- оформить данные задачи и записать уравнение реакции;
- рассчитать количество вещества данного по условию задачи и вычислить количество вещества алюминия;
- найти массу алюминия
- определить массовые доли металлов в смеси;

критерии оценивания выполнения заданий	Баллы
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	4
В ответе допущена ошибка в одном из названных выше элементов	3
В ответе допущена ошибка в двух из названных элементов	2
В ответе допущена ошибка в трех из названных элементов	1
Все элементы задачи записаны неверно	0

отметка	% выполнения	кол-во баллов
Отлично	85-100	22 - 25
Хорошо	70-84	17 – 21
Удовлетворительно	51-69	11 - 16
Неудовлетворительно	50 и менее	12 и менее