

**Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение
муниципального образования город Краснодар гимназия №40
имени Виктора Буглакова**

ул. 2-й Пятилетки, 12, г.Краснодар, 350040 тел/факс (861) 233-73-83
e-mail: school40@kubannet.ru

П Р И К А З

от 30 сентября 2022 г.

№ 443/2

г. Краснодар

**О проведении Всероссийской проверочной работы по биологии,
химии и физике в 9 – х классах (по программе 8 класса)
МАОУ гимназии № 40**

В соответствии с приказом Федеральной службы по надзору в сфере образования и науки от 16.08.2021 № 1139 «О проведении Федеральной службой по надзору в сфере образования и науки мониторинга качества подготовки обучающихся общеобразовательных организаций в форме всероссийских проверочных работ в 2022 году», приказом Рособнадзора от 28.03.2022 № 467 «О внесении изменений в приказ Федеральной службы по надзору в сфере образования и науки от 16.08.2021 № 1139 «О проведении Федеральной службой по надзору в сфере образования и науки мониторинга качества подготовки обучающихся общеобразовательных организаций в форме всероссийских проверочных работ в 2022 году», приказом департамента образования администрации муниципального образования город Краснодар от 24 августа 2022 № 1684 «О проведении Всероссийской проверочной работы в общеобразовательных организациях города Краснодара в 2022 году» **п р и к а з ы в а ю:**

1. Заместителю директора Брянцевой Е.Н.:
 - 1.1. Создать условия для проведения Всероссийской проверочной работы (далее – ВПР) 9-х классах в соответствии с установленными требованиями и с соблюдением режима информационной безопасности.
 - 1.2. Обеспечить хранение материалов ВПР с момента их получения и до момента выдачи их участникам с соблюдением мер информационной безопасности.
2. Провести ВПР по биологии в 9 «А» и 9 «Г» классах, по физике в 9 «В» и 9 «Д» классах, по химии в 9 «Б» классе 03.10.2022 г.
3. Ответственному за организацию и проведение ВПР заместителю директора Брянцевой Е.Н., и техническому специалисту Фиделиной Н.А.:
 - 3.1. Скачать комплекты для проведения ВПР (зашифрованный архив) в личном кабинете системы ВПР;

3.2. Скачать в личном кабинете системы ВПР электронный протокол, макет бумажного протокола и список кодов участников проведения работы;

3.3. Распечатать варианты ВПР на всех участников, бумажный протокол и коды участников и выдать организаторам в аудиториях.

3.4. В личном кабинете системы ВПР получить критерии оценивания ответов;

4. Заместителю директора Брянцевой Е.Н.:

4.1. Назначить организаторов в аудиториях в соответствии с порядком проведения Всероссийских проверочных работ;

4.2. В соответствии с планом графиком проведения ВПР организовать проверку работ участников с помощью критериев;

4.3. Заполнить электронную форму сбора результатов выполнения ВПР (электронный протокол): для каждого из участников внести в форму его код, номер варианта работы и баллы за задания. В электронном протоколе передаются только коды участников, Ф.И.О. не указывается. Соответствие Ф.И.О. и кода остается в ОО в виде бумажного протокола;

4.4. Загрузить форму сбора результатов на следующий день после проверки работы в систему ВПР (в соответствии с планом-графиком проведения ВПР).

5. Организаторам проведения ВПР в соответствующих аудиториях:

5.1 Проверить готовность аудитории перед проведением проверочной работы;

5.2 Получить от ответственного за проведение ВПР материалы для проведения проверочной работы;

5.3 Выдать комплекты проверочных работ участникам;

5.4 Проконтролировать запись кода учащимися в специально отведенное поле на каждой странице работы;

5.5 Обеспечить порядок в кабинете во время проведения проверочной работы;

5.6 Собрать работы участников по окончании проверочной работы и передать их ответственному (школьному) координатору проведения ВПР Брянцевой Е.Н.

6. Утвердить время начала проведения ВПР для 9-х классов в 09.50 ч.

6.1. Инструктаж - 5 минут (во время работы не входит), время выполнения работы в соответствии с графиком:

9-е классы (биология, физика) – 45 минут;

(химия) – 45 минут.

7. Выделить для проведения ВПР следующие кабинеты:

9 класс: № 44 (9 «А» кл.), № 41 (9 «Б» кл.), № 56 (9 «В» кл.), № 55 (9 «Г» кл.), № 53 (9 «Д» кл.).

8. Утвердить список организаторов в аудиториях:

03.10.2022 г.

9 класс

организатор в аудитории № 44 (9 «А» кл., биология) – учитель французского языка Ведерникова Д.;

организатор в аудитории № 41 (9 «Б» кл., химия) – учитель русского языка Береснева И.Н.(3 ур.), учитель математики Фиделина Н.А.(4 ур.);

организатор в аудитории № 56 (9 «В» кл., физика) – учитель физкультуры Прозоровская Л.В.;

организатор в аудитории № 55 (9 «Г» кл., биология) – учитель истории Панара А.И.;

организатор в аудитории № 53 (9 «Д» кл., физика) – учитель истории Нечесов В.Е.

9. Назначить организаторами вне аудиторий:

03.10.2022 г.

3 этаж: учитель химии Ильина Г.С., учитель истории Месропян Г.Н.;

4 этаж: учитель английского языка Маркосян А.С., учитель французского языка Печеникина А.А.

10. Утвердить комиссию для проверки ВПР в следующем составе: исполняющий обязанности директора МАОУ гимназии № 40 Выскир Л.Н., заместитель директора Брянцева Е.Н., эксперты:

9 класс: учителя физики Згонников С.Д., биологии Пилипенко Д.С., химии Ильина Г.С.,

11. Классным руководителям довести до сведения родителей и учащихся изменения в расписании занятий (время проведения ВПР) до 03.10.2022 г.

12. Отметки за выполнение заданий обучающимся – участникам ВПР выставить в электронный журнал за 03.10.2022 г.

13. Контроль за исполнением настоящего приказа оставляю за собой.

И.о.директора МАОУ гимназии № 40

Л.Н.Выскир

Ознакомлены:

Е.Н.Брянцева

В.Е.Нечесов

Г.С.Ильина

Д. Ведерникова

И.Н.Береснева

Н.А.Фиделина

Л.В.Прозоровская

А.И.Панара

В.Е.Нечесов

Г.Н.Месропян

Г.С.Ильина

А.С.Маркосян

А.А.Печеникина



Темы уроков и задания (вариант: Химия 9 класс 2021_2022)

Учебный год: 2022/2023

Класс: 9Б

Предмет: Химия

Период: 1 четверть

Темы уроков: Все

Домашние задания: Выданные к текущему уроку

Другие задания: Отображать

Дата	Тема урока	Домашнее задание к текущему уроку		Другие задания		
		Тема	Вес	Тема	Вес	Тип задания
03,09	1.1 Основные понятия химии атом, молекула, ион. Вещество. Явления физические и химические. Основные типы химических реакций (1-й из 1 ч.)	повторить основные классы неорганических соединений, составление формул	2			
07,09	1.2 Химические свойства основных классов неорганических соединений. Реакции ионного обмена (1-й из 1 ч.)	реакции в тетради	2			
14,09	1.3 Окислительно-восстановительные реакции. (1-й из 1 ч.)	повторить овр	2			
17,09	1.4 Периодическая система химических элементов (1-й из 1 ч.)	повторить степени окисления, определения	2			
21,09	2.1 Характеристика химического элемента-металла на основании его положения в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева (1-й из 1 ч.)	выучить изменение свойств	2			
24,09	2.2 Характеристика химического элемента-неметалла на основании его положения в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева (1-й из 1 ч.)	стр. 5-6, характеристика магния и натрия	2	Характеристика химического элемента-металла на основании его положения в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева	5	Т
28,09	2.3 Амфотерные оксиды и гидроксиды (1-й из 1 ч.)	характеристика серы и фосфора, ном. 5,6 стр.9	2			
01,10	8.8 периодический закон и периодическая система Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома. Химическая организация живой и неживой природы (1-й из 1 ч.)	повторить свойства металлов и неметаллов	2			
05,10	8.7 Всероссийская проверочная работа (1-й из 1 ч.)	повторить реакции	2	Всероссийская проверочная работа	10	ВПр
08,10	2.6 Классификация химических реакций по различным основаниям (1-й из 1 ч.)	пар. 5, таблицы стр. 31-32	2			
12,10	2.7 Понятие о скорости химической реакции (1-й из 1 ч.)	выучить формулы и факторы	2	Понятие о скорости химической реакции	4	О
15,10	2.8 Катализаторы (1-й из 1 ч.)	сообщения, доклады	2	Катализаторы	4	О
19,10	2.9 Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» (1-й из 1 ч.)	повторить характеристику элементов, периодическая зависимость	2	Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»	4	О
22,10	2.10 Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» (1-й из 1 ч.)	подготовиться к к/р	2	Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»	4	О
26,10	2.11 Контрольная работа № 1 по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» (1-й из 1 ч.)	повторить уравнения реакций	2	Контрольная работа № 1 по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»	10	К
29,10	3.1 положение элементов-металлов в Периодической системе Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов. Сплавы (1-й из 1 ч.)	пар. 7, 8, вопр. 1-3 стр.55 письм.	2	ответы на задания	4	О



Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение муниципалитетного образования город Краснодар
гимназия № 40 имени Виктора Буглакова

Классный журнал

Учебный год: 2022/2023

Класс: 9Б

Предмет: Химия

Период: 1 четверть

Учитель: Ильина Галина Сергеевна

Ученики	Сентябрь							Октябрь							Средняя оценка	Оценка за период		
	3	7	14	17	21	24	28	1	5	8	12	15	19	22			26	29
	1. Андрейченко София			5			3	4	Н	4	5		5	4			5	Н
2. Гасанова Диана				4		3	Н	4	Н				5		Н		3,84	4
3. Дмитриева Вероника				5	5	3	5	5	Н	Н	Н	4	5	5	5		4,71	5
4. Доценко Владислава				3	Н	Н	4	4	Н		3				Н		3,75	4
5. Ерохин Эдуард			5	5	4	5	5	5	5		5	5	5	5	5	5	4,88	5
6. Зыгарь Никита			5	5	4	5	5	Н	Н	Н	Н	Н	Н	3		4,04	4	
7. Книжников Даниил				3		3	4	3	4	4	4	4	4		Н	4	3,41	3
8. Коновалов Альберт				3		3	3	4	3	Н	4	4	4		2	4	3,00	3
9. Корсунов Сергей			2	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	4	4	4	4	3		3,30	3
10. Кривенцова Ангелина				Н	Н	3	Н	5	Н	Н	Н	4			Н	4	4,24	4
11. Лишневский Иван			Н			3	3	4	4	Н	Н	4			3		3,45	3
12. Магомадова Милана Т.				4		4	Н	4	Н		5				Н		4,11	4
13. Михайловская Вероника			Н		3		3	4	4					3	2		3,06	3
14. Пасько Александр			Н		4		3	Н	3	Н		2	4		2		2,74	3
15. Сапожников Глеб			2	Н	Н		2	4	Н	4	5			3			3,33	3
16. Сорокоумов Руслан			5	4	Н	Н	Н	5	5	5	5	5	5	Н			4,90	5
17. Строкач Максим				4	Н		3	4	4	4	Н	5		3			3,61	3
18. Трубицын Борис				Н	3		4	Н	5	Н	Н	Н	Н	3			3,93	4
19. Чайковский Никита			Н	3			3		3	2	4			Н			3,00	3
20. Шанина Маргарита					5		3	Н	4	4	4	3	5	Н			3,87	4



Состояние на 24.07.2023 13:33:13
© Сетевой Город. Образование 5.17.67019