

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя
общеобразовательная школа № 2 имени
Героя Советского Союза Бориса Митрофановича Ляха г. Туапсе
муниципального образования Туапсинский район

ПРИКАЗ

от 10.09.2024

№ 275/1

**О проведении внутреннего мониторинга предметных знаний и умений
обучающихся по химии в 8-х классах МБОУ СОШ № 2 им. Б.М.
Ляха г. Туапсе в 2024-2025 учебном году**

В целях контроля за качеством знаний по учебному предмету
«химия» среди обучающихся в 8-х классах

П Р И К А З Ы В А Ю:

1. Учителю химии Паршину А.В. провести в 8-х классах мониторинг предметных знаний и умений по предмету «химия»: стартовый контроль с 10 по 30 сентября 2024 г., промежуточный контроль с 16 по 28 декабря 2024, итоговый контроль с 17 по 26 марта 2025.
2. Учителю химии Паршину А.В. проверить контрольные работы обучающихся 8-х классов, выставить оценки в журнал в течении трех рабочих дней;
3. Руководителю ШМО учителей естественно-научного цикла Сорокиной Н.А. отразить результаты мониторингов в протоколе заседания ШМО учителей.
4. Контроль за исполнением приказа возложить на заместителя директора по НМР Чахарян Н.М.

Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б.М. Ляха г. Туапсе



К.Ю. Исаева

С приказом ознакомлены:

Чахарян Н.М.

Сорокина Н.А.

Паршин А.В.

Handwritten signatures of the three individuals listed: N.M. Chaharyan, N.A. Sorokina, and A.V. Parshin.

Выписка из протокола № 4
заседания учителей естественно-научного цикла МБОУ СОШ № 2 им. Б.М. Ляха г.
Туапсе
дата: 28.03.2025

Присутствовало: 3 человека

Тема: «Качество обучаемости учащихся»

Повестка дня:

1. Современные образовательные технологии на уроках.
2. Работа с демоверсиями по подготовке 9,11 классов к ГИА, ЕГЭ
3. Проведение мониторинговых работ по предметам.
4. Участие в конкурсах.
5. Работа по темам самообразования, выступления на ШМО

СЛУШАЛИ:

По третьему вопросу Паршина А.В., который представил результаты мониторинга учебных достижений обучающихся 8 «а» класса по химии за 2024-2025 учебный год. В ходе выступления были озвучены следующие данные:

- **Виды контроля:** стартовый (входной), промежуточный (полугодовой) и итоговый.
- **Количественные показатели:** из 28 учащихся, числящихся в классе, в мониторинговых работах в среднем принимали участие 26 человека (средняя явка — 92.8 %).
- **Качественные показатели:** по результатам проведённых работ средний процент качества знаний составил 72.50%.

Учитель отметил стабильность результатов и положительную динамику учебных достижений большинства обучающихся.

ПОСТАНОВИЛИ:

1. Признать работу по проведению мониторинговых мероприятий удовлетворительной.
2. Учителю Паршину А.В. продолжить работу по сохранению качественных показателей и провести индивидуальную коррекционную работу с обучающимися, отсутствовавшими на контрольных срезах.
3. Использовать результаты мониторинга для планирования учебной деятельности на следующий период.

Дата составления: 23.01.2026

Руководитель ШМО учителей
естественно-научного цикла

Заместитель директора по НМР
МБОУ СОШ № 2 им. Б.М. Ляха г. Туапсе



Н.А. Сорокина

Н.М. Чахарян

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа № 2 имени Героя Советского Союза Бориса Митрофановича Ляха г. Туапсе муниципального образования Туапсинский район

Классный журнал

Учебный год: (*) 2024/2025

Класс: 8а

Предмет: Химия

Период: 1 четверть

Учитель: Паршин Александр Вениаминович

Ученики	Сентябрь								Октябрь								Сред ня	оценк а
	3	4	10	11	17	18	24	25	1	2	8	9	15	16	22	23		
1. Богданов Роман			УП	П	Б	Б		2		2	Т	3		УП			2.38	2
2. Бондаренко Милана			3	П				2		3	3	3			3		2.82	3
3. Будникова Анна			4	4	УП		5			5	5	П		5			4.75	5
4. Верещагина Юлия			4				3	5			4	П			УП	УП	4.13	4
5. Генералов Евгений			4				3	2		3	2	2		4		4	2.92	3
6. Говоритель Владислав			5	5				3		3	3	3			3		3.43	3
7. Голубов Кирилл			4			УП		4		Т		3		3		4	3.5	3
8. Данилова Дарья Е.			4			5		5		5	5	3	Т		4		4.42	4
9. Есаян Элона			4	П		ОТ		2		4		П			ОТ		3.23	3
10. Ефименко Таисия			4				5			5		3		4			4.14	4
11. Иванов Леонид (удалён)	Т	Т	ОТ	Т														осв.
12. Козлова София			4			5		5		5		3		3	ОТ		4.12	4
13. Лесина Мария			4	5		5		5		5		3			4		4.38	4
14. Маркеева Ксения			4					ОТ		4	Т	Т		3			3.62	4
15. Мартиросян Тигран			УП	П	УП	УП	УП	УП				3	3	ОТ	3		3	3
16. Михалев Дмитрий			3				3	2			2	3		4		4	3	3
17. Расторгуева Дарья			4				4			4		3	УП		4		3.74	4
18. Рыкунова Полина			4				4			4		3	5	3		5	4	4
19. Рязанов Филипп			4	4				2		Б	2	3			3		2.85	3
20. Скребцов Иван			3					2			2	Т	Т				2.23	2
21. Судакова Анна			УП	П			3		2			3			3	УП	2.81	3
22. Тамилина Диана			3		5			2	5	2	2	3		3		3	2.92	3
23. Танченко Алина			4				5		5	4	5	3			4		4.21	4
24. Тимофеева Ольга			5	5		5		5		5	Б	Б			Б	Б	5	5
25. Харланов Егор	Б	Б	3				3		3	2	2				4	УП	2.79	3
26. Хахо Камила			5	5		5		5		5		5		5			5	5
27. Чирикьян Руслан			4	5			3			2		3			3		3.16	3
28. Штепина Луиза			УП	П				2		3	П	П	УП	УП		2	2.38	2
29. Шукшин Степан			3	П		УП		3			2	3			3		2.77	3

Состояние на пятницу, 23 января 2026 г.

© Сетевой Город. Образование 5.44.78505.22



Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б. М. Ляха г. Туапсе

К. Ю. Исаева

КОПИЯ
ВЕРНА

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа № 2 имени Героя Советского Союза Бориса Митрофановича Ляха г. Туапсе муниципального образования Туапсинский район

Классный журнал

Учебный год: (*) 2024/2025

Класс: 8а

Предмет: Химия

Период: 2 четверть

Учитель: Паршин Александр Вениаминович

Ученики	Ноябрь								Декабрь								Средняя оценка	Оценка за период
	5	6	12	13	19	20	26	27	3	4	10	11	17	(18)	24	25		
1. Богданов Роман			5	3	ОТ				П	П		3	ОТ	ОТ			3.46	4
2. Бондаренко Милана	4		4	5 ОП	4							4 ОП	4	4			4.15	4
3. Будникова Анна			УП	УП	5						УП	4	5	3			4.25	4
4. Верещагина Юлия			УП	5	4				П			3	4	4			4	4
5. Генералов Евгений		3	УП	4 ОП	ОТ								4	3		3	3.43	3
6. Говоритель Владислав	П			5		5						3	ОТ	4			4.23	4
7. Голубов Кирилл			УП	5	5							ОТ	4	4		ОТ	4.5	4
8. Данилова Дарья Е.		П	УП	УП	5						УП	4	4	3			4	4
9. Есаян Элона	П			2								3	4	4			3.25	3
10. Ефименко Таисия				5	4.3						5	3	4	4		5	4.03	4
11. Козлова София	3			5		3						2	4	3			3.36	3
12. Лесина Мария			4	4	5				П			3	5	4			4	4
13. Маркеева Ксения			УП	5 УП	УП							3 ОП	4	4		5	4.13	4
14. Мартиросян Тигран		3		4 ОП	4.3							3	4	3		3	3.36	3
15. Михалев Дмитрий				4	ОТ						УП	УП	4	4			3.67	4
16. Расторгуева Дарья				2		5					5	3	4	4		4	3.77	4
17. Рыкунова Полина				УП	5	5						3 ОП	4	4			4.13	4
18. Рязанов Филипп				3	3.2						5	3	4	3			3.19	3
19. Скребцов Иван		2		УП	2						УП	УП	4	3			2.75	3
20. Судакова Анна		2	3	2	3						3	3	ОТ	3		3	2.67	3
21. Тамилина Диана				ОТ		4						3 ОП	4	4		4	3.73	4
22. Танченко Алина			4	5							5	3	4	4		5	4.21	4
23. Тимофеева Ольга	Т		5	5							5	4	4	4		ОТ	4.42	4
24. Харланов Егор		Т		УП	2.2							3 ОП	4	3		3	2.88	3
25. Хахо Камила			5	5	5	5			5		5	5	5	5		5	5	5
26. Чирикьян Руслан		П		5								3	4	4			3.75	4
27. Штепина Луиза		2		2 ОП	4.2							3	ОТ	3	УП	УП	2.57	2
28. Шукшин Степан		2	4	УП	2							3	4	3		3	2.94	3

Состояние на пятницу, 23 января 2026 г.

© Сетевой Город. Образование 5.44.78505.22



Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б. М. Ляха г. Туапсе

К. Ю. Исаева

КОП.
ВЕРНА

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа № 2 имени Героя Советского Союза Бориса Митрофановича Ляха г. Туапсе муниципального образования Туапсинский район

Классный журнал

Учебный год: (*) 2024/2025

Класс: 8а

Предмет: Химия

Период: 3 четверть

Учитель: Паршин Александр Вениаминович

Ученики	Февраль								Март						Средняя оценка	Оценка за период
	3	6	10	13	17	20	24	27	3	6	10	13	17	20		
1. Богданов Роман	3				УП	УП		3		3	3	3	4		3	3
2. Бондаренко Милана	4				4			4	П		3	4	4		3.75	4
3. Будникова Анна	П	П	П	П			П	5		4	4	4	4		4.17	4
4. Верещагина Юлия	П		П	П	УП	УП	П	УП		4	УП		4		4	4
5. Генералов Евгений	3	П	3	П	УП	УП	П	УП	П	П	УП	3	УП	П	3	3
6. Говоритель Владислав	4	П		П				4	П	П	4		4		4	4
7. Голубов Кирилл	5					УП		УП	4	5	4	4	4		4.5	4
8. Данилова Дарья Е.	4			4				5	П	5	4		4		4.43	4
9. Есаян Элона	3		4		4			4		4	4	3	4	П	3.67	4
10. Ефименко Таисия	4		П	П		УП	П	4	4		4	4	4	П	4.13	4
11. Козлова София	4							4			4	4	4		3.89	4
12. Лесина Мария	5			5		5		5			5	4	5		4.82	5
13. Маркеева Ксения	П	П						4	Т	4	4	4	4		4	4
14. Мартиросян Тигран	4		4		УП	УП	П	3		4	3	4	4		3.64	4
15. Михалев Дмитрий	3				3			3			3	3	3		3	3
16. Расторгуева Дарья	4			5				4			4	4	4	П	4.14	4
17. Рыкунова Полина	П					УП		УП			4	4	4		4	4
18. Рязанов Филипп	4				3			3			3	3	3		3.11	3
19. Скребцов Иван	3	П						3			3	3	3		3	3
20. Судакова Анна	4			3		3		3	П	П	3	3	4		3.25	3
21. Тамилина Диана	4		П		3			4	Т		УП	4	4		3.75	4
22. Танченко Алина	5		П	П	УП		П	УП		4	4	4	4		4.22	4
23. Тимофеева Ольга	Б	Б	Б	Б	Б	5		5	5		5	5	5		5	5
24. Харланов Егор	3	4		П		УП		3			3	3	3		3.13	3
25. Хахо Камила	5		5		5			5		5	5	5	5		4.91	5
26. Чирикьян Руслан	3		3		3		П	УП	П	3	3	УП	УП		3	3
27. Штепина Луиза	3	4	П					3	П		4	3	УП	П	3.33	3
28. Шукшин Степан	3							3			3	3	УП		3	3

Состояние на пятницу, 23 января 2026 г.

© Сетевой Город. Образование 5.44.78505.22



Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б. М. Ляха г. Туапсе

К. Ю. Исаева

КОПИЯ
ВЕРНА

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа № 2 имени Героя Советского Союза Бориса Митрофановича Ляха г. Туапсе муниципального образования Туапсинский район

Темы уроков и задания (вариант: химия 8 2024-2-25)

Учебный год: (*) 2024/2025

Класс: 8а

Предмет: Химия

Период: 1 четверть

Темы уроков: Все

Домашние задания: Выданные к текущему уроку

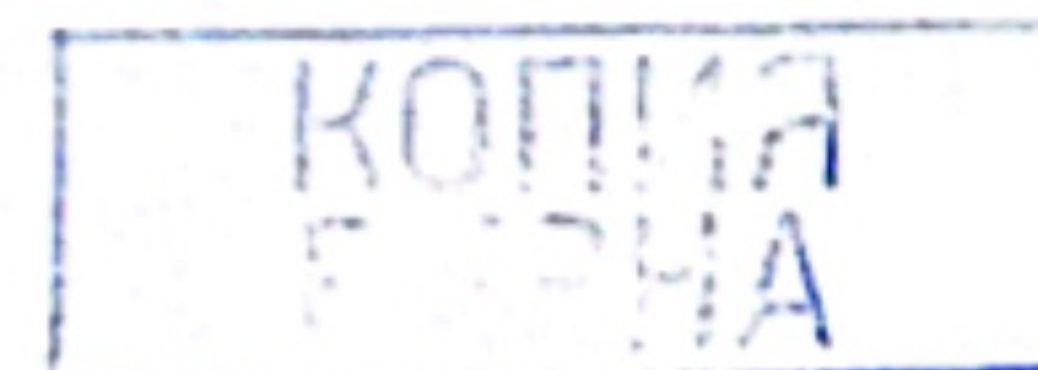
Другие задания: Отображать

Дата	Тема урока	Домашнее задание к текущему уроку		Другие задания		
		Тема	Вес	Тема	Вес	Тип задания
03.09	1.1 Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества (1-й из 1 ч.)	Не задано	3	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	5	О
04.09	1.2 Понятие о методах познания в химии (1-й из 1 ч.)	с.12 №10, выучить термины	3	Понятие о методах познания в химии	5	О
10.09	1.3 Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием» (1-й из 1 ч.)	п.2 законспектировать, п.1 повторить	3	Мониторинговая работа. Стартовый контроль.	8	М
11.09	1.4 Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей (1-й из 1 ч.)	п.2, стр.15 №5	3	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	5	О
17.09	1.5 Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)» (1-й из 1 ч.)	Выучить конспект	3	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	5	О
18.09	1.6 Атомы и молекулы (1-й из 1 ч.)	п.4 конспект	3	Атомы и молекулы	5	О
24.09	1.7 Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов (1-й из 1 ч.)	Выучить конспекты в тетради, стр.34, схема 2	3	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	5	О
25.09	1.8 Простые и сложные вещества (1-й из 1 ч.)	стр.36 перечертить таблицы, выучить знаки химических элементов и их произношение.	3	Простые и сложные вещества	5	О
01.10	1.9 Атомно-молекулярное учение (1-й из 1 ч.)	Сделать таблицу Д.И.Менделеева элементы доучить	3	---Не указана---	5	РУ
				Атомно-молекулярное учение	5	О



Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б. М. Ляха г. Туапсе

К. Ю. Исаева



муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа № 2 имени Героя Советского Союза Бориса Митрофановича Ляха г. Туапсе муниципального образования Туапсинский район

Темы уроков и задания (вариант: химия 8 2024-2-25)

Учебный год: (*) 2024/2025

Класс: 8а

Предмет: Химия

Период: 2 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
05.11	1.17 Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций (1-й из 1 ч.)	Повторить пройденный материал.	3	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	5	О
06.11	1.18 Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена) (1-й из 1 ч.)	с.45 № 2	3	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	5	РУ
12.11	1.19 М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний (1-й из 1 ч.)	с.49 № 8,9 на выбор в тетради + рисунок	3	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	5	РУ
13.11	1.20 Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции» (1-й из 1 ч.)	с.49 № 8,9 на выбор в тетради + рисунок	3	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	5	К
19.11	1.21 Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон (1-й из 1 ч.)	Выполнить задание в тетради.	3	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	5	РУ
20.11	1.22 Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах (1-й из 1 ч.)	с.53 №5,8	3	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	5	РУ
26.11	1.23 Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода (1-й из 1 ч.)		3	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	5	РУ



Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б. М. Ляха г. Туапсе

К. Ю. Исаева

КОПИЯ
ВЕРНА

27.11	1.24 Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях (1-й из 1 ч.)	Не задано	3	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	5	О
03.12	1.25 Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения (1-й из 1 ч.)	Не задано	3	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	5	О
04.12	1.26 Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств» (1-й из 1 ч.)	Не задано	3	Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	5	О
10.12	1.27 Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе (1-й из 1 ч.)	с.53 №6	3	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	5	РУ
11.12	1.28 Физические и химические свойства водорода. Применение водорода (1-й из 1 ч.)	с.57 №10,12	3	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	5	РУ
17.12	1.29 Понятие о кислотах и солях (1-й из 1 ч.)	Не задано	3	Понятие о кислотах и солях	5	РУ
18.12	1.30 Способы получения водорода в лаборатории (1-й из 1 ч.)	Способы получения водорода в лаборатории	3	Мониторинговая работа. Промежуточный контроль	8	М
24.12	1.31 Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств» (1-й из 1 ч.)	не задано	3	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	5	РУ
25.12	1.32 Молярный объем газов. Закон Авогадро (1-й из 1 ч.)	с.62 № 6,7,8	3	Молярный объем газов. Закон Авогадро	5	О

Состояние на пятницу, 23 января 2026 г.

© Сетевой Город. Образование 5.44.78505.22



Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б. М. Ляха г. Туапсе

К. Ю. Исаева

КОПИЯ
ВЕРНА

03.02	1.40 Оксиды: состав, классификация, номенклатура (1-й из 1 ч.)	в тетради	3	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	5	О
06.02	1.41 Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов (1-й из 1 ч.)	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	3	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	5	О
10.02	1.42 Основания: состав, классификация, номенклатура (1-й из 1 ч.)	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	3	Основания: состав, классификация, номенклатура	5	О
13.02	1.43 Получение и химические свойства оснований (1-й из 1 ч.)	Основания: состав, классификация, номенклатура	3	Получение и химические свойства оснований	5	О
17.02	1.44 Кислоты: состав, классификация, номенклатура (1-й из 1 ч.)	Получение и химические свойства оснований	3	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	5	О
20.02	1.45 Получение и химические свойства кислот (1-й из 1 ч.)	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	3	Получение и химические свойства кислот	5	О
24.02	1.46 Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства (1-й из 1 ч.)	Получение и химические свойства кислот	3	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	5	О
27.02	1.47 Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений» (1-й из 1 ч.)	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	3	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	5	О
03.03	1.48 Генетическая связь между классами неорганических соединений (1-й из 1 ч.)	в тетради	3	Генетическая связь между классами неорганических соединений	5	О
06.03	1.49 Обобщение и систематизация знаний (1-й из 1 ч.)	Генетическая связь между классами неорганических соединений	3	Обобщение и систематизация знаний	5	О
10.03	1.50 Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений" (1-й из 1 ч.)	Обобщение и систематизация знаний	3	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	5	О
13.03	1.51 Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (1-й из 1 ч.)	в тетради	3	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	5	О
17.03	1.52 Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева (1-й из 1 ч.)	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	3	Мониторинговая работа. Итоговый контроль.	8	М
20.03	1.53 Периоды, группы, подгруппы (1-й из 1 ч.)	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	3	Периоды, группы, подгруппы	5	О

Состояние на пятницу, 23 января 2026 г.

© Сетевой Город. Образование 5.44.78505.22



Директор МБОУ СОШ № 2
им. Б. М. Ляха г. Туапсе

К. Ю. Исаева

КОПИ
ВЕРИ