

Дружелюбівська філія
Добровеличківського ліцею «ІНТЕЛЕКТ»

ЗАТВЕРДЖУЮ
Директор Добровеличківського ліцею «Інтелект»
_____ Ковальська К.Б.
« ____ » _____ 2026р.

ПОГОДЖУЮ
Завідуючий філії
_____ Брага Т.Л.
« ____ » _____ 2026р.

Схвалено
Керівник МО вчителів
Природничо-математичного циклу
_____ Калашник О. А.
« ____ » _____ 2026 р.

КАЛЕНДАРНЕ ПЛАНУВАННЯ
навчального матеріалу
з хімії в 8- 9 класах
на 2026/2027 н.р.

Вчитель: Борщевська Л.В.

Календарно-тематичне планування Хімія 8 клас (70год)

Відповідає навчальним програмам, що затверджені педагогічною радою(протокол №1 від 29.08.2026р), складеним на основі модельної програми «Хімія 7-9 класи» для закладів загальної середньої освіти автор Григорович О.В. («Рекомендовано Міністерством освіти і науки України» наказ Міністерства освіти і науки України від 27.12.2023 № 1575).

Рекомендована кількість годин за програмою(8клас) - 2 год. на тиждень

Кількість годин за навчальним планом(8клас) - 2год на тиждень

Навчально-методичне забезпечення :

Підручник: : «Хімія, підручник для 8 класу закладів загальної середньої освіти». Автори О. Григорович, О. Недоруб («Рекомендовано Міністерством освіти і науки України» наказ Міністерства освіти і науки України від 21.02.2025 № 347).

№	Дата	Тема уроку	Дом завд	При м-ка
Діагностування умінь, набутих у 7 класі(2год)				
1	01.09	Фізичні властивості речовин.	Повтор	
2	05.09	Фізичні та хімічні явища.	Повтор	
Розділ 1. Пізнаємо кількісні закони хімії (11 год)				
3	08.09	Елементи, речовини та властивості .	Оп §1 Викон №1-6 ст.13-17	
4	12.09	Формули на назви бінарних сполук. Складання формул бінарних сполук.	Опрацюв §2 Вик №7-13 ст. 23-24	
5	15.09	Відносна атомна маса та відносна молекулярна маса	Опрацю §3 Виконати №14- 26 с. 30-32	
6	19.09	Знаходження відносної атомної та молекулярної мас	Опра §4 Вик №27- 35 ст. 36-37	
7	22.09	Масова частка хімічного елементу в речовині.	Опрацювати §5 Вик№36-40 ст. 44	
8	26.09	Розв'язування задач на масову частку елементу в речовині		
9	29.09	Установлення хімічних формул сполук.	Опрацювати§6 Викон№41-52 Ст. 52-53	
10	03.10	Кількість речовини. Молярна маса речовин. Розв'язування задач з теми «Кількість речовини. Молярна маса».	Опр §7 Виконати №53-63 ст.59-60	
11	06.10	Розрахунки за хімічними рівняннями.	Повтор §3-7	
12	10.10	Розв'язування задач.		
13	13.10	Діагностична робота заГР1, ГР2,ГР3	Повторити	
Розділ 2.1 Досліджуємо гази довкілля (19)				
14	17.10	Повітря.	Оп§8 Вик№64-72 ст.66-67	
15	20.10	Кисень: фізичні властивості та відкриття.	Опрацювати §9 №73-94 ст.73-78	
16	24.10	Одержання кисню.		
17	03.11	Навчальне дослідження № 1 «Одержання кисню»		
18	07.11	Взаємодія кисню з простими та складними речовинами.	Опрацювати §10 Виконати №95- 117 ст.90-93	
19	10.11	Умови виникнення та припинення горіння.		

20	14.11	Колообіг Оксигену в природі.	Опрацювати §11 Виконати №118-124 ст.97-99	
21	17.11	Озон.	Опра §12 Виконати №125-134 ст.105-107	
22	21.11	Молярний об'єм газів.	Опрацювати §13 виконати №135- 146 ст.115-146	
23	24.11	Співвідношення об'ємів газів у хімічних реакціях.		
24	28.11	Навчальне дослідження № 2 <i>«Визначення молярного об'єму газів»</i>		
25	.01.12	Розв'язування задач.		
26	05.12	Взаємодія оксидів з водою. Кислотні оксиди та кислоти.	Опрацювати §14 Виконати №147-159 ст.127-129	
27	08.12	Основні оксиди та основи.		
28	12.12	Індикатори для виявлення кислот та основ.		
29	15.12	Навчальне дослідження № 3 <i>«Виявлення кислот і лугів у розчинах»</i> Навчальне дослідження № 4 <i>«Виявлення кислот і лугів у побутових хімікатах природними індикаторами» (для експериментування вдома).</i>		
30	19.12	Розв'язування вправ.	Повторити §14	
31	22.12	Захист проектів.	Повторити	
32	26.12	Комплексна підсумкова контрольна робота ГР1, ГР2, ГР3	Повтор	
Розділ 2.2 Досліджуємо гази довкілля (18)				
33	12.01	Гідроген. Водень	Опрацювати §15 виконати №160-174 ст.136-138	
34	16.01	Хімічні властивості та одержання водню.	Опрацювати §16 виконати №175-193 ст.143-145	
35	19.01	Навчальне дослідження №5 <i>«Досліджуємо водень».</i>		
36	23.01	Солі.	Опрацювати §17 ВН№194- 203 ст.154-155	
37	26.01	Навчальне дослідження №6 <i>«Досліджуємо активність металів».</i>		
38	30.01	Ряд активності металів.	О§18 ВН№204- 226 ст.165-168	
39	02.02	Актуалізація знань щодо хімічних властивостей металів.		
40	06.02	Вуглекислий газ: властивості та одержання	Опрацювати §19 Виконати №227- 249	

41	09.02	Навчальне дослідження №7 <i>«Досліджуємо розпушувальну дію вуглекислого газу».</i>	ст.174-180	
42	13.02	Навчальне дослідження №8 <i>«Досліджуємо вуглекислий газ»</i>		
43	16.02	Чадний газ.	Опрацювати §20 Виконати №250-260 ст.191-192	
44	20.02	Метан: властивості та знаходження в природі.	Опрацювати §21 Виконати №261-274 ст.196-199	
45	23.02	Колообіг Карбону. Парниковий ефект.	Опрацювати §22	
46	27.02	Навчальне дослідження №9 <i>«Моделюємо парниковий ефект».</i>	Виконати №275-288 ст.208-210	
47	02.03	Декарбонізація діяльності людини.	Опрацювати §23	
48	06.03	Навчальне дослідження №10 «Залежність між масою реагенту та масою продукту реакції».	№289-298 ст.218-219 ст.220	
49	09.03	Розв'язування вправ.		
50	13.03	Діагностична робота за ГР1, ГР2, ГР3	Повторити тему	
Розділ 3. Досліджуємо будову атома (8 год)				
51	16.03	Склад атомів.	Опрацювати §24 Вик №299- 319 ст.243-237	
52	20.03	Електронна оболонка атомів.	Опрацювати §25	
53	23.03	Зображення будови електронних оболонок атомів	№320-326 с.248	
54	27.03	Родини хімічних елементів. Властивості електронних аналогів.	Опрацювати §26 Виконати №327-335 с.254-255	
55	06.04	Будова електронних оболонок і властивості хімічних елементів.	Опрацювати §27 Виконати №336-348 с.262-263	
56	10.04	Періодичний закон.	Оп §28 Ви	
57	13.04	Розв'язування вправ.	№349-356 с.271	
58	17.04	Діагностична робота за ГР1, ГР2, ГР3	Повторити	
Розділ 4. Досліджуємо будову речовин (12 год)				
59	20.04	Природа хімічного зв'язку.	Опрацювати §29 виконати №357-361 с.278-279	
60	24.04	Ковалентний зв'язок.	Опр §30 №362-370 с.285-286	

61	27.04	Полярність ковалентного зв'язку.	Опрацювати §31	
62	01.05	Складання формул Льюїса.	Виконати №371-381 с.291-292	
63	04.05	Ступінь окиснення хімічних елементів.	Опра §32 Виконати №382-387 с.297	
64	08.05	Кристалічний і аморфний стани твердих речовин.	Опрацювати §33 №388-396 с.301-302	
65	11.05	Атомні й молекулярні речовини.	Опр §34	
66	15.05	Йонний зв'язок. Йонні кристали.	Виконати №397-404	
67	18.05	Навчальне дослідження №11 «Будова речовини».	с.307-308	
68	22.05	Діагностична робота 5. ГР1, ГР2, ГР3	Повтор	
69	25.05	Захист проектів.	Опрацювати додаток 1	
70	29.05	Комплексна підсумкова контрольна робота ГР1, ГР2, ГР3	Повтор	

Календарно-тематичне планування Хімія 9 клас (70год)

Відповідає навчальним програмам, що затверджені педагогічною радою(протокол №1 від 29.08.2026р), складеним на основі модельної програми «Хімія 7-9 класи» для закладів загальної середньої освіти автор Григорович О.В. («Рекомендовано Міністерством освіти і науки України» наказ Міністерства освіти і науки України від 27.12.2023 № 1575).

Рекомендована кількість годин за програмою(9клас) - 2 год. на тиждень

Кількість годин за навчальним планом(9клас) - 2год на тиждень

Навчально-методичне забезпечення :

Підручник: : «Хімія, підручник для 9 класу закладів загальної середньої освіти». Автори О. Григорович, О. Недоруб («Рекомендовано Міністерством освіти і науки України» наказ Міністерства освіти і науки України від 21.02.2026 № 347).

№ ур	Дата	Тема уроку	Дом завд	При м-ка
Розділ 1. ДОСЛІДЖУЄМО РОЗЧИННІСТЬ РЕЧОВИН І РОЗЧИНИ (16 годин)				
1		Вступний інструктаж з БЖД у кабінеті хімії. Хімічний зв'язок і будова речовини. Повторення питань курсу 8 класу.	Опрацювати §1 Виконати №5,6	
2		Розв'язування вправ.	Виконати №8,9	
3		Первинний інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження № 1 «Розчинність речовин у різних розчинниках».	с. 15 дати відповідь на пит. 1-3	
4		Вода — полярний розчинник.	Опрацювати §2 Виконати №18	
5		Водневий зв'язок.	Опрацювати §3 Виконати №27	
6		Інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження № 2 «Тепловий ефект розчинення».	с. 29 Дати відповіді на пит 1-8	
7		Істинні розчини. Дисперсні системи. Розчинення систем у воді. Теплові явища розчинення.	Опрацювати §4 Виконати №37-40	
8		Розчинність речовин (характеристики розчинів). Навчальне дослідження № 3 «Визначення об'єму вуглекислого газу, розчиненого в газованій воді» (для експериментування вдома) Навчальне дослідження № 4 «Виготовлення та дослідження перенасичених розчинів» (для експериментування вдома)	Опрацювати §5 №49-52 с. 48 с. 48	
9		Масова частка розчиненої речовини.	Опрацювати §6	

			Виконати №71,72	
10		Обчислення масової частки компонентів розчину та складу розчинів.	Виконати №74	
11		Інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження № 5 «Виготовлення водних розчинів із заданими масовими частками розчинених речовин».	с. 53 відповісти на питання 1-8	
12		Екстракція — спосіб розділення сумішей.	Опрацювати §7 Виконати №82	
13		Інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження № 6 «Екстракція та дослідження речовин із природних об'єктів».	с. 55	
14		Розчини в природі. Захист водних ресурсів від побутових і промислових забруднювачів. Навчальне дослідження № 7 «Вирощування кристалів» (для експериментування вдома)	Опрацювати §8 Виконати №88-90 с. 67	
15		Діагностична робота з розділу 1 «Досліджуємо розчинність речовин і розчини». ГР1,ГР2,ГР3	Повторити §1-8	
16		Захист навчальних проєктів.	Презентація	
Розділ 2. ДОСЛІДЖУЄМО ХІМІЧНІ РЕКЦІЇ В РОЗЧИНАХ (16 годин)				
17		Інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження № 8 «Дослідження електропровідності речовин і розчинів».	с. 69 питання 1-7	
18		Електроліти й неелектроліти. Електролітична дисоціація.	Опрацювати §9 Виконати №98	
19		Дисоціація кислот, основ і солей.	Опрацювати §10 Виконати №114,115	
20		Складання рівнянь дисоціації.	§10 Виконати №120	
21		Сильні та слабкі електроліти.	Опрацювати §11 Виконати №126,127	
22		Кислотність розчинів. Водневий показник рН.	Опрацювати §12 Виконати №141	
23		Реакції йонного обміну. Йонно-молекулярні рівняння. Реакції йонного обміну	Опрацювати §13 Виконати №151	
24		Розв'язування вправ.	№148(и-р)	
25		Інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження № 9 «Реакції йонного обміну між електролітами у водних розчинах».	с. 98	
26		Виявлення йонів у водних розчинах.	Опрацювати	

			§14 Виконати №169,170	
27		Інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження № 10 «Розв’язування експериментальних задач».	с. 115 відповіді на питання 1,2	
28		Реакції йонного обміну в природі. Водопідготовка.	Опрацювати §15 Виконати №173-179	
29		Розв’язування розрахункових задач і вправ.		
30		Діагностична робота з розділу 2 «Досліджуємо хімічні реакції в розчинах». ГР1,ГР2,ГР3	Опрацювати §9-15	
31		Захист навчальних проєктів.	Презентація	
32		Підсумковий урок.	Повторити	
Розділ 3. ДОСЛІДЖУЄМО ОРГАНІЧНІ РЕЧОВИНИ (24 години)				
33		Органічна хімія. Поняття про органічні речовини.	Опрацювати §16 Виконати №184	
34		Насичені вуглеводні — гомологи метану. Гомологічний ряд.	Опрацювати §17 Виконати №199	
35		Властивості та застосування метану та його гомологів.	Опрацювати §17 Виконати №208	
36		Ненасичені вуглеводні. Молекулярна і структурна формули етену й етину	Опрацювати §18 Виконати №214	
37		Хімічні властивості гомологів етану й етину. Застосування неорганічних речовин	Опрацювати §18 Виконати №221	
38		Поліетилен. Реакція полімеризації. Властивості і застосування поліетилену	Опрацювати §19 Виконати №234	
39		Нафта -джерело вуглеводів. Перегонка нафти. Найпоширеніші нафтопродукти.	Опрацювати §20 Виконати №244	
40		Спирти. Фізичні та хімічні властивості метанолу й етанолу. Застосування спиртів.	Опрацювати §21 Виконати №260	
41		Отруйність метанолу й етанолу. Згубна дія етанолу на організм людини	Опрацювати §22 Виконати №269	
42		Гліцерол. Формула гліцеролу. Фізичні, хімічні властивості гліцеролу. застосування	Опрацювати §23 Виконати №283	
43		Розв’язування вправ.	Повтор	

44		Діагностична робота з розділу 3 «Досліджуємо органічні речовини». ГР1,ГР2,ГР3	Опрацювати §16-23	
45		Карбонові кислоти. Етанова кислота. Фізичні та хімічні властивості карбонових кислот. Поширення та застосування органічних кислот	Опрацювати §24 Виконати №299	
46		<i>Інструктаж з БЖД.</i> Навчальне дослідження №11 «Властивості етанової кислоти».	с. 193 дати відповіді на питання 1-3	
47		Вищі карбонові кислоти.	Опрацювати §25 запишіть формули	
48		Мило. Мийна дія мила та синтетичних мийних засобів.	Опрацювати §25 Виконати №312	
49		Жири. Фізичні властивості і класифікація жирів. Значення жирів.	Опрацювати §26 Виконати №326	
50		Вуглеводи. Глюкоза. Сахароза. <i>Інструктаж з БЖД.</i> Навчальне дослідження №12 «Як відбувається бродіння глюкози та чим воно корисне?»	Опрацювати §27 Виконати №333 с. 218	
51		Крохмаль та целюлоза.	Опрацювати §28 Виконати №341,342	
52		<i>Інструктаж з БЖД.</i> Навчальне дослідження №13 «Виявлення крохмалю в продуктах харчування».	Опрацювати §28 с. 225	
53		Амінокислоти – мономери білків. Хімічні властивості амінокислот, біологічне значення. Білки – похідні амінокислот.	Опрацювати §29 Виконати №355	
54		Розв’язування задач і вправ.	№357,358	
55		Діагностична робота 2 з розділу 3 «Досліджуємо органічні речовини». ГР1,ГР2,ГР3	Опрацювати §24-29	
56		Захист навчальних проєктів.	Презентація	
Розділ 4. УЗАГАЛЬНЮЄМО РЕЗУЛЬТАТИ НАВЧАЛЬНОЇ ДІЯЛЬНОСТІ (14 годин)				
57		Класифікація та властивості неорганічних речовин: кислоти, основи.	Опрацювати §30 Виконати №372	
58		Класифікація та властивості неорганічних речовин: оксиди, солі.	Опрацювати §30 Виконати №377	
59		Способи одержання оксидів і кислот.	Опрацювати	

			§31 Виконати №382	
60		Способи одержання основ і солей.	Опрацювати §31 Виконати №385	
61		Взаємозв'язок між класами неорганічних речовин.	Опрацювати §32 Виконати №390	
62		Інструктаж з БЖД. Навчальне дослідження №14 «Генетичні зв'язки між неорганічними речовинами».	с. 252 відповіді на питання 1-3	
63		Класифікація органічних сполук та їх багатоманітність.	Опрацювати §33 Виконати №394	
64		Класифікація реакцій за кількістю і складом реактантів і продуктів реакції. Оборотні й необоротні реакції.	Опрацювати §34 Виконати №401	
65		Класифікація реакцій за тепловим ефектом та за зміною ступеня окиснення.	Опрацювати §34 Виконати №404	
66		Зелена хімія. Принципи зеленої хімії. Е – фактор та атомна ефективність	Опрацювати §35 Виконати №412	
67		Розв'язування задач і вправ.	Повторити	
68		Діагностична робота з розділу 4 «Узагальнюємо результати навчальної діяльності». ГР1,ГР2,ГР3	Опрацювати §30-35	
69		Захист навчальних проєктів.	Презентація	
70		Підсумковий урок. ГР1,ГР2,ГР3	Повторити	