

Календарне тематичне планування хімія у 9 класі для глухих дітей

1) Інститут спеціальної педагогіки НАПН України . НАВЧАЛЬНІ ПРОГРАМИ ДЛЯ 5-9 (10) КЛАСІВ СПЕЦІАЛЬНИХ ЗАГАЛЬНООСВІТНІХ НАВЧАЛЬНИХ ЗАКЛАДІВ ДЛЯ ГЛУХИХ ДІТЕЙ . БІОЛОГІЯ , 8-10 класи. Укладач: Ткачук Оксана Дмитрівна Київ – 2016 від 07.06.№804

2) Складено до підручника Дячук Л.С: підруч. для 8 кл. загальноосвітн. навч. закл./ Тернопіль Навчальна книга-Богдан 2015,

Дячук Л.С: підруч. для 9 кл. загальноосвітн. навч. закл./ Тернопіль Навчальна книга- Богдан 2016

3) Інструктивно-методичних рекомендацій щодо вивчення шкільних дисциплін в основній та старшій школі у 2025-2026 н.р.

Всього за рік:

Контрольні роботи- 2
Тематичні атестації- 4

Лабораторних дослідів- 12 Проєкти - 3
Практичні роботи -2

№	Тема			Дати
	Інструктаж з БЖД у кабінеті хімії. Прості й складні речовини (кисень, вода). Реакція розкладу, сполучення.			6.09
1.	Періодичний закон і періодична система хімічних елементів. Будова атома.			6.09
2.	Хімічний зв'язок і будова речовини.			13.09
3.	Кількість речовини. Моль – одиниця кількості речовини. Число Авогадро.			13.09
4.	Розрахункові задачі: обчислення числа частинок (атомів, молекул, йонів) у певній кількості речовини.			20.09
5.	Молярна маса.			20.09
6.	Розрахункові задачі: обчислення за хімічною формулою маси даної кількості речовини і кількості речовини за відомою масою.			27.09
7.	Розрахункові задачі: обчислення за хімічною формулою маси даної кількості речовини і кількості речовини за відомою масою. Діагностична контрольна робота			27.09
8.	Закон Авогадро. Молярний об'єм газів.			4.10
9.	Розрахункові задачі: обчислення об'єму газу за нормальних умов.			4.10
10.	Відносна густина газів.			11.10
11.	Розрахункові задачі: обчислення з використанням відносної густини газів.			11.10
12.	Узагальнення й систематизація знань вивченого матеріалу: "Розрахункові задачі"			18.10
13.	Самостійна робота №1. «Розрахункові задачі: обчислення за хімічною формулою»			18.10
14.	Класифікація неорганічних сполук, їхні склад і номенклатура.			1.11
15.	Класифікація неорганічних сполук, їхні склад і номенклатура.			1.11
16.	Фізичні властивості оксидів. (демонстрація: зразки оксидів.)			8.11
17.	Хімічні властивості основних та кислотних оксидів: взаємодія з водою, кислотами, лугами, іншими оксидами. (демонстрація: взаємодія кислотних і основних оксидів з водою.)			8.11

18.	Фізичні властивості кислот. Хімічні властивості кислот: дія на індикатори. Лабораторний дослід №1: “Дія водних розчинів кислот на індикатори.” Інструктаж з БЖД			15.11
19.	Хімічні властивості кислот: взаємодія з металами. Ряд активності металів. Реакція заміщення. Лабораторний дослід №2: взаємодія хлоридної кислоти з металами.” Інструктаж з БЖД			15.11
20.	Хімічні властивості кислот: взаємодія з основними оксидами, основами, солями. Реакція обміну.(демонстрації: хімічні властивості кислот.)			22.11
21.	Заходи безпеки під час роботи з кислотами			22.11
22.	Розрахунки за хімічними рівняннями маси, об'єму, кількості речовини реагентів та продуктів реакцій.			29.11
23.	Розрахунки за хімічними рівняннями маси, об'єму, кількості речовини реагентів та продуктів реакцій.			29.11
24.	Розрахунки за хімічними рівняннями маси, об'єму, кількості речовини реагентів та продуктів реакцій			6.12
25.	Розрахунки за хімічними рівняннями маси, об'єму, кількості речовини реагентів та продуктів реакцій			6.12
26.	Фізичні властивості основ.			13.12
27.	Хімічні властивості лугів: дія на індикатори. Лабораторний дослід №3: “Дія водних розчинів лугів на індикатори.Інструктаж з БЖД ”			13.12
28.	Хімічні властивості лугів: взаємодія з кислотами, кислотними оксидами, солями. Реакція нейтралізації. Лабораторний дослід №4: ” Взаємодія лугів з кислотами в розчині.”Інструктаж з БЖД			20.12
29.	Хімічні властивості нерозчинних основ: взаємодія з кислотами і розкладання внаслідок нагрівання. Лабораторний дослід №5: “Взаємодія нерозчинних основ з кислотами, термічне розкладання нерозчинних основ.”Інструктаж з БЖД			20.12
30.	Заходи безпеки під час роботи з лугами Контрольна робота №1 «Хімічні властивості оксидів, кислот» Аналіз контрольної роботи			
31 2 семестр	Інструктаж з БЖД у кабінеті хімії.Поняття про амфотерні гідроксиди. (демонстрація: доведення амфотерності цинк гідроксиду.)			10.01
31.	Фізичні властивості середніх солей. (демонстрація: зразки солей.)			10.01
32.	Хімічні властивості середніх солей: взаємодія з металами, кислотами. (демонстрації: хімічні властивості солей.). Лабораторний дослід №6: “Взаємодія металів з солями у водному розчині”Інструктаж з БЖД			17.01

33.	Хімічні властивості середніх солей: взаємодія з лугами, іншими солями. Лабораторний дослід №7: “Взаємодія солей з лугами у водному розчині.” Інструктаж з БЖД			17.01
34.	Практична робота №1: “Дослідження властивостей основних класів неорганічних сполук.” Інструктаж з БЖД			24.01
35.	Загальні способи добування оксидів, кислот, основ і середніх солей. Лабораторний дослід №8: “Реакція обміну між солями в розчині.” Інструктаж з БЖД			24.01
36.	Генетичні зв’язки між основними класами неорганічних сполук.			31.01
37.	Практична робота №2: “Розв’язування експериментальних задач” Інструктаж з БЖД			31.01.02
38.	Поширеність у природі та використання оксидів, кислот, основ і середніх солей.			07.02
39.	Вплив на довкілля.			07.02
40.	Узагальнення й систематизація знань вивченого матеріалу.			14.02
41.	Самостійна робота №2. «Хімічні властивості основ, середніх солей»			14.02
42.	Тема 1.Розчини			21.02
43.	Колоїдні та істинні розчини.			21.02
44.	Будова молекули води, поняття про водневий зв’язок.			28.02
45.	Розчинність речовин, її залежність від різних чинників.			28.02
46.	Насичені й ненасичені, концентровані й розведені розчини.			06.03
47.	Теплові явища, що супроводжують розчинення речовин			06.03
48.	Розчинення як фізико-хімічний процес.			13.03
49.	Кристалогідрати.			13.03
50.	Розрахункові задачі: розв’язування задач на приготування розчинів із кристалогідратів.			20.03
51.	Узагальнення й систематизація знань вивченого матеріалу.			20.03
52.	Проміжне оцінювання. Самостійна робота №3. «Дисперсні системи.»			03.04

53.	Електролітична дисоціація.			03.04
54.	Електроліти й неелектроліти			10.04
55.	Електролітична дисоціація кислот, основ, солей у водних розчинах.			10.04
56.	Ступінь електролітичної дисоціації.			17.04
57.	Сильні й слабкі електроліти.			17.04
58.	Поняття про pH розчину. Лабораторний дослід №9: “Встановлення приблизного значення pH води, лужних і кислих розчинів за допомогою універсального індикатора” Інструктаж з БЖД			21.04
59.	Реакції обміну між розчинами електролітів, умови їх перебігу. Лабораторний дослід №10: “Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються з випаданням осаду; б) реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються виділенням газу; в) реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються утворенням води. Інструктаж з БЖД			21.04
60.	Йонно-молекулярні рівняння хімічних реакцій.			28.04
61.	Практична робота №3: “Реакції йонного обміну між електролітами у водних розчинах” Інструктаж з БЖД			28.04
62.	Виявлення в розчині гідроксид-іонів та йонів Гідрогену. Лабораторний дослід №11: “Виявлення йонів Гідрогену та гідроксид-іонів у розчинах.” Інструктаж з БЖД			01.05
63.	Якісні реакції на хлорид-, бромід-, йодид-, сульфат-, ортофосфат-, карбонат-іони			01.05
65.	Лабораторний дослід №12: Виявлення хлорид-іонів у розчині; б) виявлення бромід-іонів у розчині; в) виявлення йодид-іонів у розчині; г) виявлення сульфат-іонів у розчині; д) виявлення ортофосфат-іонів у розчині.” Інструктаж з БЖД			08.05
64.	Застосування якісних реакцій.			08.05
65.	Практична робота №4: “Розв’язування експериментальних задач.”			15.05
66.	Розрахункові задачі: розв’язування задач на приготування розчинів із кристалогідратів.			15.05
67.	Контрольна робота №2. «Електролітична дисоціація кислот, основ, солей у водних розчинах.»			22.05
68.	Аналіз контрольної роботи			29.05
71	Узагальнення й систематизація знань вивченого матеріалу			29.05

72	Віртуальна екскурсія на водоочисну станцію.			
----	---	--	--	--