

Предмет: ХІМІЯ 9 клас

Вчитель: Демиденко О. М.

/

Суслик М. М.

Тел.

/

+380 68 938 3264

Ел. пошта:

/

suslyknik@gmail.com

Класний керівник:

№ уроку	Дата	Тема уроку	Завдання для учнів на самоопрацювання	Матеріали для уроків (посилання)
1.	02.09	Хімічний зв'язок і будова речовини.	Прочитати параграф 3.	
2.	07.09	Основні класи неорганічних сполук. Оксиди і кислоти.	Переглянути відео.	https://youtu.be/_YqkBIEPMm0 https://youtu.be/HYIUIRKPDvU
3.	09.09	Основні класи неорганічних сполук. Основи і солі.		https://youtu.be/IBId-9qHaOk https://youtu.be/nCK8H6Mvtk0
4.	21.09	Поняття про дисперсні системи, колоїдні та істинні розчини. Суспензії, емульсії, аерозолі.	Прочитати параграфи 4,5,6.	1. https://naurok.com.ua/test/join?gamecode=9429346 2. https://naurok.com.ua/test/join?gamecode=1668749
5.	23.09	Розв'язування задач за рівняннями реакцій з використанням розчинів із певною масовою часткою розчиненої речовини.	Записати задачу в зошит.	https://youtu.be/yegBUNhucal
6.	28.09	Будова молекули води, поняття про водневий зв'язок.	Прочитати параграф 8.	
7.	30.09	Розчинність речовин, її залежність від різних чинників.	Опр. §7, записати висновки. Завд. 1-5 письмово	https://www.youtube.com/watch?v=b7aRjEcKZq0
8.	5.10	Розчинення як фізико-хімічний процес. Теплові явища, що супроводжують розчинення речовин.	Опрацювати відеоматеріал, зробити відповідні записи в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=C9EgBOXLXoU
9.	7.10	Поняття про кристалогідрати	§6 стор.36-37. Опрацювати відеоматеріал, зробити записи в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=Sfps4pdzsOs

За посиланням переходимо в клас рум:

<https://classroom.google.com/c/NTU0OTE1MjM5MjM4?cjc=bkyk2du>

10.	12.10	Електролітична дисоціація. Електроліти та неелектроліти.	§10 стор.60-65. Опрацювати відеоматеріал, зробити записи в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=1Qq5FIB6mZ4
11.	14.10	Електролітична дисоціація кислот, основ, солей у водних розчинах. Лабораторний дослід 1.	§11 Опрацювати відеоматеріал, зробити записи в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=1QXm4geOOQW&t=18s
12.	19.10	Поняття про рН розчину. Значення рН для характеристики кислотного чи лужного середовища. Лабораторний дослід 2 Встановлення приблизного значення рН води, лужних і кислих розчинів (натрій гідроксиду, хлоридної кислоти, харчової і косметичної продукції) за допомогою універсального індикатора. Лабораторний дослід 3. Дослідження рН харчової і косметичної продукції.	Опрацювати відеоматеріал, опанувати конспект, зробити записи в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=HQ3xI_2Kr20
13.	21.10	Реакції обміну між розчинами електролітів, умови їх перебігу. <i>Інструктаж з БЖД (66-1.67-1.71-1)</i> Лабораторний дослід 4 Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються випаданням осаду. Лабораторний дослід 5 Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються виділенням газу. Лабораторний дослід 6 Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються утворенням води	Опр. §12, записати лабораторні дослід 4.5.6. стор.75-76. Виконати завдання 3 стор.77	https://www.youtube.com/watch?v=Wzn5X2_k4tU
14.	3.11	Реакції обміну між розчинами електролітів, умови їх перебігу.		Очне навчання

		<i>Інструктаж з БЖД (66-1.67-1.71-1)</i> Лабораторний дослід 4 Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються випаданням осаду. Лабораторний дослід 5 Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються виділенням газу. Лабораторний дослід 6 Реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються утворенням води..		
15.	4.11	Йонно-молекулярні рівняння хімічних реакцій. <i>Демонстрація: Реакції обміну між електролітами у водних розчинах</i>		Очне навчання
16.	10.11	Практична робота 1. Реакції обміну між електролітами у водних розчинах.		Очне навчання
17.	11.11	Виявлення в розчині гідроксид-іонів та йонів Гідрогену. Якісні реакції на деякі йони. Застосування якісних реакцій. <i>Інструктаж з БЖД (66-1.67-1.71-1)</i> Лабораторні дослід 7 виявлення хлорид-іонів у розчині. Лабораторний дослід 8 виявлення сульфат-іонів у розчині. Лабораторний дослід 9 виявлення карбонат-іонів у розчині.		Очне навчання
18..	17.11	Практична робота 2 Розв'язування експериментальних задач.		Очне навчання

19.	18.11	Розв'язування експериментальних задач.	Виконати самостійну роботу в класрум	
20.	24.11	Класифікація хімічних реакцій за різними ознаками. Реакції сполучення, розкладу, заміщення, обміну.	Опр. §13 Лаб. досл. опрацювати і записати в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=fAyHWJcCDuc
21.	25.11	Ступінь окиснення. Визначення ступеня окиснення елемента за хімічною формулою сполуки. Складання формули сполуки за відомими ступенями окиснення елементів.	Опрацювати презентацію та відеоматеріал, записати міні конспект	https://www.youtube.com/watch?v=c8m1lZ_Umz0
22.	12.01	Особливості органічних сполук (порівняно з неорганічними). Елементи-органогени.	Опр. §19, висновки записати в зошит. Завд. 6 письмово	https://www.youtube.com/watch?v=rqZ2JfHPYeg
23.	19.01	Гомологія. Гомологи метану (перші десять), їхні молекулярні і структурні формули та назви. Фізичні властивості.	Опр. §21, робота з таблицею 6, висновки записати в зошит. Завд. 3-5 письмово.	https://www.youtube.com/watch?v=YcP5HVqBjZE
24.	20.01	Горіння метану. Реакція заміщення для метану.	. §20, стор. 128-132, рівняння реакцій записати в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=dOths0FPG3M
25.	26.01	Етен (етилен) як представник ненасичених вуглеводнів. Молекулярна і структурна формули. Фізичні властивості.	Опр. §22, робота з ілюстраціями, відеоматеріалом, висновки записати в зошит. Завд. 5,9 стор. 149 письмово.	https://www.youtube.com/watch?v=xJs94azAAzU
26.	10.02	Поняття про полімери на прикладі поліетилену. Застосування поліетилену.	Опр. §23, робота з ілюстраціями, відеоматеріалом, висновки записати в зошит.	https://www.youtube.com/watch?v=2brFZWdCty4
27.	16.02	Поширення вуглеводнів у природі. Природний газ, нафта, кам'яне вугілля – природні джерела вуглеводнів	Опрацювати відеоматеріал. Записати в зошит висновки, використовуючи інтернет ресурс.	https://www.youtube.com/watch?v=3_NysH95RLE
28.	23.02	Самостійна робота №1 з теми «Початкові поняття про органічні сполуки»	Повторити матеріал §19_§23	https://www.youtube.com/watch?v=xjibJi-YPms
29.	24.02	Оксигеновмісні органічні речовини. Поняття про спирти. Метанол, етанол, гліцерол: молекулярні і	Опр. §24 ст. 156-157, §25 ст. 162-163, робота з ілюстраціями, відеоматеріалом, висновки записати в зошит. Виконати письмово	До уваги тільки фізичні властивості https://www.youtube.com/watch?v=stWm5OtpBEs

		структурні формули, фізичні властивості.	тести, які подані в презентації	
30.	3.03	Етанова (оцтова) кислота, її молекулярна і структурна формули, фізичні властивості.	Опр. §26 стор.166-167 до хімічних властивостей. Використовуючи додатковий мат. записати конспект.	https://www.youtube.com/watch?v=j0rh5rbxmCM
31.	10.03	Практична робота 6. Властивості етанової кислоти	Матеріал для практичної роботи, по закінченню §26. стор.172 Можна використовувати відеоматеріал	Для повторення хім. властивостей етанової кислоти: https://www.youtube.com/watch?v=UHcWcpM3T68 Для виконання практичної роботи: https://www.youtube.com/watch?v=ph5r7ff0Ptc