

ТИЖДЕНЬ

ХІМІЇ



Проведено вчителем  
хімії

Герасимчук К.А.

2020 р.



## ПЛАН ТИЖНЯ ХІМІЇ

Дата проведення	Тема заходу	Класи
16.11	Хімічні філворди Практичне заняття «Класний санбюлетень»	7- 11
17.11	Гра «Супер хімік» Конкурс «Хімія в кросвордах» Практичне заняття «Правда чи фейк»	7 8 10
19.11	Цікаві хімічні факти Творча співпраця «Хімічні елементи у продуктах харчування» Виготовлення флаєрів «Корисна та шкідлива їжа»	11 5
20.11	Конкурс виробів з пластику	9






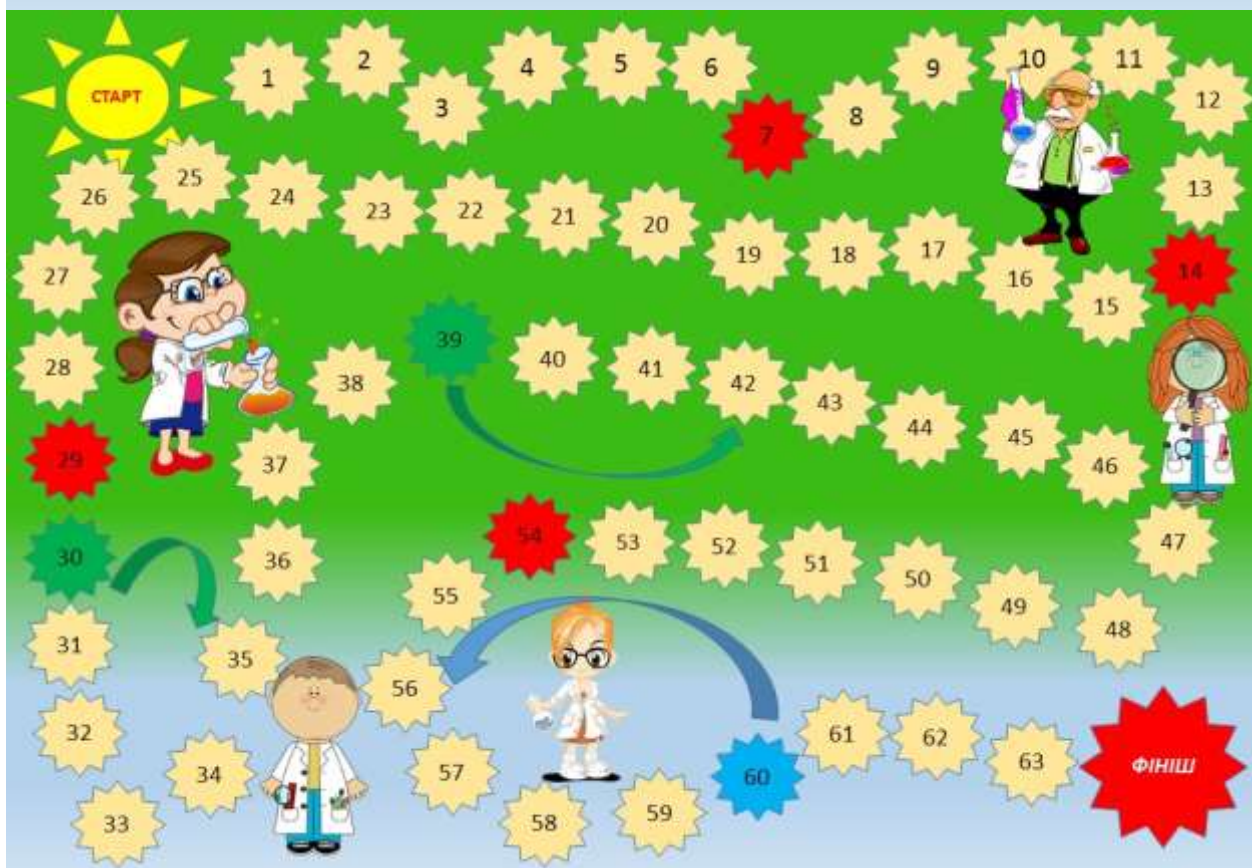
# ГРА-ХОДИЛКА «СУПЕР-ХІМІК»

7 клас



# Правила гри:

1. Учні кидають по черзі кубик і відповідно до числа, яке отримають, переміщують свої фішки. Але, щоб зайняти це положення, треба відповісти на подані запитання.
2. Якщо фішка гравця зупинилася на позначці червоного кольору:
  -  - учень пропускає хід.
- Зеленого кольору:
  -  - хід вперед
- Блакитного кольору:
  -  - хід назад
3. Хто перший дійде до фінішу, той отримає диплом переможця- «СУПЕР-ХІМІК», всі інші – грамоти учасника





# ЗАПИТАННЯ

1. Речовина, яка прискорює хімічну реакцію
2. Як називають властивості речовини, які виявляються в її здатності вступати в певні реакції?
3. Речовина, яка вступає в хімічну реакцію
4. Хто першим встановив, що сумарна маса речовин у результаті реакцій не змінюється?
5. Як називається узагальнення об'єктивних, незалежних від людини зв'язків між явищами, властивостями?
6. Як називається явище, під час якого речовина не перетворюється на іншу?
7. Зовнішній ефект, що супроводжує хімічну реакцію
8. Оксиген у молекулах простої і складних речовин завжди має валентність ....
9. Як називається число, яке вказує на кількість атомів у молекулі?
10. Цифра перед хімічною формулою
11. Якісний і кількісний склад речовини показує хімічна
12. Як називають здатність атома сполучатися з певною кількістю таких самих або інших атомів?
13. Електронейтральна частинка, яка складається із двох або більшої кількості сполучених атомів
14. Прості речовини, які добре проводять електричний струм і теплоту, мають здебільшого високі температури плавлення, пластичні
15. Який порядковий номер Оксигену
16. Атомна маса Гідрогену ?
17. Атомна маса алюмінію?
18. Наука, яка вивчає розподіл елементів у різних частинах нашої планети
19. У перекладі з грецької слово «атом» означає....
20. Заряджена частинка, утворена внаслідок втрати атомом, або приєднанням до нього електронів



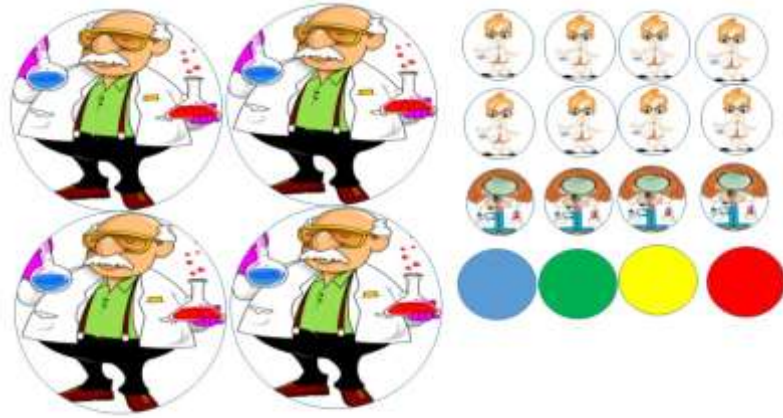
- 21. Твердий поверхневий шар Землі.
- 22. Горизонтальний стовпчик періодичної таблиці хімічних елементів ...
- 23. Нестача Феруму в організмі призводить до ....
- 24. Прізвище російського хіміка, який у 1869 році запропонував таблицю, де було розміщено 63 хімічних елементів, відомих на той час...
- 25. Вертикальний стовпчик періодичної таблиці хімічних елементів
- 26. Який елемент потрібний для формування кісток?
- 27. Фізична властивість речовини.
- 28. Метод розділення неоднорідних сумішей.
- 29. Суміш, в якій речовини не можна виявити спостереженням
- 30. Агрегатний стан речовини...
- 31. З чого складається фізичне тіло
- 32. Речовина, складова суміші
- 33. Метод розділення однорідних сумішей
- 34. Формула озону?
- 35. Порядковий номер Гідрогену?
- 36. Де виникла хімія як ремесло задовго до нашої ери?
- 37. Кому належать слова: «Широко простягає хімія Руки свої у справи людські»?
- 38. У лабораторному штативі пробірку закріплюють за допомогою....
- 39. «Філософський камінь намагалися добути....
- 40. Наука про речовини та перетворення.





- 41. посуд із тонкого скла, в якому зазвичай виконують досліди в школі?
- 42. нагрівальний прилад
- 43. Чим відміряють певний об'єм рідини?
- 44. Хімічна реакція, під час якої виділяється теплота і з'являється полум'я
- 45. Хімічна реакція речовини з киснем
- 46. Реакція, в результаті якої з кількох речовин утворюється одна проста речовина.
- 47. Газ в атмосфері, який розкладаючись поглинає частину ультрафіолетових променів сонячного світла
- 48. Сполука, утворена двома елементами, один із яких є Оксиген
- 49. Елемент, другий за поширеністю в атмосфері після Нітрогену
- 50. Газувата речовина, яка потрібна для життя
- 51. Реакція, в результаті якої з однієї речовини утворюється кілька інших речовин
- 52. Процес перетворення вуглекислого газу і води в листях рослин на органічні речовини і кисень під дією сонячного світла
- 53. Хімічна реакція заліза з киснем і водою ...
- 54. Відносна молекулярна маса води?
- 55. Що вивчає хімія?





### ЗАПИТАННЯ-ВІДПОВІДІ

1. Речовина, яка прискорює хімічну реакцію (каталізатор).
2. Як називають властивості речовини, які виявляються в її здатності вступати в певні реакції?(хімічними)
3. Речовина, яка вступає в хімічну реакцію (реагент)
4. Хто першим встановив, що сумарна маса речовин у результаті реакцій не змінюється?(Ломоносов)
5. Як називається узагальнення об'єктивних, незалежних від людини зв'язків між явищами, властивостями?(закон)
6. Як називається явище, під час якого речовина не перетворюється на іншу?



(фізичним)

7. Зовнішній ефект, що супроводжує хімічну реакцію (світіння).



8. Оксиген у молекулах простої і складних речовин завжди має валентність ....(два)
9. Як називається число, яке вказує на кількість атомів у молекулі?(індекс)
10. Цифра перед хімічною формулою (коефіцієнт)
11. Якісний і кількісний склад речовини показує хімічна (формула)
12. Як називають здатність атома сполучатися з певною кількістю таких самих або інших атомів? (валентність)
13. Електронейтральна частинка, яка складається із двох або більшої кількості сполучених атомів (молекула).
14. Прості речовини, які добре проводять електричний струм і теплоту, мають здебільшого високі температури плавлення, пластичні (метали).
15. Який порядковий номер Оксигену (8)
16. Атомна маса Гідрогену ? (1)
17. Атомна маса алюмінію? (27)
18. Наука, яка вивчає розподіл елементів у різних частинах нашої планети (геохімія).
19. У перекладі з грецької слово «атом» означає....(неподільний)
20. Заряджена частинка, утворена внаслідок втрати атомом, або приєднанням до нього електронів (йон).
21. Твердий поверхневий шар Землі.(літосфера)
22. Горизонтальний стовпчик періодичної таблиці хімічних елементів (період).
23. Нестача Феруму в організмі призводить до ....(недокрів'я)
24. Прізвище російського хіміка, який у 1869 році запропонував таблицю, де було розміщено 63 хімічних елементів, відомих на той час.(Менделєєв)

25. Вертикальний стовпчик періодичної таблиці хімічних елементів (група).



26. Який елемент потрібний для формування кісток? (Кальцій)
27. Фізична властивість речовини (колір...).
28. Метод розділення неоднорідних сумішей. (фільтрування)
29. Суміш, в якій речовини не можна виявити спостереженням (однорідна).
30. Агрегатний стан речовини (рідкий, твердий, газоподібний).
31. З чого складається фізичне тіло (речовина)
32. Речовина, складова суміші (компонент)
33. Метод розділення однорідних сумішей (дистиляція).
34. Формула озону? ( $O_3$ )
35. Порядковий номер Гідрогену? (1)
36. Де виникла хімія як ремесло задовго до нашої ери? (Єгипет)
37. Кому належать слова: «Широко простягає хімія Руки свої у справи людські»? (Ломоносову)
38. У лабораторному штативі пробірку закріплюють за допомогою... (лапка)
39. «Філософський камінь намагалися добути... (алхіміки)
40. Наука про речовини та перетворення. (Хімія)
41. посуд із тонкого скла, в якому зазвичай виконують досліди в школі? (пробірка)
42. нагрівальний прилад (спиртівка).



43. Чим відміряють певний об'єм рідини?(піпеткою)
44. Хімічна реакція, під час якої виділяється теплота і з'являється полум'я (горіння)
45. Хімічна реакція речовини з киснем (окиснення)
46. Реакція, в результаті якої з кількох речовин утворюється одна проста речовина.(сполучення)
47. Газ в атмосфері, який розкладаючись поглинає частину ультрафіолетових променів сонячного світла (озон)
48. Сполука, утворена двома елементами, один із яких є Оксиген (оксид)
49. Елемент, другий за поширеністю в атмосфері після Нітрогену (оксиген).
50. Газувата речовина, яка потрібна для життя (кисень)
51. Реакція, в результаті якої з однієї речовини утворюється кілька інших речовин (розкладу)
- 52.Процес перетворення вуглекислого газу і води в листях рослин на органічні речовини і кисень під дією сонячного світла (фотосинтез)
53. Хімічна реакція заліза з киснем і водою (ржавіння)
54. Відносна молекулярна маса води? (18)
55. Що вивчає хімія? (матерію і рух)
56. Що таке речовина? (Під **речовиною** розуміють об'єднання матеріальних частинок (молекул, атомів, електронів, тощо), що мають власну масу спокою. Хімічна речовина як форма існування матерії характеризується за даних умов певними фізичними властивостями. Розрізняють чотири стани речовини: твердий, рідкий газоподібний та стан плазми)
57. Яке значення хімії? (Хімія відіграє велику роль у житті і особливо виробничій діяльності людини. Без хімічних процесів неможливе добування металів, переробка сировини, виробництво продуктів харчування і побуту. Набуло особливого значення виробництво надчистих матеріалів, кольорових і рідкісних металів. Найважливіші технічні досягнення сьогодення неможливі без використання нових видів неорганічних і полімерних матеріалів, здатних витримувати надвисокі і наднизькі температури, підвищений тиск, високі механічні навантаження і працювати в агресивних середовищах)
- 58.Атом ... ( атом – найменша частинка хімічного елемента, що зберігає його типові властивості (атом є хімічно неподільний);)

59.Суміш-.....( Суміш — фізико-хімічна система, до складу якої входять дві або кілька хімічних сполук (компонент))

60.Що таке гомогенні суміші? (Гомогенні суміші — це на молекулярному рівні змішані чисті речовини, тобто це однофазні матеріали.)

61. Як відбувається кристалізація? (Суміш твердої і рідкої речовини нагрівають. Після випаровування частини рідини, суміші охолоджують. Тверда речовина випаде в осад у вигляді кристалів. Приклад: кристалізація цукру у варенні)



62.Як відбувається випаровування? (Суміш нагрівають. Рідина випаровується, а тверда речовина залишається у вигляді кристалів. Приклад: кухонну сіль з розчину солі)

63. Закон Збереження мас...( **Закон збереження маси речовин**

Відкритий і експериментально підтверджений великим російським вченим М.В. Ломоносовим у 1748 році: «*Маса речовин, які вступають у реакцію, дорівнює масі речовин, що утворюються в результаті реакції*»)

64.Проста речовина... (**Проста речовина** - речовина, що складається виключно з атомів одного хімічного елемента, на відміну від складних речовин. Є формою існування хімічних елементів у вільному вигляді; або, інакше кажучи, елементи, не пов'язані хімічно ні з яким іншим елементом, утворюють прості речовини. Відомо понад 400 різновидів простих речовин.)

65. В якій групі розташовані лужні метали? (1)











## КРОСВОРД «БУДОВА АТОМА»

Знайдіть у періодичній системі елементи із вказаними номерами. Назвіть їх і розташуйте так, щоб у вертикальному стовпчику утворилася назва електронейтральної частинки ядра.

The crossword puzzle grid is shown within a large circle. The grid consists of the following cells:

- Row 1: 1 cell (1), 3 empty cells, 1 shaded cell, 3 empty cells.
- Row 2: 2 empty cells, 1 cell (2), 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells.
- Row 3: 1 cell (3), 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells.
- Row 4: 1 shaded cell, 1 cell (4), 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells.
- Row 5: 1 shaded cell, 1 cell (5), 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells.
- Row 6: 1 shaded cell, 1 cell (6), 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells.
- Row 7: 1 cell (7), 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells, 1 shaded cell, 2 empty cells.

The atomic numbers in circles are: 42, 75, 39, 54, 24, 3, 38.







## ХІМІЧНІ ФІЛВОРДИ

Угорський кросворд (філворд) немає чорних кліток і нумерації. Все поле заповнене буквами. кожна буква може входити в склад лише одного слова. Слова в цьому кросворді не пересікаються, не утворюють «хрестів». Слова в філворді можуть згинатись, але лише під прямим кутом (по діагоналі слова не розміщуються), з іншими словами не можуть мати спільних літер. Слова повинні тільки дотикатись одне до одного. В філворді, як і в звичайному кросворді є визначення слів, відповіді на які потрібно відгадати. Відгадайте слова та обведіть різними кольорами. Удачі!

### 7 КЛАС

Р	О	З	М	О	Т	А	Е	Л
Н	И	Ч	О	Р	Т	А	К	О
Н	И	К	Н	В	К	Л	У	М
К	И	С	Д	О	Е	Л	Е	Ь
Н	Н	Е	А	М	Е	Н	С	Т
І	Ь	Г	Е	Н	Е	Д	І	Н
Т	Р	О	Й	Й	Л	Є	Н	Т
Ф	Н	Ц	І	О	Д	Є	Е	Л
Р	А	Т	Р	Р	О	В	Ф	А
Н	Е	Й	О	Н	Ф	С	О	В

Р	О	З	М	О	Т	А	Е	Л
Н	И	Ч	О	Р	Т	А	К	О
Н	И	К	Н	В	К	Л	У	М
К	И	С	Д	О	Е	Л	Е	Ь
Н	Н	Е	А	М	Е	Н	С	Т
І	Ь	Г	Е	Н	Е	Д	І	Н
Т	Р	О	Й	Й	Л	Є	Н	Т
Ф	Н	Ц	І	О	Д	Є	Е	Л
Р	А	Т	Р	Р	О	В	Ф	А
Н	Е	Й	О	Н	Ф	С	О	В

Р	О	З	М	О	Т	А	Е	Л
Н	И	Ч	О	Р	Т	А	К	О
Н	И	К	Н	В	К	Л	У	М
К	И	С	Д	О	Е	Л	Е	Ь
Н	Н	Е	А	М	Е	Н	С	Т
І	Ь	Г	Е	Н	Е	Д	І	Н
Т	Р	О	Й	Й	Л	Є	Н	Т
Ф	Н	Ц	І	О	Д	Є	Е	Л
Р	А	Т	Р	Р	О	В	Ф	А
Н	Е	Й	О	Н	Ф	С	О	В

Р	О	З	М	О	Т	А	Е	Л
Н	И	Ч	О	Р	Т	А	К	О
Н	И	К	Н	В	К	Л	У	М
К	И	С	Д	О	Е	Л	Е	Ь
Н	Н	Е	А	М	Е	Н	С	Т
І	Ь	Г	Е	Н	Е	Д	І	Н
Т	Р	О	Й	Й	Л	Є	Н	Т
Ф	Н	Ц	І	О	Д	Є	Е	Л
Р	А	Т	Р	Р	О	В	Ф	А
Н	Е	Й	О	Н	Ф	С	О	В



## Запитання:

1. Індивідуальна хімічна сполука або суміш, здатна розчиняти різні речовини
- 2.Здатність атома сполучатися з певним числом атомів того самого або інших хімічних елементів.
- 3.Найменша електронейтральна частинка речовини
- 4.Найменша частинка речовини, що здатна існувати самостійно, зберігаючи основні хімічні властивості цієї речовини
- 5.Стабільна, негативно заряджена елементарна частинка, що входить до складу атома
- 6.Електронейтральна частинка, що входить до складу ядра атома
7. Вона є найпоширенішою речовиною і вкриває близько 2/3 поверхні земної кулі
8. Повітря містить 21% за об'ємом цієї речовини
- 9.Елемент, порядковий номер якого 7
- 10.Вчений, що створив періодичну систему хімічних елементів
- 11.Елемент, що має атомну масу 30,974
- 12.Елемент, який був названий на честь Франції
- 13.Неметал VII групи 5 періоду

**Відповіді:** 1. Розчинник, 2.Валентність, 3. Атом, 4. Молекула, 5. Електрон, 6. Нейтрон, 7. Вода, 8. Кисень. 9. Нітроген, 10. Менделєєв, 11. Фосфор, 12. Франції, 13. Йод

## ХІМІЧНИЙ ФІЛВОРД ( 8 клас )

к	ь	т	с	і	н	р	е	т	о	ф	м	а	н	й
а	н	л	і	н	д	и	н	у	к	л	о	н	о	о
т	е	у	і	л	ь	к	о	к	с	и	а	т	т	н
і	й	г	с	к	и	а	т	о	р	д	з	о	о	а
о	т	р	а	о	с	а	т	о	м	л	і	р	р	н
н	о	л	л	р	л	о	т	а	т	а	е	к	п	і
с	м	ь	і	б	і	т	а	л	а	о	л	у	с	о
п	з	о	з	а	ц	і	ї	ь	к	м	а	л	у	н
і	і	т	о	п	н	е	й	т	р	о	н	и	і	ь
н	а	в	о	н	с	о	н	у	к	л	і	д	д	т
е	в	а	л	е	н	т	н	і	с	т	ь	р	а	с
л	е	к	т	р	о	н	е	г	а	т	и	в	н	і

к	ь	т	с	і	н	р	е	т	о	ф	м	а	н	й
а	н	л	і	н	д	и	н	у	к	л	о	н	о	о
т	е	у	і	л	ь	к	о	к	с	и	а	т	т	н
і	й	г	с	к	и	а	т	о	р	д	з	о	о	а
о	т	р	а	о	с	а	т	о	м	л	і	р	р	н
н	о	л	л	р	л	о	т	а	т	а	е	к	п	і
с	м	ь	і	б	і	т	а	л	а	о	л	у	с	о
п	з	о	з	а	ц	і	ї	ь	к	м	а	л	у	н
і	і	т	о	п	н	е	й	т	р	о	н	и	і	ь
н	а	в	о	н	с	о	н	у	к	л	і	д	д	т
е	в	а	л	е	н	т	н	і	с	т	ь	р	а	с
л	е	к	т	р	о	н	е	г	а	т	и	в	н	і

Запитання:

1. Порція речовини, яка містить  $6.02 \times 10^{23}$  (Число Авогадро) формульних одиниць
2. Сполука, утворена двома хімічними елементами, один з яких Оксиген, який має ступінь окиснення -2.
3. Речовина, що змінює колір у кислому чи лужному середовищах
4. Добре розчинні основи
5. Йонна сполука, що складається з катіону металічного елемента і аніону гідроксиду
6. Сполука, молекула якої містить один або кілька атомів гідрогену, здатних під час хімічних реакцій заміщуватися на атоми металічних елементів
7. Сполука, до складу якої входять катіони металічного елемента й аніони кислотного залишку
8. Частина простору навколо ядра, де ймовірність перебування електрона є найбільшою
9. Найменша електронейтральна хімічно неподільна частинка
10. Найменша частка речовини, що володіє її хімічними властивостями.
11. Незаряджена частинка, електрично нейтральна, що входить в склад атомного ядра
12. Речовина, яка пришвидшує хімічну реакцію, але не витрачається при цьому
13. Різновид атомів з певним числом протонів і нейтронів в ядрі
14. Реакція взаємодії кислоти з основою, в результаті якої утворюються сіль та вода
15. Загальна назва протона і нейтрона – частинок, з яких складається ядро атома.
16. Сукупність нуклідів одного елемента з однаковим значенням протонного числа (Z), але різними значеннями масового (A) або нейтронного (N) чисел

17. Позитивно заряджена частинка в складі атомного ядра
18. Відстань від центру ядра до останнього електронного шару
19. Здатність сполук проявляти кислотні й основні властивості.
20. Здатність атома утворювати певну кількість хімічних зв'язків.
21. Позитивно заряджений йон
22. Властивість, яка характеризує обертання електрона навколо власної осі
23. Здатність атома притягати до себе електрони інших атомів (маються на увазі валентні електрони зовнішнього енергетичного рівня)
24. Негативно заряджений йон, що має більше електронів на своїх електронних оболонках, аніж протонів в ядрах
25. Це атом або група атомів, що мають електричний заряд.

### 8 клас

Л	У	С	Р	І	Г	Е	Р	Н	І
Ь	Х	Г	О	Н	Н	Я	М	А	Й
Ф	Л	О	Т	А	О	Л	К	М	Х
У	Р	Р	І	Л	Т	С	И	О	Р
Л	Р	О	Б	І	А	Д	Д	И	Ь
У	Д	О	Р	Й	И	О	Й	С	Л
Г	Я	Е	Л	Ь	Н	Р	Я	К	О
Н	І	К	Н	Е	П	О	Л	О	М

Л	У	С	Р	І	Г	Е	Р	Н	І
Ь	Х	Г	О	Н	Н	Я	М	А	Й
Ф	Л	О	Т	А	О	Л	К	М	Х
У	Р	Р	І	Л	Т	С	И	О	Р
Л	Р	О	Б	І	А	Д	Д	И	Ь
У	Д	О	Р	Й	И	О	Й	С	Л
Г	Я	Е	Л	Ь	Н	Р	Я	К	О
Н	І	К	Н	Е	П	О	Л	О	М

#### завдання:

1. У яких одиницях вимірюють кількість речовини?
2. Елемент, електронна конфігурація якого  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$
3. Елемент, електронна конфігурація якого  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$
4. Елемент, масова частка якого 58,69
5. Елемент, названий на честь Німеччини
6. Елемент, який є частиною назви популярного браузера
7. Екзотермічна реакція окиснення речовини, яка супроводжується виділенням тепла.
8. Неорганічні бінарні сполуки, до складу яких входить Оксиген зі ступенем окиснення  $-2$ .
9. Розчинна у воді сильна, а іноді слабка основа, яка дисоціюючи в розчині створює велику концентрацію іонів  $\text{OH}^-$
10. Складна речовина, яка складається з атомів Гідрогену, що можуть заміщатися атомами металічних елементів, та кислотних залишків.
11. Речовина, спиртовий розчин коричневого кольору, використовується як антисептик.



12. Центральна частина атома, в якій зосереджена основна частина маси (понад 99,9 %)
13. Ділянка простору, де рухається електрон називається..
14. Зв'язок, що існує в молекулах простих речовинах:  $H_2$ ,  $F_2$ ,  $Cl_2$ ,  $O_2$ ,  $N_2$  називається ковалентний .

**Відповіді:** 1.Моль, 2.Хлор, 3. Сульфур, 4. Нікель,5. Германій,  
6.Хром,7.Горіння, 8.Оксид, 9.Луг, 10. Кислота, 11. Йод,12. Ядро,13. Орбіталі,  
14. Неполарний

### 9 клас

А	Д	Е	Г	І	Д	Ц	Н	Р	А
Л	Н	А	Т	А	Р	І	А	Г	М
К	Е	Ц	І	Я	К	В	Ф	О	З
Б	О	Р	Н	І	А	А	Р	Т	А
О	И	О	Т	В	О	Д	У	К	Я
Е	Т	Г	Е	Н	У	В	А	Н	Н
Н	О	О	С	И	С	К	Р	И	С
С	Л	Л	М	Е	Т	О	Л	А	Т
И	Ф	А	А	Д	І	Г	Е	Т	О
К	А	Г	Н	Р	А	Т	Р	М	Д
О	З	А	Е	Г	І	Н	Ч	І	Н
Н	І	М	А	О	Р	Д	І	Г	Е

А	Д	Е	Г	І	Д	Ц	Н	Р	А
Л	Н	А	Т	А	Р	І	А	Г	М
К	Е	Ц	І	Я	К	В	Ф	О	З
Б	О	Р	Н	І	А	А	Р	Т	А
О	И	О	Т	В	О	Д	У	К	Я
Е	Т	Г	Е	Н	У	В	А	Н	Н
Н	О	О	С	И	С	К	Р	И	С
С	Л	Л	М	Е	Т	О	Л	А	Т
И	Ф	А	А	Д	І	Г	Е	Т	О
К	А	Г	Н	Р	А	Т	Р	М	Д
О	З	А	Е	Г	І	Н	Ч	І	Н
Н	І	М	А	О	Р	Д	І	Г	Е

#### Запитання:

1. Ненасичені ациклічні вуглеводні, що мають загальну формулу  $C_nH_{2n}$
2. Хімічні або ядерні реакції, які супроводжується поглинанням тепла називаються..
3. Суміш, що складається як мінімум з двох речовин, які хімічно не взаємодіють одна з одною і відрізняються практично повною взаємною нерозчинністю називається дисперсна ..
4. Частина дисперсної системи, яка розподілена (розосереджена) по ній називається дисперсна ..

5. Кристали, що містять в своєму складі молекули кристалізаційної води це –
6. Продуктами повного окиснення алкану є вуглекислий газ і..
7. Процес приєднання молекул галогеноводнів (HF, HCl, HBr, HI)
8. Термічне або хімічне відщеплення води від органічних чи неорганічних сполук
9. Тривіальна назва речовини  $KMnO_4$
10. Хімічні реакції, при яких узяті речовини без залишку перетворюються на продукти реакції, які не реагують між собою за даних умов
11. Як називаються мономерні одиниці білків
12. Органічна речовина — вуглевод із групи моносахаридів, що міститься в солодких плодах, меді

**Відповіді:** 1. Алкен, 2. Ендотермічні, 3. Система, 4. Фаза, 5. Кристалогідрат, 6. Вода, 7. Гідрогенгалогенування, 8. Дегідратація, 9. Марганцівка, 10. Необоротні, 11. Амінокислоти, 12. Фруктоза

### 10 клас

Н	М	О	Р	Х	Л	Я	Н	Е	М
А	М	Б	Б	И	О	А	Н	Р	О
Д	И	І	Л	К	Р	В	Ф	И	З
Е	Л	Ф	Н	Н	У	У	Р	У	І
Г	О	Е	Я	А	В	Н	Н	К	Т
І	О	Н	Л	О	Г	Е	Е	З	О
Д	Л	Г	А	І	Ф	Н	З	А	К
Р	Е	Н	И	Н	А	Е	Н	О	А
О	Г	С	А	Х	Р	Б	Т	Б	Р
А	З	О	Р	А	А	П	Е	Ц	О

Н	М	О	Р	Х	Л	Я	Н	Е	М
А	М	Б	Б	И	О	А	Н	Р	О
Д	И	І	Л	К	Р	В	Ф	И	З
Е	Л	Ф	Н	Н	У	У	Р	У	І
Г	О	Е	Я	А	В	Н	Н	К	Т
І	О	Н	Л	О	Г	Е	Е	З	О
Д	Л	Г	А	І	Ф	Н	З	А	К
Р	Е	Н	И	Н	А	Е	Н	О	А
О	Г	С	А	Х	Р	Б	Т	Б	Р
А	З	О	Р	А	А	П	Е	Ц	О

### Запитання:

1. Речовина з формулою  $CH_3COOH$ , слабкий розчин якої ми використовуємо у побуті
2. Складні високомолекулярні природні органічні речовини, що складаються з амінокислот, сполучених пептидними зв'язками
3. Безбарвна кристалічна речовина, солодка на смак, добре розчинна у воді, формула якої  $C_{12}H_{22}O_{11}$

4. Молекула сахарози складається з двох залишків. Одним з них є глюкоза, іншим
5. Якісною реакцією на алкени є реакція: алкен + ... вода, в результаті якої розчин знебарвлюється
6. Назва твердих алканів
7. Елемент, що є основою усіх сполук органічної хімії
8. Перший представник гомологічного ряду ароматичних вуглеводнів, молекулярна формула  $C_6H_6$ .
9. Введення хлору у молекули органічних сполук
10. Хімічні сполуки, однакові за елементним складом і молекулярною масою, але різні за фізичними та хімічними властивостями, що зумовлено різним просторовим чи скелетним розташуванням атомів у молекулах, тобто їх будовою.
11. Відщеплення галогенідів водню з утворенням кратних зв'язків або циклів, що відбувається термічно або під дією каталізаторів
12. Тверде та рідке ... мають формули  $C_{17}H_{35}COONa$  та  $C_{17}H_{35}COOK$
13. Отруйна органічна речовина, що міститься у складі фукокорцину

**Відповіді:** 1. Оцет, 2. Білки, 3. Сахароза, 4. Фруктоза, 5. Бромна, 6. Парафіни, 7. Карбон, 8. Бензен, 9. Хлорування, 10. Ізмери, 12. Дегідрогенгалогенування, 13. Мило, 14. Фенол

### 11 клас

Р	Е	Ч	И	Н	І	Г	Е	Л	А
Я	І	О	В	А	Д	Ц	Д	Ь	Ж
С	З	О	Р	О	К	И	Н	К	О
Т	И	Н	С	И	К	О	І	Ф	В
У	К	Л	С	И	К	Ь	Л	В	Т
П	І	І	А	А	Р	Т	Я	І	Е
Ь	Н	Ф	М	Ц	І	Н	Н	Д	Н
Е	Т	О	Р	Д	Я	Е	Л	В	О
Р	Ь	В	У	І	Г	О	О	Д	І
Н	Т	А	Я	А	Д	Р	Р	Б	Н
І	С	Н	Н	Г	О	В	А	Я	Н

Р	Е	Ч	И	Н	І	Г	Е	Л	А
Я	І	О	В	А	Д	Ц	Д	Ь	Ж
С	З	О	Р	О	К	И	Н	К	О
Т	И	Н	С	И	К	О	І	Ф	В
У	К	Л	С	И	К	Ь	Л	В	Т
П	І	І	А	А	Р	Т	Я	І	Е
Ь	Н	Ф	М	Ц	І	Н	Н	Д	Н
Е	Т	О	Р	Д	Я	Е	Л	В	О
Р	Ь	В	У	І	Г	О	О	Д	І
Н	Т	А	Я	А	Д	Р	Р	Б	Н
І	С	Н	Н	Г	О	В	А	Я	Н

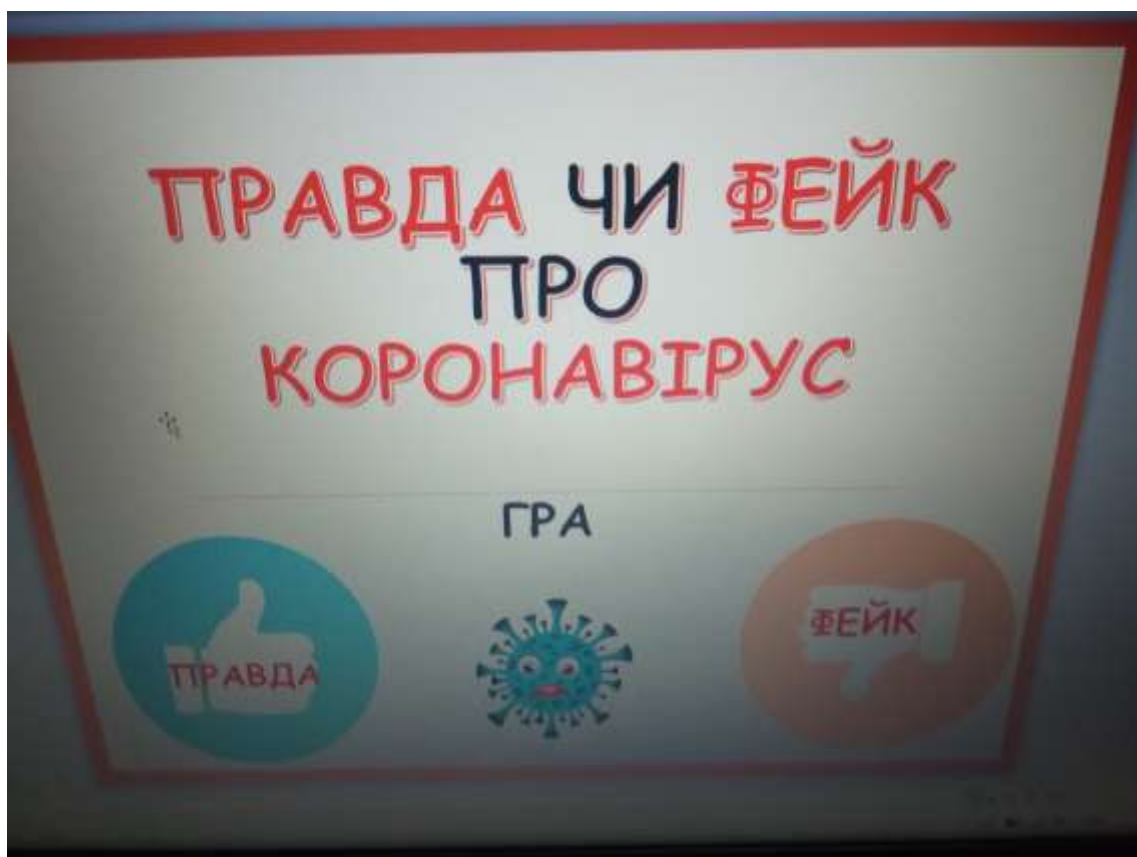
### Запитання:

1. Вид матерії, яка характеризується масою та складається з елементарних частинок (електронів, протонів, нейтронів тощо).
  2. Процес анаеробного розщеплювання органічних речовин, переважно вуглеводів, що відбувається під впливом мікроорганізмів або виділених з них ферментів.
  3. Спосіб очищення води за допомогою фільтру називається..
  4. Елемент, електронна конфігурація якого  $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2$
  5.  $N_A = 6,022\ 140\ 857(74) \cdot 10^{23}$  моль<sup>-1</sup> називається числом...
  6. Такі речовини як етаналь, метаналь, бутаналь - представники одного класу органічних сполук. Як називається цей клас?
  7. При внесенні кристалика Na у полум'я газового пальника, полум'я стає..
  8. Процес самочинного руйнування металів внаслідок їх фізико-хімічної взаємодії з навколишнім середовищем
  9. Умовна величина заряду атома елемента, яка визначається з припущення, що речовина має йонний тип хімічного зв'язку, тобто спільна електронна пара повністю належить атому більш електронегативного елемента називається ... окиснення
  10. Процес приєднання електронів речовиною, при цьому ступінь окиснення її елементів знижується
  11. Атом, молекула чи іон, які в ході хімічної реакції здатні отримувати електрони від відновника
  12. Приєднання водню до простих та складних речовин при наявності каталізаторів
  13.  $\text{NaHSO}_4$ ,  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ ,  $\text{MgHPO}_4$ . це - ... солі
  14. Здатність сполук проявляти кислотні й основні властивості
- Відповіді: 1. Речовина, 2. Бродиння, 3. Фільтрація, 4. Цинк, 5. Авогдаро, 6. Альдегід, 7. Жовте, 8. Корозія, 9. Ступінь, 10. Відновлення, 11. Окисник, 12. Гідрування, 13. Кислі, 14. Амфотерність





10 клас гра « Правда чи фейк »





## Практичне заняття 5 клас

### Виготовлення флаєрів «Корисна та шкідлива їжа»







## Підсумки тижня хімії

Предметні тижні у закладі освіти є ефективною формою позакласної роботи. Тиждень хімії - це свято творчого нестандартного підходу до навчання та виховання учнів, який проходив у нашому закладі з 16 по 20 листопада. Адже саме під час проведення предметного тижня вчителів дається ще одна можливість розкрити в учнів науковий інтерес до хімії, бажання її пізнати, а дітям – творчо проявити себе. Школярі подавали свої ідеї, розгадували філворди, кросворди, грали ігри, створювали флаєри, проводили практичні заняття, і тому тиждень хімії приніс їм багато цікавого та пізнавального, сприяв розвитку позитивних емоцій та формуванню інтересу до предмету.

Найактивніші учасники та переможці отримали грамоти та дипломи. Зокрема у хімічній грі « Супер хімік» перемогу виборола учениця 7 класу Усик Катерина, у грі « Правда чи фейк» переміг учень 10 класу Рачковський Давид, команда 8 класу « Менделєєв» ( Герасимчук Марина, Штемпель Марія та Хилюк Надія) найшвидше відгадали хімічний кросворд, найкраще зі філвордом справилися учні 11 класу, а на практичних заняттях відзначенні учні 5 класу.