

Дата: _____	Клас: _____	Прізвище, ім'я: _____	Оцінка _____
-------------	-------------	-----------------------	--------------

ТЕСТОВА РОБОТА № 7

Варіант 2

ТЕМА «СПИРТИ. ОЦТОВА КИСЛОТА»

- 1 Обведіть кружечком слово «Так», якщо твердження правильне, слово «Ні» — якщо неправильне.

Так	Ні	1. У спиртів функціональна група —COOH
Так	Ні	2. Формула етанолу C_2H_5OH
Так	Ні	3. Формула оцтової кислоти $C_2H_4O_2$
Так	Ні	4. Молекула метанолу містить одну гідроксильну групу
Так	Ні	5. Метанол активно взаємодіє з натрієм
Так	Ні	6. Оцтова кислота є слабким електролітом
Так	Ні	7. Функціональна група карбонових кислот —COH
Так	Ні	8. Оцтова кислота не взаємодіє з основними оксидами
Так	Ні	9. Гліцерол у розчині можна виявити за допомогою купрум(II) гідроксиду
Так	Ні	10. Активні метали витискають один атом Гідрогену з молекули оцтової кислоти
Так	Ні	11. Метанол за звичайних умов газуватий
Так	Ні	12. Оцтова кислота взаємодіє з натрій гідроксидом

У завданні 2 до кожного із завдань, позначених цифрами, виберіть один правильний, на Вашу думку, варіант відповіді, позначених буквою, вишіть його у квадратик.

- 2 Установіть відповідність між формулою та назвою сполуки:

Хімічна формула

Назва

- 1 CH_3-COOH
- 2 CH_3-CH_2-OH
- 3 CH_3-OH
- 4 $CH_2OH-CHOH-CH_2OH$

- А метанол
- Б оцтова кислота
- В гліцерол
- Г пропан
- Д етанол

У завданні 3 розгашуйте поняття (формули, характеристики) у правильній послідовності. Пронумеруйте їх цифрами.

- 3 Установіть послідовність сполук відповідно до зростання їхньої температури плавлення:

- А гліцерол
- В метанол

- Б оцтова кислота
- Г етанол

Дата: _____	Клас: _____ Прізвище, ім'я: _____	Оцінка Варіант 1
-------------	-----------------------------------	---------------------

ТЕСТОВА РОБОТА № 7

ТЕМА «СПИРТИ. ОЦТОВА КИСЛОТА»

1 Обведіть кружечком слово «Так», якщо твердження правильне, слово «Ні» — якщо неправильне.

Так	Ні	1. У спиртів функціональна група —ОН
Так	Ні	2. Формула метанолу C_2H_5OH
Так	Ні	3. Формула оцтової кислоти CH_3COOH
Так	Ні	4. Молекула гліцеролу містить три гідроксильні групи
Так	Ні	5. Етанол активно взаємодіє з натрієм
Так	Ні	6. Оцтова кислота у водних розчинах піддається електролітичній дисоціації
Так	Ні	7. Функціональна група карбонових кислот —COOH
Так	Ні	8. Оцтова кислота здатна взаємодіяти з основними оксидами
Так	Ні	9. Етанол у розчині можна виявити за допомогою купрум(II) гідроксиду
Так	Ні	10. Активні метали витискають чотири атоми Гідрогену з молекули оцтової кислоти
Так	Ні	11. Етанол та гліцерил за звичайних умов — рідини
Так	Ні	12. Етанол взаємодіє з натрій гідроксидом

У завданні 2 до кожного із завдань, позначених цифрами, виберіть один правильний, на Вашу думку, варіант відповіді, позначених буквою, вишіть його у квадратик.

2 Установіть відповідність між формулою та назвою сполуки:

Хімічна формула	Назва
-----------------	-------

- | | |
|--|---|
| <input type="checkbox"/> 1 CH_3-CH_2-OH
<input type="checkbox"/> 2 $CH_2OH-CHOH-CH_2OH$
<input type="checkbox"/> 3 CH_3-OH
<input type="checkbox"/> 4 CH_3-COOH | А оцтова кислота
Б пропан
В гліцерол
Г метанол
Д етанол |
|--|---|

У завданні 3 розташуйте поняття (формули, характеристики) у правильній послідовності. Пронумеруйте їх цифрами.

3 Установіть послідовність сполук відповідно до зростання їхньої температури плавлення:

- | | |
|--|---|
| <input type="checkbox"/> А оцтова кислота
<input type="checkbox"/> В етанол | <input type="checkbox"/> Б метанол
<input type="checkbox"/> Г гліцерол |
|--|---|

5 Позначте твердження про фізичні властивості кисню:

- А добре розчиняється у воді
 Б температура плавлення близько 120 °С
 В не проводить електричний струм
 Г не змішується з іншими газами

6 Позначте рівняння реакції сполучення:

- А $2\text{NaBr} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$
 Б $2\text{CuO} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{O}_2$
 В $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$
 Г $\text{Ca} + 2\text{C} \rightarrow \text{CaC}_2$

7 Позначте формулу продукту взаємодії свинцю з киснем:

- А PbO
 Б $\text{Pb} + \text{O}_2$
 В $\text{Pb} + \text{H}_2\text{O}$
 Г $\text{PbO} + \text{H}_2\text{O}$

8 Позначте властивість кисню, завдяки якій він використовується:

- А підтримує горіння
 Б легший за повітря
 В добре проводить теплоту
 Г притягується магнітом

9 У завданні 9 до кожного із завдань, позначених цифрами, виберіть один правильний, на вашу думку, варіант відповіді, позначений літерою, впишіть її у квадратик.

9 Установіть відповідність між назвою оксиду і його хімічною формулою:

Назва оксиду	Хімічна формула
--------------	-----------------

- | | |
|--|---------------------------|
| <input type="checkbox"/> 1 манган(III) оксид | А Mn_3O_4 |
| <input type="checkbox"/> 2 манган(II) оксид | Б MnO_2 |
| <input type="checkbox"/> 3 манган(IV) оксид | В Mn_2O_7 |
| <input type="checkbox"/> 4 манган(VII) оксид | Г MnO |
| | Д Mn_2O_3 |

10 У завданні 10 розташуйте формули (речовини, елементи) у правильній послідовності, пронумерувавши їх цифрами, починаючи з «1».

10 Установіть послідовність формул оксидів у порядку збільшення валентності металу:

- А PbO_2 Б CaO В V_2O_5 Г Bi_2O_3

Дата: _____ Клас: _____ Прізвище, ім'я: _____ Оцінка _____

Варіант 2

ТЕСТОВА РОБОТА № 5

ТЕМА «ОКСИГЕН. КИСЕНЬ»

- 1 Обведіть кружечком слово «Так», якщо твердження правильне, слово «Ні» — якщо неправильне.

Так	Ні	1. Молекула кисню складається з двох атомів Оксигену
Так	Ні	2. Рослини використовують кисень для дихання
Так	Ні	3. Оксиген — найпоширеніший елемент в атмосфері Землі
Так	Ні	4. У рідкому стані кисень має специфічний запах
Так	Ні	5. За кімнатної температури кисень перебуває в рідкому стані
Так	Ні	6. Риби дихають киснем, розчиненим у воді
Так	Ні	7. Повітря містить 78 % кисню
Так	Ні	8. Кисень підтримує горіння
Так	Ні	9. Зазвичай кисень добувають реакціями сполучення
Так	Ні	10. Розкладання гідроген пероксиду — промисловий метод добування кисню
Так	Ні	11. Рідкий кисень зберігають у сталевих балонах
Так	Ні	12. Кисень не розчиняється у воді

Завдання 2—8 мають по чотири варіанти відповіді. У кожному завданні — лише одна правильна.

- 2 Позначте порядковий номер Оксигену в Періодичній системі:

А 6
 В 16

Б 8
 Г 32

- 3 Позначте спосіб, за допомогою якого можна зібрати кисень:

А направити кисень у пробірку, що повернута отвором донизу
 Б методом витискування води з посудини
 В у відкритій широкій посудині на повітрі
 Г у щільно закоркованій пробірці

- 4 Позначте спосіб, за допомогою якого можна загасити палаючу речовину:

А направити на палаючу речовину потік повітря
 Б нагрівати палаючу речовину
 В накрити палаючу речовину ковдрою
 Г зачекати, поки вся речовина згорить

5 Позначте хімічну формулу сульфур(IV) оксиду:

А SeO_2

Б OS_2

В SrO_2

Г SO_2

6 Позначте правильне твердження щодо каталізатора:

А витрачається під час хімічної реакції

Б не бере участь у хімічній реакції

В прискорює хімічну реакцію

Г не змінює швидкість хімічної реакції

7 Позначте умову, за якої повільне окиснення може перейти в горіння:

А охолодити речовину

Б перекрити доступ повітря

В наявність достатньої кількості кисню

Г контакт речовини, що окиснюється, з водою

8 Позначте рівняння реакції розкладання:

А $2\text{NaNO}_3 \rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$

Б $\text{Pb} + \text{O}_2 \rightarrow \text{PbO}_2$

В $\text{CaCO}_3 + \text{SO}_2 \rightarrow \text{CaSO}_3 + \text{CO}_2$

Г $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$

У завданні 9 до кожного із завдань, позначених цифрами, виберіть один правильний, на вашу думку, варіант відповіді, позначений літерою, впишіть її у квадратик.

9 Установіть відповідність між назвою оксиду і його хімічною формулою:

Назва оксиду

Хімічна формула

1 Фосфор(III) оксид

А Cr_2O_3

2 Ферум(II) оксид

Б F_2O

3 Хром(III) оксид

В P_2O_3

4 Хром(VI) оксид

Г FeO

Д CrO_3

У завданні 10 розташуйте формули (речовини, елементи) у правильній послідовності, пронумерувавши їх цифрами, починаючи з «1».

10 Установіть послідовність формул оксидів у порядку збільшення валентності металу:

А MnO_2

Б Al_2O_3

В MgO

Г K_2O

Дата: _____	Клас: _____	Прізвище, ім'я: _____	Оцінка
			Варіант 1

ТЕСТОВА РОБОТА № 5

ТЕМА «ОКСИГЕН. КИСЕНЬ»

1 Обведіть кружечком слово «Так», якщо твердження правильне, слово «Ні» — якщо неправильне.

Так	Ні	1. Молекула кисню складається з трьох атомів Оксигену
Так	Ні	2. Живі організми для дихання використовують кисень
Так	Ні	3. Оксиген — найпоширеніший елемент Всесвіту
Так	Ні	4. У рідкому стані кисень має блакитний колір
Так	Ні	5. За кімнатної температури кисень перебуває в газуватому стані
Так	Ні	6. Риби дихають рідким киснем
Так	Ні	7. Повітря містить 21 % кисню
Так	Ні	8. Кисень не підтримує горіння
Так	Ні	9. Зі складних сполук кисень добувають реакціями розкладання
Так	Ні	10. Розкладання калій перманганату — промисловий метод добування кисню
Так	Ні	11. Рідкий кисень можна зберігати в посудині Дьюара
Так	Ні	12. Кисень погано розчиняється у воді

Завдання 2—8 мають по чотири варіанти відповіді. У кожному завданні — лише одна правильна.

2 Позначте хімічний символ елемента Оксиген:

- | | |
|-------------------------------|-------------------------------|
| <input type="checkbox"/> А О | <input type="checkbox"/> Б Os |
| <input type="checkbox"/> В Ok | <input type="checkbox"/> Г Oх |

3 Укажіть значення молекулярної маси кисню:

- | | |
|-------------------------------|-------------------------------|
| <input type="checkbox"/> А 8 | <input type="checkbox"/> Б 16 |
| <input type="checkbox"/> В 32 | <input type="checkbox"/> Г 64 |

4 Укажіть значення валентності Оксигену в сполуках:

- | | |
|--------------------------------|-------------------------------|
| <input type="checkbox"/> А I | <input type="checkbox"/> Б II |
| <input type="checkbox"/> В III | <input type="checkbox"/> Г IV |

Дата: _____ Клас: _____ Прізвище, ім'я: _____

Оцінка

ВАРІАНТ 1

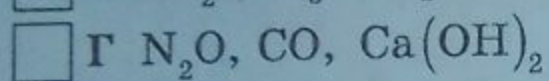
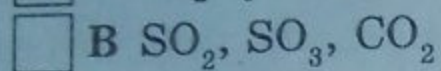
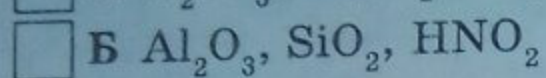
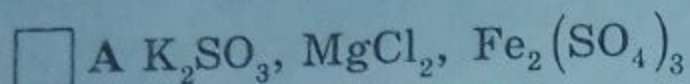
ЗАЛІКОВА РОБОТА № 2

ТЕМА «ОСНОВНІ КЛАСИ НЕОРГАНІЧНИХ СПОЛУК»

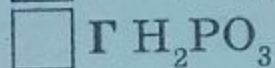
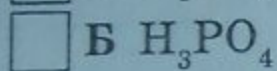
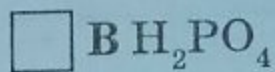
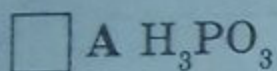
I рівень

Завдання 1–3 мають по чотири варіанти відповіді. У кожному завданні — лише одна правильна.

1 Укажіть ряд речовин, в якому наведено тільки солі:



2 Позначте хімічну формулу ортофосфатної кислоти:



3 Позначте клас сполук, до якого належить речовина з хімічною формулою $NaOH$:

А оксиди

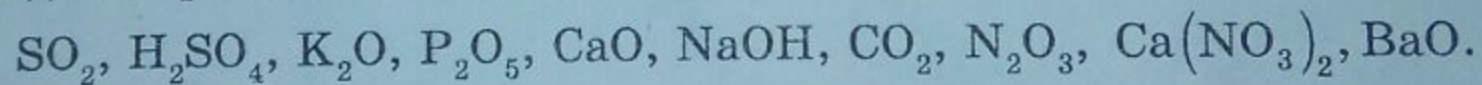
В кислоти

Б солі

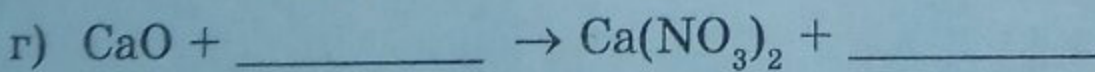
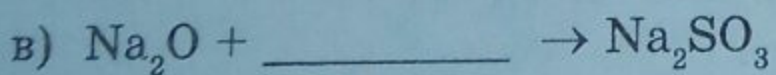
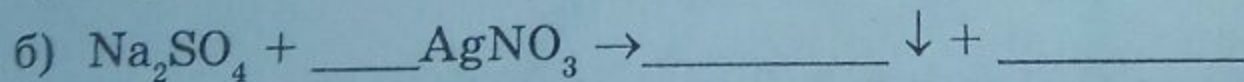
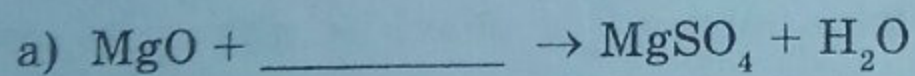
Г основи

II рівень

4 Підкресліть однією рисою формули кислотних оксидів, а двома — основних:



5 Допишіть рівняння реакцій:



6 Напишіть назви речовин.

Сполука	Назва
K_2CO_3	
Na_2SiO_3	
ZnO	
H_2SO_4	
$Fe(OH)_3$	