

Л.С. Дячук

ХІМІЯ

Зошит для тестового контролю

9 клас



ТЕРНОПІЛЬ
НАВЧАЛЬНА КНИГА — БОГДАН

УДК 54(075.3)
ББК 24я72
Д 99

Рецензенти:

учитель-методист Стегниківської ЗОШ І–ІІ ст., спеціаліст вищої категорії
Загнибіда Н.М.
методист Тернопільського районного методичного кабінету
Романюк О.М.

Дячук Л.С.
Д 99 Хімія : зошит для тестового контролю : 9 кл. / Л.С. Дячук. —
Тернопіль : Навчальна книга — Богдан, 2014. — 128 с.
ISBN 978-966-10-3417-3

У посібнику подано 9 самостійних і 6 контрольних робіт у чотирьох варіантах для перевірки знань учнів з хімії у 9 класі. Завдання диференційовані за рівнем складності і відповідають початковому, середньому, достатньому і високому рівням.

Самостійні роботи містять три завдання початкового рівня (кожне завдання — 1 бал), два завдання середнього рівня (кожне — 1,5 бала), одне завдання достатнього рівня (3 бали) і одне завдання високого рівня (3 бали).

Контрольні роботи містять три завдання початкового рівня (кожне завдання — 1 бал), три завдання середнього рівня (кожне — 1 бал), два завдання достатнього рівня (кожне — 1,5 бала) і одне завдання високого рівня (3 бали).

Тестові завдання дібрані з вибором однієї правильної відповіді.

Роботи подано на відривних аркушах, що дає змогу ефективно використовувати їх для закріплення та перевірки засвоєння навчального матеріалу.

Для учнів загальноосвітніх шкіл, учителів, студентів природничих факультетів вищих навчальних закладів.

УДК 54(075.3)
ББК 24я72

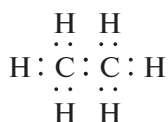
*Охороняється законом про авторське право.
Жодна частина цього видання не може бути відтворена
в будь-якому вигляді без дозволу автора чи видавництва.*

САМОСТІЙНА РОБОТА № 1 з теми «Хімічний зв'язок і будова речовини»

ВАРІАНТ I

Початковий рівень

1. Укажіть число спільних електронних пар у молекулі, електронна формула якої



2. Укажіть формулу речовини, молекула якої є полярною:



А	Б	В	Г
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

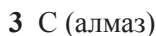
3. Укажіть групу речовин лише з йонним зв'язком:



А	Б	В	Г
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Середній рівень

4. Установіть відповідність між формулою речовини і її будовою:



А атомна

Б молекулярна

В йонна

	А	Б	В
1	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
2	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
3	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

5. Укажіть формулу частинки, яка має 11 протонів і 10 електронів:



А	Б	В	Г
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Достатній рівень

6. Укажіть вид хімічного зв'язку в речовині, яка утворена хімічними елементами з такими електронними формулами: $1s^22s^22p^63s^1$ і $1s^22s^22p^5$. Поясніть механізм його утворення.
-
-

Високий рівень

- 7 Відносна формульна маса оксиду хімічного елемента, розташованого у головній підгрупі I групи, дорівнює 62. Установіть формулу оксиду. Вкажіть вид хімічного зв'язку та поясніть механізм його утворення.

ВАРІАНТ IV

Початковий рівень

1. Укажіть суму індексів у формулі оцтової кислоти:

- А 8
- Б 7
- В 4
- Г 9

А Б В Г

2. Укажіть формулу диетилового етеру:



А Б В Г



3. Укажіть молярну масу кальцій ацетату:

- А 149 г/моль
- Б 164 г/моль
- В 148 г/моль
- Г 158 г/моль

А Б В Г

Середній рівень

4. З яким речовинами реагує оцтова кислота? Напишіть рівняння можливих хімічних реакцій.

- А Ва
- Б Нg
- В K_2O
- Г Na_2CO_3

А Б В Г

5. Вкажіть послідовність збільшення маси оцтової кислоти в розчині.

- А 150 г розчину з масовою часткою розчиненої речовини 10 %
- Б 100 г розчину з масовою часткою розчиненої речовини 5 %
- В 250 г розчину з масовою часткою розчиненої речовини 20 %
- Г 450 г розчину з масовою часткою розчиненої речовини 5 %

А Б В Г

ВАРІАНТ IV

Початковий рівень

1. Розклад білків на амінокислоти під час нагрівання з водою в присутності кислот називають
А гідролізом.
Б денатурацією.
В полімеризацією.
Г відновленням.
2. Четвертинна структура білка — це
А послідовність чергування амінокислот у поліпептидному ланцюзі.
Б форма поліпептидного ланцюга у просторі.
В просторове розміщення поліпептидних ланцюгів.
Г розміщення у просторі кількох поліпептидних ланцюгів у макромолекулі білка.
3. Сахароза, лактоза і мальтоза належать до
А спиртів.
Б дисахаридів.
В полісахаридів.
Г моносахаридів.

Середній рівень

4. Напишіть рівняння реакції гідролізу целюлози і вкажіть суму коефіцієнтів у рівнянні реакції.

-
5. Укажіть послідовність характеристики глюкози за такою схемою: сума індексів у хімічній формулі глюкози — кількість атомів Оксигену у молекулі глюкози — сума індексів у хімічній формулі продукту окиснення глюкози — відносна молекулярна маса.

1 24

2 180

3 25

4 6

А Б В Г

-
6. Напишіть рівняння реакції між амінооцтовою кислотою і кальцієм.

Достатній рівень

7. Обчисліть, яка маса етанолу і який об'єм вуглекислого газу утворяться під час спиртового бродіння глюкози масою 90 г.



“КНИГА ПОШТОЮ” А/С 529

м. Тернопіль, 46008

т. (0352) 287489, 511141

(067) 3501870, (066) 7271762

mail@bohdan-books.com

Навчальне видання

ДЯЧУК Людмила Степанівна

ХІМІЯ

Зошит для тестового контролю

9 клас

Головний редактор *Богдан Будний*

Редактор *Антоніна Павліченко*

Обкладинка *Володимира Басалиги*

Комп'ютерна верстка *Ольги Кравчук*

Технічний редактор *Оксана Чучук*

Підписано до друку 20.05.2013. Формат 70×100/16. Папір офсетний.
Гарнітура Таймс. Умовн. друк. арк. 10,40. Умовн. фарбо-відб.10,40.

Видавництво «Навчальна книга – Богдан»

Свідоцтво про внесення суб'єкта видавничої справи до Державного реєстру
видавців, виготівників і розповсюджувачів видавничої продукції

ДК № 4221 від 07.12.2011 р.

Навчальна книга – Богдан, просп. С. Бандери, 34а, м. Тернопіль, 46002

Навчальна книга – Богдан, а/с 529, м. Тернопіль, 46008

тел./факс (0352)52-06-07; 52-19-66; 52-05-48

office@bohdan-books.com

www.bohdan-books.com

ISBN 978-966-10-3417-3



9 789661 034173