Л.С. Дячук

Хімія

Зошит для тестового контролю

8 клас

ТЕРНОПІЛЬ
НАВЧАЛЬНА КНИГА — БОГДАН

УДК 54(075.3)
ББК 24я72
Д 99

Рецензенти:
учитель-методист Стегниківської ЗОШ I–II 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 : 8 кл. / Л.С. Дячук. — Тернопіль : Навчальна книга − Богдан, 2014. — 120 с.
ISBN 978-966-10-3413-5

У посібнику подано 9 самостійних і 6 контрольних робіт у чотирьох варіантах для перевірки знань учнів з хімії у 8 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.

ISBN 978-966-10-3413-5

© Навчальна книга — Богдан, 2014

Прізвище, ім'я _____ _____

Клас _____ *(число, місяць)*

САМОСТІЙНА РОБОТА № 1
з теми «Повторення основних питань курсу хімії 7 класу»

ВАРІАНТ І

Початковий рівень

1. Йон — це

А частинка, яка не має електричного заряду.
Б найменша частинка речовини, яка зберігає її хімічні властивості.
В частинка, яка має неспарений електрон.
Г частинка, яка утворюється із атома під час втрати або приєднання ним електронів.

А Б В Г

2. Укажіть однорідну суміш:

А розчин спирту у воді;
Б граніт;
В грунт;
Г молоко.

А Б В Г

3. Укажіть фізичне тіло:

А залізо;
Б харчова сода;
В лабораторний штатив;
Г лимонна кислота.

А Б В Г

Середній рівень

4. Укажіть речовини, відносні молекулярні маси яких відносяться як 1 : 1.

А BaO, $Ba(OH)_2$
Б CaS, FeO
В MgO, Cr_2O_3
Г $MgSO_3$, $CuSO_4$

А Б В Г

_____

_____

_____

_____

5. Розмістіть хімічні сполуки за зростанням значення валентності хімічного елемента, сполученого з Оксигеном:

А NO
Б As_2O_3
В H_2O
Г CO_2

А Б В Г

Достатній рівень

6. У якій речовині — купрум(I) сульфіді Cu_2S чи купрум(II) сульфіді CuS — масова частка Купруму більша? Відповідь підтвердіть розрахунками.

Високий рівень

7. Замість крапок напишіть формули простих речовин. Складіть формулу продукту реакції за валентністю хімічних елементів.

$$... + ... \rightarrow \overset{IV}{CO}$$

ВАРІАНТ ІІІ

Початковий рівень

1. Укажіть частинки, які містяться у вузлах атомних кристалічних ґраток:

А атоми і йони;
Б атоми і молекули;
В атоми;
Г атоми, молекули і йони.

А	Б	В	Г
☐	☐	☐	☐

2. Сума ступенів окиснення всіх атомів у хімічній сполуці завжди дорівнює:

А +2
Б +1
В 0
Г –2

А	Б	В	Г
☐	☐	☐	☐

3. Укажіть рядок, у якому наведені формули тільки йонів:

А Mg^{2+}, O, S^{2-}
Б Al^{3+}, Cl^{-}, N^{3-}
В B, Br^{-}, F^{-}
Г C, Na^{+}, Ca^{2+}

А	Б	В	Г
☐	☐	☐	☐

Середній рівень

4. Укажіть значення валентності і ступеня окиснення атома Фосфору в молекулі білого фосфору P_4:

А 1, +1
Б 2, +2
В 4, 0
Г 4, +4

А	Б	В	Г
☐	☐	☐	☐

5. Укажіть відповідність між хімічними і електронними формулами:

1 Mg^{2+}	**А** $1s^2$
2 H	**Б** $1s^1$
3 Li^{+}	**В** $1s^22s^22p^63s^1$
4 K^{+}	**Г** $1s^22s^22p^6$
	Д $1s^22s^22p^63s^23p^6$

	А	Б	В	Г	Д
1	☐	☐	☐	☐	☐
2	☐	☐	☐	☐	☐
3	☐	☐	☐	☐	☐
4	☐	☐	☐	☐	☐

Достатній рівень

6. За ступенями окиснення атомів хімічних елементів складіть формули хімічних сполук, утворених Кальцієм і Оксигеном, Натрієм і Гідрогеном, Хромом(III) і Хлором, Магнієм і Фосфором, Калієм і Бромом.

Високий рівень

7. Напишіть формули речовин, до складу яких входить Хлор, і які утворені за допомогою ковалентного полярного, ковалентного неполярного і йонного зв'язку. Поясніть механізм утворення кожного виду зв'язку для цих речовин.

ВАРІАНТ IV

Початковий рівень

1. Укажіть речовину з йонним зв'язком:

А Cl_2
Б KCl
В CCl_4
Г Cl_2O_7

А	Б	В	Г

2. Укажіть формули йонів, з яких складається Na_2O:

А Na^-, O^{2+}
Б Na^+, O^{2-}
В Na^+, O^-
Г Na^-, O^+

А	Б	В	Г

3. Укажіть речовину з йонною кристалічною ґраткою:

А N_2
Б H_2O
В $MgCl_2$
Г SO_3

А	Б	В	Г

Середній рівень

4. Укажіть послідовність зменшення полярності хімічного зв'язку у таких сполуках:

А H_2Te
Б H_2O
В H_2S
Г H_2Se

А	Б	В	Г

5. Укажіть відповідність між формулою речовини і ступенем окиснення неметалічного елемента:

1 Al_4C_3	**А** –1
2 K_3P	**Б** –2
3 MgS	**В** –3
4 CaF_2	**Г** –4
	Д +2

	А	Б	В	Г	Д
1					
2					
3					
4					

6. Ступені окиснення атомів хімічних елементів у речовині $CrCl_3$ дорівнюють:

А +3, –3
Б +2, –2
В +3, –1
Г +3, –2

А	Б	В	Г

Достатній рівень

7. Під час взаємодії 55,8 г оксиду активного металу, який виявляє у сполуках ступінь окиснення +1, утворилося 72 г лугу. Встановіть назву хімічного елемента.

8. Укажіть види хімічного зв'язку між атомами у таких сполуках:
$NaOH$, $Ba_3(PO_4)_2$, $CaCO_3$, $CuSO_4$, $Mg(NO_3)_2$, $SrSO_3$.

Високий рівень

9. Зовнішній енергетичний рівень невідомого хімічного елемента має формулу ns^1. Нітрат хімічного елемента має відносну молекулярну масу 85 г/моль. Встановіть назву невідомого хімічного елемента.

ЗАМОВЛЯЙТЕ КНИГИ ПОШТОЮ:
“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

8 клас

Головний редактор *Богдан Будний*
Редактор *Антоніна Павліченко*
Обкладинка *Володимира Басалиги*
Комп’ютерна верстка *Ольги Кравчук*

Підписано до друку 25.09.2013. Формат 70×100/16. Папір офсетний.
Гарнітура Таймс. Умовн. друк. арк. 9,75. Умовн. фарбо-відб. 9,75.

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 978-966-10-3413-5
9 789661 034135