

Л.С. Дячук

ХІМІЯ

Самостійні та контрольні роботи

Рівень стандарту

10 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 : самостійні та контрольні роботи : рівень стандарту : 10 кл. / Л.С. Дячук. — Тернопіль : Навчальна книга – Богдан, 2014. — 80 с.

ISBN 978-966-10-3557-6

У посібнику подано 15 самостійних і 4 контрольні роботи у чотирьох варіантах для перевірки знань учнів з хімії у 10 класі (рівень стандарту). 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 978-966-10-3557-6

© Навчальна книга — Богдан, 2014

5. Укажіть послідовність збільшення ступеня окиснення металічного елемента:
 А ВаS Б CrO₃ В Al₂O₃ Г LiCl
6. Укажіть речовини, взаємодія між якими відбувається згідно зі скороченим йонним рівнянням $Al(OH)_3 + 3H^+ = Al^{3+} + 3H_2O$:
 А Al(OH)₃, Na₂SO₄ Б Al(OH)₃, KCl
 В Al₂O₃, HNO₃ Г Al(OH)₃, HCl

Достатній рівень

7. Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:
- | | |
|--|--|
| 1 Mg(OH) ₂ $\xrightarrow{t^\circ}$ | А Mg(HCO ₃) ₂ |
| 2 MgCO ₃ $\xrightarrow{t^\circ}$ | Б MgCO ₃ + H ₂ O + CO ₂ |
| 3 MgCO ₃ + H ₂ O + CO ₂ → | В MgCO ₃ + H ₂ O |
| 4 Mg(HCO ₃) ₂ $\xrightarrow{t^\circ}$ | Г MgO + CO ₂ |
| | Д MgO + H ₂ O |
8. Напишіть неоднотипні рівняння хімічних реакцій, за допомогою яких можна одержати кальцій карбонат.

Високий рівень

9. У склянках без написів знаходяться сухі речовини: кальцій хлорид, натрій карбонат і алюміній хлорид. Як їх можна розпізнати? Складіть план розпізнавання і напишіть відповідні рівняння хімічних реакцій.

ВАРІАНТ IV

Початковий рівень

1. Укажіть метал, який зустрічається в природі у вільному стані:
 А магній Б барій В цинк Г золото
2. Укажіть головні компоненти бронзи:
 А залізо та вуглець; Б мідь і олово;
 В алюміній і магній; Г алюміній і силіцій.
3. Укажіть формулу поташу:
 А Na₂CO₃ Б NaHCO₃ В K₂CO₃ Г KHCO₃

Середній рівень

4. Укажіть, до якого типу належить реакція $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$:
А сполучення Б обміну В заміщення Г розкладу
5. Укажіть послідовність збільшення ступеня окиснення металічного елемента:
А CaF_2 Б FeN В Cu_2S Г WO_3
6. Укажіть речовини, взаємодія між якими відбувається згідно зі скороченим йонним рівнянням $\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ = \text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$:
А $\text{Fe}(\text{OH})_3, \text{H}_2\text{SiO}_3$ Б $\text{Fe}(\text{OH})_3, \text{NaNO}_3$
В $\text{Fe}(\text{OH})_3, \text{H}_2\text{O}$ Г $\text{Fe}(\text{OH})_3, \text{H}_2\text{SO}_4$

Достатній рівень

7. Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:
- | | |
|--|--|
| 1 $\text{KOH} + \text{SO}_3 \rightarrow$ | А $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 2 $2\text{KOH} + \text{SO}_3 \rightarrow$ | Б $\text{KHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 3 $\text{KHSO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$ | В $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 4 $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3 \rightarrow$ | Г 2KHSO_4 |
| | Д KHSO_4 |
8. Напишіть неоднотипні рівняння хімічних реакцій, за допомогою яких можна одержати магній сульфат.

Високий рівень

9. У склянках без написів знаходяться розчини магній сульфату, магній хлориду і магній нітрату. Як їх можна розпізнати? Складіть план розпізнавання і напишіть відповідні рівняння хімічних реакцій.



Навчальне видання

ДЯЧУК Людмила Степанівна

ХІМІЯ
Самостійні та контрольні роботи
Рівень стандарту
10 клас

Головний редактор *Богдан Будний*
Редактор *Антоніна Павліченко*
Обкладинка *Володимира Басалиги*
Комп'ютерна верстка *Ольги Кравчук*
Технічний редактор *Оксана Чучук*

Підписано до друку 07.10.2013. Формат 70×84/16. Папір офсетний.
Гарнітура Таймс. Умовн. друк. арк. 5,45. Умовн. фарбо-відб. 5,45.

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 978-966-10-3557-6

