

С.В. Василенко

Я.Ю. Коваль

Х І М І Я

НАВЧАЛЬНИЙ ПОСІБНИК

8 КЛАС

2 ЧАСТИНА

ХІМІЧНИЙ ЗВ'ЯЗОК ТА
ОКИСНО-ВІДНОВНІ РЕАКЦІЇ

ЕЛЕКТРОЛІТИЧНА
ДИСОЦІАЦІЯ

Суми
ТОВ НВП "Росток А.В.Т."
2019

Схвалено для використання в загальноосвітніх навчальних закладах
(Лист Інституту інноваційних технологій і змісту освіти від 27.02.14 № 14.1/12-Г-217)



ПОМІРКУЙ ТА ЗАПИШИ!

Зустрівши у тексті параграфа такий клік, обов'язково давай відповіді на запитання. Це допоможе замислитись над прочитаним та краще зрозуміти матеріал.

ЗАВДАННЯ

Це обов'язкова складова будь-якого підручника. Намагайся дати відповіді на усі запитання, розв'язати і вирішити усі завдання. При необхідності звертайся по допомогу до батьків чи вчителя.



ТВОРЧЕ ЗАВДАННЯ

Допоможе тобі застосувати набуті навички, виробити вміння творчо вирішувати поставлені задачі, використовуючи логічне та нестандартне мислення.

ПЕРЕВІР СЕБЕ!

Не переходь до наступного розділу, якщо не зрозумів або не засвоїв попередній. Рубрика допоможе оцінити рівень навчальних досягнень. Попрацюй з батьками або учителем додатково при потребі.



РОБОТА У ГРУПАХ допоможе тобі навчитись працювати у колективі, вести дискусію, розвиватиме уміння вислухати думку іншого.

СИТУАЦІЙНІ ЗАВДАННЯ

Допоможуть тобі, практично застосовуючи набуті навички, навчитись самостійно вирішувати життєві проблеми.



СЛОВНИЧОК підкаже тлумачення незнайомих слів.

ЦЕ ЦІКАВО!

Містить додаткову пізнавальну інформацію.

Василенко С.В., Коваль Я.Ю.

В 19 Хімія. Навчальний посібник. 8 клас. 2 частина/Василенко С.В., Коваль Я.Ю. – С. : ТОВ НВП "Росток А.В.Т.", 2019. – 100 с.

ЗМІСТ

Тема 2. Хімічний зв'язок та окисно-відновні реакції

§ 10. Природа хімічного зв'язку	3
§ 11. Ковалентний зв'язок	7
§ 12. Характеристики зв'язків та полярність молекул	15
§ 13. Йонний зв'язок	20
§ 14. Ступені окиснення	24
§ 15. Кристалічні ґратки. Атомні, молекулярні, йонні кристали	28
§ 16. Окисно-відновні реакції	36
§ 17. Зрівнювання окисно-відновних реакцій методом електронного балансу	43
Семінар: Складання окисно-відновних реакцій та їх значення у природі й техніці	48

Тема 3. Електролітична дисоціація

§ 18. Електроліти та неелектроліти	50
§ 19. Кристалогідрати. Задачі на розчинення	55
§ 20. Електролітична дисоціація основ, кислот і солей у розчинах	59
Семінар: Мінеральні води України	66
§ 21. Ступінь електролітичної дисоціації. Сильні та слабкі електроліти	69
§ 22. Реакції обміну між електролітами в розчині. Йонно-молекулярні рівняння	74
Семінар. Складання йонно-молекулярних рівнянь	84
Практична робота №2	
Реакції обміну між електролітами в розчині	86
§ 23. Поняття про гідроліз солей	87
Практична робота №3	
Розпізнавання та взаємоперетворення сполук різних класів	96
Таблиця розчинності	97
Періодична система хімічних елементів (короткий варіант)	98
Додаток. Формули для обчислень. Відповіді	99

Навчальне видання

Василенко Світлана Василівна
Коваль Яна Юріївна

ХІМІЯ

Навчальний посібник

8 клас, 2 частина

Редактор
Технічний редактор

О.П. Гриценко
Р.Є. Мельник

Підписано до друку 20.06.19. Формат 84x108/16. Папір офсетний.
Друк офсетний. Умовн.-друк. арк. 10,50. Обл.-вид.арк. 7,51.
Тираж 550 прим. Вид. № 126. Зам. № 73. Ціна договірна.

ТОВ НВП "Росток А.В.Т."
40004, м. Суми, вул. Металургів, 3
(0542) 25-15-94
Свідоцтво ДК № 2545 від 29.06.2006 р.

Віддруковано ФОП Гриценко О. П.
40004, м. Суми, вул. Металургів, 9/1, 65
Свідоцтво ДК № 2782 від 01.03.2007 р.