

54:61

В 27

Велика А.Я., Черноус В.О., Дійчук І.В. Медична хімія: навч. посіб. для студ. І курсу спеціальності «Технології медичної діагностики та лікування». Чернівці: Медуніверситет, 2019. 299 с.



Завданням курсу медичної хімії є вивчення студентами основних хімічних законів, ознайомлення з обладнанням і апаратурою, набуття практичних навичок і вмінь роботи в лабораторії, що в подальшому слугуватиме основою в їхній професійній діяльності.

Для активізації самостійної роботи студента з навчальним посібником і сприяння кращому засвоєнню курсу медичної хімії в кінці кожної теми подані питання для самоконтролю, тестові завдання і задачі.

Навчальний посібник «Медична хімія» призначений для студентів вищих медичних закладів за спеціальністю «Технологія медичної діагностики та лікування» денної форми навчання.

Зміст

Передмова

- № 1. Періодична система Д.І. Менделєєва. Електронна будова атомів елементів та їх йонів
- № 2. Біогенні елементи. Біологічна роль та застосування в медицині біогенних s-елементів
- № 3. Біологічна роль та застосування в медицині p-елементів
- № 4. Біологічна роль та застосування в медицині d- елементів
- № 5. Комплексні сполуки: склад, будова, ізомерія та властивості
- № 6. Реакції комплексоутворення в біологічних системах. Біологічно важливі типи координаційних сполук
- № 7. Величини, що характеризують кількісний склад розчинів
- № 8. Розчини електролітів. Теорія кислот і основ
- № 9. Кислотно-основна рівновага в організмі. Водневий показник біологічних рідин
- № 10. Рівновага в розчинах електролітів. Гідроліз солей
- № 11. Основні поняття та закони титриметричного аналізу
- № 12. Метод кислотно-основного титрування. Визначення кислотності шлункового соку
- № 13. Буферні системи, класифікація, механізм дії
- № 14. Буферна ємність. Роль буферних розчинів в біосистемах
- № 15. Колігативні властивості розчинів електролітів та неелектролітів

- № 16. Основні положення хімічної термодинаміки та біоенергетики. Перший закон термодинаміки
- № 17. Другий закон термодинаміки. Напряменість процесів
- № 18. Кінетика біохімічних процесів. Вплив концентрації на швидкість біохімічних реакцій
- № 19. Кінетика біохімічних процесів. Вплив температури та каталізаторів на швидкість біохімічних реакцій
- № 20. Хімічна рівновага. Реакції осадження та розчинення
- № 21. Електрохімічні явища в біологічних процесах
- № 22. Потенціометричне визначення рР та концентрації в біологічних рідинах
- № 23. Визначення окисно-відновного потенціалу. Окисно-відновні реакції № 24. Фізико-хімія поверхневих явищ
- № 25. Молекулярна адсорбція на межі поділу фаз
- № 26. Адсорбція електролітів. Хроматографія
- № 27. Дисперсні системи, їх класифікація, методи одержання та очистки
- № 28. Молекулярно-кінетичні, електричні та оптичні властивості золів
- № 29. Коагуляція колоїдних розчинів. Колоїдний захист
- № 30. Поняття про високомолекулярні сполуки, їх класифікацію, методи одержання та властивості
- Алфавітний покажчик
- Додатки
- Список використаної літератури