

Частина I

1. Основні властивості живої матерії.
2. Рівні організації живої матерії.
3. Хімічний склад клітини. Неорганічні речовини. Органічні речовини
4. Клітинна теорія.
5. Будова еукаріотичної клітини.
6. Двумембранні органели.
7. Одномембранні органели.
8. Немембранні органели.
9. Мітоз - поділ соматичної клітини.
10. Мейоз – поділ статеві клітини.
11. Запліднення. Стадії бластули та гастрюли. Первинний органогенез.
12. Класифікація, будова та функції епітеліальної тканини.
13. Класифікація, будова та функції сполучної тканини.
14. Класифікація, будова та функції хрящової тканини.
15. Класифікація, будова та функції кісткової тканини.
16. Рідкі тканини організму: кров та лімфа.
17. Класифікація, будова та функції м'язової тканини.
18. Будова та функції нервової тканини. Характеристика нейрону.
19. Будова синапсу. Синаптичний механізм передачі збудження.
20. Рефлекс. Рефлекторна дуга.
21. Будова та функції ЦНС
22. Будова та функціональне значення вегетативної нервової системи.
23. Ендокринні залози та їх фізіологічне значення.
24. Гормони гіпофізу і гіпоталамусу, їх біологічне значення.
25. Гормони щитоподібної залози їх біологічне значення.
26. Ендокринна функція, біологічна дія гормонів підшлункової залози.
27. Гормони надниркових залоз та їх біологічне значення.
28. Гормональна функція статевих залоз.
29. Анатомічна будова серця. Фізіологічні властивості міокарда: збудливість, автоматизм, провідність, рефрактерність, скорочення.
30. Серцевий цикл та його фази..
31. Велике та мале коло кровообігу
32. Будова шлункова-кишкового тракту.
33. Загальна характеристика процесів травлення.
34. Будова і функції нирки.
35. Структурно-функціональна одиниця нирки – нефрон.
36. Механізм сечеутворення
37. Загальна характеристика обміну речовин.

Частина II

1. Будова атомів та періодичний закон. Квантово-механічні уявлення про будову атомів. Квантові числа. Принцип Паулі. Послідовність заповнення електронами енергетичних рівнів в багатоелектронних атомах. Електронні структури (формули) атомів і періодична система елементів. Основні атомні характеристики та закономірності їх змін в групах та періодах.
2. Хімічний зв'язок. Просторова конфігурація молекул. Загальні положення про хімічний зв'язок. Основні параметри молекул. Ковалентний зв'язок. Метод валентних зв'язків. Метод молекулярних орбіталей. Іонний зв'язок. Металевий зв'язок. Міжмолекулярні взаємодії, сили Ван-дерВаальса. Водневий зв'язок.
3. Основні закономірності перебігу хімічних реакцій Класифікація хімічних реакцій за енергетичним ефектом. 1 закон термодинаміки. Внутрішня енергія та ентальпія.

- Термохімічні рівняння. Ентропія, енергія Гіббса реакції. Спрямованість хімічних процесів.
4. Хімічна кінетика та рівновага. Швидкість хімічних реакцій. Закон діючих мас. Молекулярність та порядок реакції. Енергія активації реакції. Каталіз. Зворотні та незворотні реакції. Хімічна рівновага. Константа хімічної рівноваги. Вплив зовнішніх факторів на хімічну рівновагу.
 5. Властивості розчинів. Загальні уявлення про дисперсні системи. Розчинник та розчинена речовина. Теорії розчинів. Розчинність, її залежність від температури. Властивості розчинів електролітів. Теорія електролітичної дисоціації. Сильні та слабкі електроліти. Ступінь та константа електролітичної дисоціації. Властивості розчинів сильних електролітів. Іонна сила розчину. Добуток розчинності. Іонний добуток води. Водневий показник. Буферні розчини. рН-індикатори. Іонні рівняння. Гідроліз солей. Константа і ступінь гідролізу. Теорії кислот і основ.
 6. Загальні поняття про окиснювально-відновні процеси. Стандартні електродні потенціали. Залежність потенціалів від природи речовини, концентрації та інших факторів. Рівняння Нернста. Напрямок окиснювально-відновних реакцій..
 7. Класифікація неорганічних сполук. Фізико-хімічні властивості металів.
 8. Класифікація неорганічних сполук. Фізико-хімічні властивості неметалів.
 9. Гідроген: розповсюдження, властивості простої речовини, властивості
 10. характеристичних сполук.
 11. Промислові та лабораторні методи отримання водню. Напрями використання
 12. водню.
 13. Загальна характеристика інертних газів: розповсюдження. Хімічні властивості
 14. інертних газів та їх сполук.
 15. Загальна характеристика елементів VII групи головної підгрупи. Властивості
 16. простих речовин галогенів.
 17. Галогеноводні. Властивості галогенідних кислот.
 18. Оксигеновмісні сполуки хлору.
 19. Оксигеновмісні сполуки бромів та йоду.
 20. Характеристика елементів VI групи головної підгрупи. Фізичні та хімічні
 21. властивості їх простих речовин та халькогеноводнів
 22. Характеристичні сполуки Оксигену: добування та властивості.
 23. Оксигеновмісні сполуки Сульфору: добування, властивості, застосування.
 24. Промислові способи добування сульфатної кислоти.
 25. Характеристичні сполуки Селену, Телуру та Полонію.
 26. Характеристика елементів V групи головної підгрупи.. Фізичні та хімічні
 27. властивості їх простих речовин та гідрогеновмісних бінарних сполук.
 28. Характеристичні сполуки Нітрогену: добування, властивості, застосування.
 29. Етапи синтезу нітратної кислоти.
 30. Характеристичні сполуки Фосфору, Арсену, Стилбію та Вісмуту: добування,
 31. властивості, застосування.
 32. Характеристика елементів IV групи головної підгрупи.. Фізичні та хімічні
 33. властивості їх простих речовин та гідрогеновмісних бінарних сполук.
 34. Характеристичні сполуки Карбону та Силіцію.
 35. Характеристичні сполуки Германію, Стануму та Плюмбуму.
 36. Характеристика елементів III групи головної підгрупи.
 37. Лужні метали: фізико-хімічні властивості та методи добування.
 38. Лужноземельні метали: фізико-хімічні властивості та методи добування.
 39. Характеристика d- елементів III -групи.
 40. Характеристика d- елементів IV -групи.
 41. Характеристика d- елементів V -групи.
 42. Характеристика d- елементів VI -групи.
 43. Характеристика d- елементів VII -групи.

44. Характеристика d- елементів VIII -групи.
45. Характеристика d- елементів I - II -групи.

Частина III

1. Вимірювання і спостереження за температурою тіла.
2. Визначення пульсу.
3. Вимірювання артеріального тиску.
4. Види пов'язок.
5. Перша долікарська допомога потерпілим з пораненнями м'яких тканин.
6. Методи зупинки кровотечі.
7. Методи визначення груп крові.
8. Клініка термічних опіків. Перша допомога при термічних опіках.
9. Хімічні опіки. Перша долікарська допомога при хімічних опіках.
10. Класифікація переломів. Перша долікарська допомога при переломах.
11. Гострий апендицит: клінічна картина, перша долікарська допомога.
12. Проривна виразка шлунка і дванадцятипалої кишки: клінічна картина, перша долікарська допомога.
13. Кишкова непрохідність: клінічна картина, перша долікарська допомога.
14. Перитоніт: клінічна картина, перша долікарська допомога.
15. Штучна вентиляція легенів.
16. Закритий масаж серця.
17. Інфаркт міокарда: клінічна картина, перша долікарська допомога.
18. Гіпертонічний криз: клінічна картина, перша долікарська допомога.
19. Бронхіальна астма: клінічна картина, перша долікарська допомога.
20. Перша долікарська допомога при пологах.

ЛІТЕРАТУРА

1. Физиология с основами анатомии человека: Учеб. для студентов высш. учеб. заведений / Л.Н. Малоштан, Е.К. Рядных, Г.П. Жегунова и др.; Под ред. Л.Н. Малоштан. — Х.: Изд.-во НФАУ: Золотые страницы, 2002. — 454 с. Режим доступа: <http://physiology.nuph.edu.ua/wp-content/uploads>
2. Руководство к практическим занятиям по физиологии с основами анатомии человека: Учеб.пособ./ Л.Н.Малоштан, Е.К.Рядных, Е.М.Дикая – Х.: Изд.-во НФАУ, 2000. – 232 с. Режим доступа: <http://www.e-catalog.name>
3. Чебышев Н.В., Гринева В.К., Козарь М.В., Гуленков С.И. Биология (Учебник). – М.: ВУНМЦ, 2000. – 592 с. Режим доступа: <http://www.dstu.dp.ua>.
4. Анатомия и физиология человека: учебник / Н.И. Федюкович, И.К. Гайнутдинов. - Изд. 18-е, доп. и перераб. – Ростов н/Д: Феникс, 2011.- 510 с. Режим доступа: <http://ksderbenceseva.uscg.ru>
5. Загальна та неорганічна хімія : підруч. для студентів вищ. навч. закл. / Є.Я. Левітін, А.М. Бризицька, Р.Г. Ключова ; за заг. ред. Є.Я. Левітіна. — 3-ге вид. — Харків : НФаУ : Золоті сторінки, 2017. — 512 с. — (Національний підручник).
6. Н.В. Романова. Загальна та неорганічна хімія. Практикум. // Либідь – 2003. – 208 с.
7. Романова Н.В. Загальна і неорганічна хімія. – Київ: Ірпінь, 1998. 480 с.
8. Степаненко О.М. Загальна та неорганічна хімія у 2-х томах К., Педагогічна преса, 2000. - 520с
9. Б.М. Михайлічко Курс загальної хімії. Теоретичні основи. Навчальний посібник. К.: Знання, 2009. 548 с.
10. Буря О. І., Повхан М.Ф., Чигвінцева О.П., Антрапцева Н.М. Загальна хімія: Навчальний посібник. Дніпропетровськ: Наука і освіта, 2002, 306 с.

11. Телегус В.С., Бодак О.І. Основи загальної хімії. – Львів.: Світ, 2000, 424 с.
12. Б.М. Михайлічко Курс загальної хімії. Теоретичні основи. Навчальний посібник. К.: Знання, 2009. 548 с.
13. Хаусткрофт К., Констебл Э. Современный курс общей химии в 2 т.: Пер. с англ. М.: Мир, 2002. - Т.1. 540 с.
14. Загальна та неорганічна хімія / В.А. Копілевич, О.І. Карнаухов, Д.О. Мельничук, М.С. Слободяник, С.І. Скляр, К.О. Чеботько. – К.: Фенікс, 2003. – 752 с.
15. Первая доврачебная помощь: Учеб. для студентов высш. учеб. заведений / Б.А. Самура, В.Ф. Черных, И.В. Киреев, Б.Б. Самура. Харьков: Изд-во НФаУ: Золотые страницы, 2004. 340 с.
16. 2. Николаев Л.А. Доврачебная помощь при заболеваниях и отравлениях и уход за больными. 2-е изд., испр. и доп. Мн.: Выш. шк., 2000. 504 с.
17. 3. Доврачебная помощь при травмах и хирургических заболеваниях. Охрана материнства и детства: Учеб. пособие. Мн.: Выш. шк., 1998. 240 с.

КРИТЕРІЇ ОЦІНЮВАННЯ ВІДПОВІДІ ВСТУПНИКА

на тестові завдання фахового випробування для вступу на навчання за першим (бакалаврським) рівнем вищої освіти на основі здобутого освітньо-кваліфікаційного рівня «молодший спеціаліст», за спеціальністю 226 «Фармація, промислова фармація»

Тестові завдання вступного фахового випробування складаються з трьох частин. Бали розподіляються таким чином:

Частина I. Складається з 27 завдань. Кожне завдання має одну правильну відповідь і оцінюється, якщо в виконано бездоганно у **5 балів**.

Частина II. Складається з 10 завдань. Завдання мають дві чи три правильні відповіді. Кожне завдання, яке виконано бездоганно оцінюється у **5 балів**.

Частина III. Складається з 3 завдань. Правильна відповідь на кожне завдання, яке виконано бездоганно оцінюється **5 балами**.

Завдання частини I вважаються виконаними бездоганно, якщо в аркушу відповідей записана правильна відповідь на поставлені запитання.

Завдання частини II вважаються виконаними бездоганно, якщо в аркушу відповідей записані дві чи три правильні відповіді в залежності від завдання.

Завдання частини III вважаються виконаними бездоганно, якщо в аркушу відповідей наданий вірний зв'язок всіх чотирьох складових.

Бали можуть бути зняті (за кожне завдання):

Частина I:

5 балів – за вибір невірної відповіді або за відсутність відповіді;

Частина II:

5 балів – за вибір невірних відповідей або за відсутність відповідей;

2 балів – за неповну відповідь;

Частина III:

5 балів – за вибір невірних відповідей або за відсутність відповідей;

2 балів – за кожну помилку в відповіді.

Відповіді оцінюються по шкалі від 100 до 200 балів.

Максимальна сума балів на відповіді на всі питання білету дорівнює 200. Якщо сума балів за відповіді на питання білету менше, ніж 100 балів, або вступник здав чистий аркуш відповіді, робота не атестується, випробування вважається таким, що не складене, у відомості встановлюється позначка «не склав». Позитивно складене випробування оцінюється за шкалою від 100 до 200 балів.