

ПРОГРАММА ПО ХИМИИ ГБОУ ВПО СПбГПМУ Минздрава России

Химический элемент

1. Современные представления о строении атомов. Изотопы.
2. Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов. Атомные орбитали, *s*- и *p*-элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов.
3. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Радиусы атомов, их периодические изменения в системе химических элементов. Закономерности изменения химических свойств элементов и их соединений по периодам и группам.

Вещество

1. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая, водородная.
2. Способы образования ковалентной связи. Характеристики ковалентной связи: длина и энергия связи. Образование ионной связи.
3. Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов.
4. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Зависимость свойств веществ от особенностей их кристаллической решетки.
5. Многообразие неорганических веществ. Классификация неорганических веществ.
6. Общая характеристика металлов главных подгрупп I–III групп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов.
7. Характеристика переходных элементов – меди, цинка, хрома, железа по их положению в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностям строения их атомов.
8. Общая характеристика неметаллов главных подгрупп IV–VII групп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов.
9. Характерные химические свойства неорганических веществ различных классов: простых веществ (металлов и неметаллов); оксидов (основных, амфотерных, кислотных); оснований, амфотерных гидроксидов, кислот; солей средних и кислых.
10. Многообразие органических веществ. Классификация органических веществ.
11. Систематическая номенклатура органических соединений. Изомерия, гомология. Гомологический ряд углеводов. Изомеры углеводов. Структурная и пространственная изомерия.
12. Особенности химического и электронного строения алканов, алкенов, алкинов, их свойства.
13. Ароматические углеводороды. Бензол, его электронное строение, свойства. Гомологи бензола (толуол).
14. Электронное строение функциональных групп кислородсодержащих органических соединений.
15. Характерные химические свойства кислородсодержащих органических соединений: предельных одноатомных и многоатомных спиртов; фенола; альдегидов и предельных карбоновых кислот.
16. Сложные эфиры. Жиры. Мыла.
17. Углеводы: моносахариды, дисахариды, полисахариды.
18. Амины.
19. Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Белки.

Химическая реакция

1. Классификация химических реакций в неорганической и органической химии.
2. Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов.
3. Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения.
4. Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие.
5. Смещение равновесия под действием различных факторов.
6. Диссоциация электролитов в водных растворах. Слабые и сильные электролиты.
7. Реакции ионного обмена.
8. Реакции окислительно-восстановительные.
9. Гидролиз солей. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная.
10. Электролиз расплавов и растворов (солей, щелочей).
11. Реакции, характеризующие взаимосвязь различных классов неорганических и органических веществ.
12. Механизмы реакций замещения и присоединения в органической химии. Правило В.В. Марковникова.
13. Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов: неорганических веществ; углеводородов и кислородосодержащих органических соединений.
14. Качественные реакции на неорганические вещества и ионы, отдельные классы органических соединений.
15. Определение характера среды. Индикаторы.

Познание и применение веществ и химических реакций

1. Природные источники углеводов, их переработка.
2. Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений (пластмасс, синтетических каучуков, волокон).
3. Вычисление массы растворенного вещества, содержащегося в определенной массе раствора с известной массовой долей.
4. Расчеты: объемных отношений газов при химических реакциях.
5. Расчеты: массы вещества или объема газов по известному количеству вещества одного из участвующих в реакции веществ.
6. Расчеты: теплового эффекта реакции.
7. Расчеты: массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси).
8. Расчеты: массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества.
9. Нахождение молекулярной формулы вещества