

**Оценочные средства для проведения текущей аттестации
по дисциплине «Неорганическая химия»
для обучающихся
по специальности «Медицинская биохимия»
на 2021-2022 учебный год**

	Вопросы для контроля знаний 1 (итоговое занятие 1)
1.	Квантово-механическая модель атома. Уравнение Луи Де Бройля о дуалистической природе электрона, принцип неопределенности Гейзенберга, волновое уравнение Шредингера.
2.	Периодический закон Д.И.Менделеева и его трактовка на основе современной квантово-механической теории строения атомов.
3.	Химическая связь и строение молекул. Экспериментальные характеристики связей: энергия связи, длина, направленность.
4.	Ковалентная связь. Механизмы образования ковалентной связи: обменный и донорно – акцепторный.
5.	Свойства ковалентной связи: направленность, насыщенность, поляризуемость.
6.	Описание молекул методом валентных связей (МВС).
7.	Гибридизация атомных орбиталей.
8.	Ионная связь. Свойства соединений с ионным типом связи. Свойства ионной связи: ненаправленность, ненасыщаемость
9.	Металлическая химическая связь. Строение и свойства соединений с металлической связью.
10.	Водородная связь. Механизм образования водородной связи. Типы водородной связи и свойства соединений.
11.	Теория о биосфере Вернадского.
12.	Классификация элементов по значению для организма.
13.	Свойства s-элементов IA группы. Натрий. Электронное строение, физические и химические свойства натрия и его соединений. Биологическая роль в организме.
14.	Свойства s-элементов IA группы. Калий. Электронное строение, физические и химические свойства калия и его соединений. Биологическая роль в организме
15.	Свойства s-элементов IIА группы. Бериллий. Электронное строение, физические и химические свойства калия и его соединений. Токсичность в организме.
16.	Свойства s-элементов IIА группы. Магний. Электронное строение, физические и химические свойства магния и его соединений. Биологическая роль в организме.
17.	Свойства s-элементов IIА группы. Кальций. Электронное строение, физические и химические свойства кальция и его соединений. Биологическая роль в организме.
18.	Растворы. Растворенное вещество, растворитель. Способы выражения концентрации растворов.
19.	Эквивалент. Расчет молярной массы эквивалентов основных классов неорганических соединений.
20.	Закон эквивалентов и применение его в расчетах.
21.	Гетерогенные равновесные системы. Растворимость и произведение растворимости, взаимосвязь между ними.
22.	Условия образования осадков. Влияние различных факторов на растворимость осадков.