**ФГБОУ вО «КУРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»**

**МИНИСТЕРСТВА здравоохранениЯ Российской Федерации**

**медико-фармацевтический колледж**

**ПМК**: Общеобразовательные, гуманитарные и естественнонаучные дисциплины

**Контрольные вопросы по дисциплине «Химия»**

**для восстановления**

Отделение МФК: фармацевтическое, лабораторная диагностика, сестринское дело

Курс: 1

Форма обучения: очная

1. Основные химические понятия: химия, атом, молекула, химический элемент, вещество, химическая реакция, простое вещество, сложное вещество, ионы, смеси.
2. Строение атома. Электронные формулы и схемы, отражающие строение атома.
3. Качественные реакций на основные катионы и анионы
4. Типы химической связи
5. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
6. Теория электролитической диссоциации. Диссоциация кислот, солей и оснований.
7. Комплексные соединения: понятие, строение, классификация, номенклатура.
8. Типы реакций электролитов в растворах. Реакции ионного обмена
9. Оксиды: понятие, классификация, номенклатура, свойства.
10. Кислоты: понятие, классификация номенклатура. Свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации.
11. Основания: понятие, классификация, номенклатура. Свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации.
12. Соли: понятие, классификация, номенклатура. Свойства солей в свете теории электролитической диссоциации
13. Классификация химических реакций
14. Скорость химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции.
15. Понятие о химическом равновесии. Смещение химического равновесия. Принцип Ле-Шателье.
16. Растворы. Понятие, классификация растворов. Растворимость. Факторы, влияющие на растворимость.
17. Способы выражения концентрации раствора: массовая доля (процентная концентрация), молярная концентрация.
18. Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель. Восстановитель. Процессы окисления и восстановления. Типы окислительно-восстановительных реакций.
19. Гидролиз солей. Типы гидролиза солей.
20. Осуществление цепочек превращения неорганических соединений.