

1. Периодическая система химических элементов , ее структура: малые и большие периоды, группы и подгруппы (главная и побочная).
2. Состав атомных ядер: протоны и нейтроны. Электроны. Строение электронных оболочек атомов химических элементов №1-20 периодической системы .
3. Положение металлов в периодической системе химических элементов .
4. Положение неметаллов в периодической системе химических элементов
5. Типы химических реакций: соединения, разложения, замещения, обмена. Примеры.
6. Оксиды: состав, классификация, химические свойства.
7. Основания: состав, классификация, химические свойства в свете теории электролитической диссоциации. Взаимодействие с кислотами, кислотными оксидами и солями.
8. Кислоты: состав, классификация, химические свойства в свете теории электролитической диссоциации. Взаимодействие с металлами, оксидами металлов, основаниями и солями.
9. Соли: состав, классификация, химические свойства в свете теории электролитической диссоциации. Взаимодействие с металлами, кислотами, основаниями и солями
10. Скорость химических реакций. Катализаторы. Зависимость скорости от природы реагирующих веществ, концентрации, температуры.