

Литература к лекциям базовых курсов ЦПМ

7-9 классы

Лекция 1

1. <https://всош.цпм.рф>

Лекция 2

1. Химия. 9 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина (глава 1).
2. Химия. 8 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина (стр. 12–33).

Лекция 3

1. Химия. 8 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина (глава 1).
2. Химия. 8 класс. Габриелян О.С. (параграф 19).

Лекция 4

3. Химия. 8 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 10 (классификация веществ. Простые и сложные вещества) – 11 (Относительная атомная и молекулярная массы. Качественный и количественный состав вещества).
4. Химия. 9 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 3 (вывод простейшей формулы вещества).

Лекция 5

1. Химия. 8 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 6 (физические и химические явления), параграф 12 (закон сохранения массы веществ. Уравнения химических реакций), параграф 13 (типы химических реакций).

2. Химия. 9 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 1 (Моль – единица количества вещества), параграф 2 (молярная масса), параграф 4 (расчеты по уравнениям реакций), параграф 8 (более сложные расчеты по уравнениям реакций).

Лекция 6

1. А.А. Дроздов, В.П. Зломанов, Г.Н. Мазо, Ф.М. Спиридонов. Неорганическая химия в трёх томах. Под редакцией академика Ю. Д. Третьякова. Том 2. Стр. 5–27, 226–242.

Лекция 7

1. А.А. Дроздов, В.П. Зломанов, Г.Н. Мазо, Ф.М. Спиридонов. Неорганическая химия в трёх томах. Под редакцией академика Ю. Д. Третьякова. Том 2. Стр.

Лекция 8

1. Химия. 8 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 25. Кислоты, Параграф 26. Соли, Параграф 27. Кислотные оксиды.

Лекция 9

1. Химия. 8 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 33. Химические свойства воды, Параграф 34. Основания, Параграф 35. Взаимодействие веществ, обладающих кислотными и основными свойствами.

Лекция 10

1. Химия. 8 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 28. Вода, Параграф 29. Растворы. Растворимость твёрдых веществ в воде, Параграф 30. Растворимость газов и жидкостей в воде.

Лекция 11

1. Химия 10 класс, углубленный уровень, параграф 9 (Растворы), В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко.

2. Общая химия, параграф 73–76 (Растворы), 81–83 (Растворы электролитов), Н.Л. Глинка.

Лекция 12

1. Начала химии (16-е изд.). Глава 9 (классы неорганических соединений), с 247–268. Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин, В.А. Попков.

Лекция 13

1. Начала химии (16-е изд.). Глава 1 (основные понятия и законы химии), с. 18–23. Глава 2 (строение атома и периодический закон), с. 60–64. Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин, В.А. Попков.

Лекция 14

1. Химия. 10 класс. В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, В.В. Лунин, А.А. Дроздов, В.И. Теренин, под ред. проф. Н.Е. Кузьменко и акад. РАН В.В. Лунина. Параграф 2 (кроме строения электронной оболочки).
2. Теоретическая и математическая химия для школьников, В.В. Еремин. Глава 2, Параграф 2 (Строение ядер атомов. Ядерные реакции)
3. Общая химия, параграф 20–21, 35–37, Н.Л. Глинка.

Лекция 15

1. Начала химии (16-е изд.). Глава 2 (строение атома и периодический закон), с. 38–51. Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин, В.А. Попков.

Лекция 16

1. Н. Л. Глинка ОБЩАЯ ХИМИЯ, стр. 109 - 149
2. А.А. Дроздов, В.П. Зломанов, Г.Н. Мазо, Ф.М. Спиридонов. Неорганическая химия в трёх томах. Под редакцией академика Ю. Д. Третьякова. Том 1. С. 149–210

Лекция 17

1. А.А. Дроздов, В.П. Зломанов, Г.Н. Мазо, Ф.М. Спиридонов. Неорганическая химия в трёх томах. Под редакцией академика Ю. Д. Третьякова. Том 2. С. 279–325.

Лекция 18

1. Начала химии (16-е изд.). Глава 12 (подгруппа кислорода), с. 305–313. Глава 13 (подгруппа азота и фосфора), с. 321–333. Глава 14 (подгруппа углерода и кремния), с. 345–357. Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин, В.А. Попков.

Лекция 19

1. Начала химии (16-е изд.). Глава 15 (щелочные и щелочноземельные металлы), с. 364–370. Глава 16 (главная подгруппа III группы), с. 377–385. Глава 17 (переходные металлы), с. 390–399. Н.Е. Кузьменко, В.В. Еремин, В.А. Попков.

Лекция 20

1. Практикум по неорганической, аналитической, органической и физической химии на Химической образовательной программе в ОЦ «Сириус». Вводная часть. Техника лабораторных работ. С. 3–9.