



ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

2 семестра

Лектор

- К.х.н., доцент Губанов Александр Иридиевич



Учебный план и контрольные точки

- Одна лекция и два семинара в неделю.
- В 1-м семестре 3 основные темы
 - Строение атома
 - Химическая термодинамика
 - Равновесия в растворах

Три контрольных работы (03 октября, 7 ноября, 19 декабря по субботам в 16-20 или 18-10 (уточнение),

Три домашних задания (модули) :

<http://fen.nsu.ru/fen.phtml?topic=meth> (В самом низу),

Четыре компьютерных тестов.

Тестирование 1 (100): Символы и названия элементов

- С 14 по 19 сентября
- Знать символы и названия элементов до урана (92)
- УМК «ХИМИЯ. Введение в общую и неорганическую химию.» Губанов и др. стр. 65-67

Pd	Палладий	Palladium
Os	Осмий	Osmium
Li	Литий	Lithium
Рубидий	Rb	Rubidium
Олово	Sn	Stannum
Magnesium	Mg	Магний

Оценка знаний

- Устный экзамен в январе
- Получить «автомат» 4 или 5 можно за работу в семестре.

	5	4
Контрольные работы	>80%	>70%
Модули + тесты	>80%	>70%

В конце учебного года (летом)

- Устный экзамен
- Получить «автомат» 4 или 5 можно за работу в течении года.

	5	4
Контрольные работы 2 семестр	>80%	>70%
Модули + тесты 2 семестр	>80%	>70%
Оценка за 1 семестр	5	5 или 4

Что обязательно иметь на занятиях?

- Тетрадь для семинаров (общая)
- Тетрадь с лекциями (общая)
- Методичка «Общая и неорганическая химия» (Синяя)
- Ручка
- Калькулятор инженерный (с логарифмами)
- Таблица Менделеева

Что читать?

- 1 тема. Чупахин А. П. Общая химия. Химическая связь и строение вещества.
- 2 тема Чупахин А. П. Химический процесс: энергетика и равновесие.
- 3 тема Чупахин А. П. Ионные процессы в водных растворах
В.А. Собянин, Л.Ф. Крылова, А.И. Боронин, Г.А. Костин. Кислотно-основные равновесия в водных растворах.

<http://fen.nsu.ru/fen.phtml?topic=meth>

(Химия 1 курс - физическая химия и Геология в самом

низу)

Что читать?

- *Карапетьянц М. Х., Дракин С. И.* Общая и неорганическая химия. М.: Химия, 2001.
- *Ахметов Н. С.* Общая и неорганическая химия. М.: Высш. шк., 2001.
- *Глинка Н.Л.* Общая химия.