**Лекция № 6**

**ЛЕКЦИЯ ЗДЕСЬ https://krasgmu.ru/index.php?page%5Bcommon%5D=download&md=ea26de37f8c57caeb76e486fc72b7adb&cid=6&oid=279872**

Химия Р- элементов: кислород, сера. Общая характеристика, ОВ и КО свойства. Сероводород, сульфиды. Серная кислота. [Слесарев В. И. Химия: Основы химии живого. – СПб. Химиздат, 2007. § 12.2.5, 12.2.6]

1. С какими элементами кислород не реагирует?
2. Каким способом в промышленности получают кислород?
3. Аллотропные модификации кислорода. Способы получения озона.
4. Две главных аллотропных модификации серы.
5. Химические свойства кислорода и серы
6. Сравнительная характеристика кислорода, серы и их соединений
7. Применение в медицине кислорода, серы и их соединений.
8. Какая реакция лежит в основе метода лечения чесотки от Демьяновича.