

Бабич Олександр. Неорганічна хімія. Лекція №1, 2. Будова атома.
Електронна будова атома. *YouTube*. 2022. URL:
<https://youtu.be/C8o20npwUKw?si=ngsv1eFsUJH15q6Z>

ЛЕКЦІЯ №1,2
БУДОВА АТОМА І ПЕРІОДИЧНИЙ ЗАКОН

Неорганічна хімія – дисципліна яка вивчає сполуки усіх атомів хімічних елементів, способи їх добування, властивості та сфери використання.
Неорганічні сполуки:
Прості – складаються лише із одного виду хімічного елементу – **метали(залізо(Fe), золото(Au), літій(Li)), неметали(хлор(Cl), кисень(O2), азот(N2)), металоїди (кремній(Si), миш'як(As))**.
Складні – складаються із двох і більше атомів хімічних елементів – **оксиди, бінарні сполуки, кислоти, основи, солі...**

1. Атомне ядро та його склад. Ізотопи.
Атом – найменша електронейтральна(не має заряду) частинка **речовини**. Атом складається із ядра і електронів

2. Поняття про електронні хмари й атомні орбіталі. Характеристика енергетичного стану електрона квантовими числами. Порядок заповнення електронних рівнів і підрівнів
й закон, основні особливості конфігурації атомів хімічних елементів

Неорганічна хімія Лекція №1,2 Будова атома Електронна будова атома



Олександр Бабич

Підписалося 619 користувачів

Підписатися

👍 17



🔗 Поділитися



В лекції розглянуто особливості будови ядра та електронної оболонки. Наведено особливості корпускулярно-хвильового дуалізму природи електрона, характеристики його хвильової природи квантовими числами. Наведений приклад написання електронної формули атома

Відео в прискореному форматі

1:20 Об'єкт вивчення неорганічної хімії. Класифікація неорганічних сполук

5:40 Будова атома та його ядра. Ізотопи

20:10 Поняття про електронні хмари та електронні орбіталі

36:25 Квантові числа електрона, просторова будова електронних орбіталей

57:10 Порядок заповнення електронних орбіталей. Енергія електрона

1:13:53 Складання електронної конфігурації атома