

Бабич Олександр. Неорганічна хімія. Лекція. Комплексні сполуки, принципи будови та номенклатури. *YouTube*. 2023. URL: <https://youtu.be/kfNvBu9Svz4?si=B7tWWapDCes8sviA>

Alex Babych's Personal Meeting Room 20... ☆ ☰ 📺 🔊 🔍

Лекція №13
Комплексні сполуки

Комплексні сполуки представляють собою речовини, до складу яких входять комплексні катіони, або комплексні аніони, або те й інше.

Комплексна частинка - складається з **атома-комплексоутворювача** (перехідні метали, d, f-метали) і **лігандів**. Ліганд - це частинка яка має у своєму складі неподілену(-ні) електронні пари.

Приклад атома-комплексоутворювача - йон Феруму +3
електронна будова зовнішнього рівня йону

Fe+3 (5e-) 4 period 3d54s04p
Fe 8e- 3d64s24p

Who can see the data you're sharing here? X

11:14 / 1:02:58

Неорганічна хімія. Лекція. Комплексні сполуки, принципи будови та номенклатури.



Олександр Бабич

Підписалося 619 користувачів

Підписатися

👍 7



🔗 Поділитися

📄 Завантажити



У відео-лекції розповідається про:

- поняття комплексних сполук
- поняття комплексного атома чи йону та ліганду
- принцип формування координаційного числа комплексного атома в залежності від електронної будови та типу ліганду
- особливості електронної будови ліганду та їх класифікація відповідно до сферичної теорії (ліганди слабого та сильного поля)
- номенклатуру комплексних сполук в залежності від типу комплексної частинки (комплексний катіон чи аніон)
- види комплексних сполук з комплексними катіонами чи аніонами
- просторову будову комплексних сполук в залежності від кількості лігандів

В лекції не розкриваються типи ізомерії комплексних сполук.

Лекція для студентів спеціальності Ветеринарна медицина. Може бути корисною для студентів Природничого, Медичинського та Сільськогосподарського напрямків.