

Обобщающее повторение по теме «Неметаллы»

Урок №7

1. Строение атомов

- **Зарисуйте схему строения атомов:**
 - **углерода и азота;**
 - **углерода и кремния;**
 - **азота и кислорода;**
 - **(азота и фосфора; кислорода и серы; серы и хлора).**
- **Найдите сходство и различия в строении их атомов.**
- **Укажите, который из них легче отдает электроны и почему?**

2. Аллотропия

- Запишите аллотропные модификации:
 - кислорода,
 - кремния
 - (серы, фосфора, углерода).
- Сравните их физические свойства.
- Какая из аллотропных модификации этого Х.Э. более химически активна и почему?

3. Цепочка превращения

Осуществите превращения.
Расставьте коэффициенты.



4. Окислительно-восстановительные реакции

Объясните ОВ-процесс.



4. Окислительно-восстановительные реакции

Составьте электронный баланс



5. Задачи на примесь

- Какая масса кремния должна получиться при восстановлении углем 140 г. оксида кремния, содержащего 6% примеси?

6. Применение неметаллов

- Назовите области применения хлора (кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния).
- Какова биологическая роль этого Х.Э.?