

9 класс_ Урок Тема: «Углерод и его соединения». Фамилия имя

Положение в ПСХЭ

Степени окисления углерода в неорганических веществах

Физические свойства

Графит

Алмаз

Сажа и уголь

Химические свойства простых веществ: составьте электронный баланс (в каких реакциях углерод проявляет свойства восстановителя и окислителя):

- 1) взаимодействие с кислородом;
- 2) взаимодействие с водородом;
- 3) взаимодействие с металлами;
- 4) с водой;
- 5) с серной кислотой

С - окислитель

С - восстановитель

Соединения углерода со степенью окисления +4

Оксид углерода (IV)

Угольная кислота: диссоциация

Взаимодействие с водой

Применение солей угольной кислоты