

Химические свойства углерода

- **Химические свойства.** Углерод в свободном состоянии является типичным *восстановителем*. При окислении кислородом в избытке воздуха он превращается в оксид углерода (IV):
- при недостатке - в оксид углерода (II):
- Обе реакции сильно экзотермичны.
- При нагревании углерода в атмосфере оксида углерода (IV) образуется *угарный газ*:
- Углерод восстанавливает многие металлы из их оксидов:
- Так протекают реакции с оксидами кадмия, меди, свинца. При взаимодействии углерода с оксидами щелочноземельных металлов, алюминия и некоторых других металлов