Приложение 2.

Конспектирование материала.

Тема «Углекислый газ».

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Строение | Способы получения | Химические свойства | Применение |
| Химическое строение молекулы: линейное, тип связи между атомами полярная. Тип гибридизации атомов углерода sp. Молекула неполярная. | Некоторые способы получения: Горение угля: С+О2 →СО2. Разложение известняка: СаСО3 →СаО + СО2. Горение природного газа: СН4 +О2→СО2 + Н2О. Брожение глюкозы: С6Н12О6 →СО2 + С2Н5ОН | Реакции без изменения степени окисления: СО2 +Са(ОН)2 →СаСО3 + Н2О (Открытие углекислого газа). Получение карбамида СО2+2NH3 →CO(NH2)2+H2O. Окислительные свойства: Магниевая лента горит в углекислом газе: Mg +CO2 →MgO + C  | Не поддерживает горение: применяется в огнетушении; используется как «сухой лед» для хранения пищевых продуктов; в получении соды: NaCl + CO2 + NH3 + H2O→ NH4Cl + NaHCO3Участвует в процессе фотосинтеза, происходит круговорот кислорода и углекислого газа. |