

Угарный газ (СО) содержится в выхлопных газах автомобилей



Воздух, окутывающий
Землю, содержит около 3
млрд. т. CO_2



План изучения веществ

- Состав качественный и количественный
- Тип связи
- Физические свойства
- Химические свойства
- Получение
- Применение

Сравнительная характеристика CO и CO₂

Признаки сравнения	CO	CO ₂
Качественный состав		
Количественный состав		
Тип связи		
Физические свойства		
Химические свойства		
Получение		
Применение		

Качественный состав

□ CO

□ CO₂

□ Углерод и
кислород

□ Углерод и
кислород



Количественный состав

□ CO

□ 1 атом

углерода и 1

атом

кислорода

□ CO₂

□ 1 атом

углерода и 2

атома

кислорода

Тип связи



□ Ковалентная
полярная



□ Ковалентная
полярная



Физические свойства

□ CO

Газ

Без цвета,
без запаха,
без вкуса

Малорастворим
в воде

Ядовит

□ CO₂

Газ

Без цвета,
без запаха,
имеет слегка
кисловатый
вкус

Растворяется в
воде

Горение угарного газа



Получение

□ CO

□ Взаимо-
действие

углекислого

газа с

раскаленным

углем

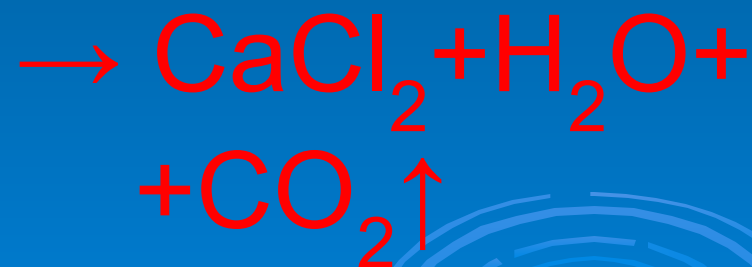


□ CO₂

□ CaCO₃ →



□ CaCO₃ + 2HCl →



Применение

□ CO

□ CO₂

□ В качестве
топлива



«Сухой лед» для хранения мороженого



Для тушения пожаров



Создание «дыма» на сцене



Производство газированных напитков



Углекислота (H₂CO₃)

- Кислородосодержащая, нестойкая кислота, легко разлагается на исходные компоненты – углекислый газ и воду:



Соли угольной кислоты

□ Карбонаты (CaCO_3 , Na_2CO_3)



□ Гидрокарбонаты ($\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, NaHCO_3)



Домашнее задание

- §29 задание №5
- §29 задание №5, №6
- §29 задание №5, №6, №7

