

Оксиды углерода (II) и (IV).
Качественная реакция на
углекислый газ.



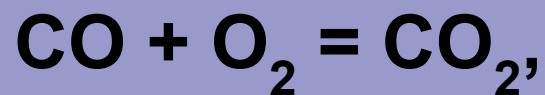
Физические св-ва оксидов углерода:

CO Угарный газ	CO₂ углекислый газ
<p>Без цвета Без запаха, Плохо р-рим в воде ядовит Применяют при выплавке чугуна</p>	<p>Без цвета Без запаха В воде растворяется 1:1 Применяют</p> <ol style="list-style-type: none">1. При тушении пожаров2. При хранении продуктов3. Для получения соды4. Про-во газированной воды

Классификация оксидов углерода

CO – несолеобразующий оксид

2. Хороший восстановитель



Сублимация (возгонка) – переход из
твёрдого состояния в газообразное
минуя жидкое



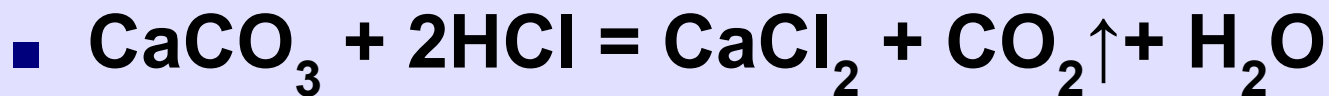
Химические свойства углекислого газа:



- 1. кислотный оксид, тяжелее воздуха, не поддерживает горение и не горит, кроме Mg:
- $\text{CO}_2 + \text{Mg} = \text{MgCO}_3 + \text{C}$.
- Качественная р-ция на CO_2
- $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$ – слабая угольная кислота

Получение CO_2

- 1. В лаборатории:



- 2. В промышленности:

