

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

Учитель химии
МБОУ Мучкапской сош
Е.В. Дервянова



Задача:

- * В 300 мг 20% раствора HNO_3 растворили 10 мл аммиака. Определить массу полученной соли.



Физические св-ва оксидов углерода:

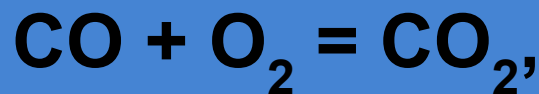
| <p>CO Угарный газ</p> | <p>CO₂ углекислый газ</p> |
|---|--|
| <p>Без цвета Без запаха, Плохо р-рим в воде ЯДОВИТ Применяют при выплавке чугуна</p> | <p>Без цвета Без запаха В воде растворяется 1:1 Применяют</p> <ol style="list-style-type: none">1. При тушении пожаров2. При хранении продуктов3. Для 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
- * $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- * $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$ – слабая угольная кислота

Получение CO_2

* 1. В лаборатории:



* 2. В промышленности:



Домашнее задание:

* § 29

* Упр. 1,2,3.

