

Оксид углерода



*Сасина Т.
И.*

2011 г



В 1890 г парусник "Малборо", груженный мороженой бараниной и шерстью, вышел из Новой Зеландии в английский порт Глазго. На борту судна находились 23 члена экипажа и пассажиры. Через несколько недель **корабль** исчез в районе мыса Горн. Расследование было безрезультатным. Комиссия пришла к выводу: причиной гибели парусника стали жестокие шторма, свирепствующие в этих местах 300 дней в году. Парусник сочли пропавшим без вести. Но спустя 23 года "Малборо" объявился у берегов Огненной Земли. Долгие годы скитаний ничуть не изменили его, корабль снова шел под всеми парусами. Все было на своих местах. Только вместо людей его населяли скелеты в истлевших лохмотьях. Что случилось с командой, никто сказать не мог - вахтенный журнал был покрыт мхом и плесенью. Капитан корабля, обнаруживший "Малборо", приказал своим матросам пересчитать скелеты. Их было на 10 меньше, чем значилось в судовой роли. Куда делись остальные? Погибли во

Более ста лет ученые пытались разгадать тайну «Малборо». Выдвигались различные гипотезы. Одной из наиболее достоверных является попадание парусника в зону извержения подводных вулканов, которых огромное множество около островов Огненная Земля. Среди вулканических газов всегда присутствует оксид углерода (II), угарный газ, который и оказался роковым для членов экипажа «Малборо».



Физические свойства оксида II периода(II)



Газ без цвета, вкуса и запаха, нерастворим в воде, по плотности близок к воздуху. Очень ядовит. Попадая при дыхании в кровь, быстро соединяется с гемоглобином, образуя прочное соединение карбоксигемоглобин, лишая тем самым гемоглобин возможности переносить кислород. Человек при этом практически

Ответьте на

вопросы:

Почему экипаж «Малборо» не смог определить наличия угарного газа?

Были ли у моряков шансы спастись?

Почему в акватории о. Огненная Земля при извержении подводного вулкана не была зафиксирована массовая гибель подводных обитателей?



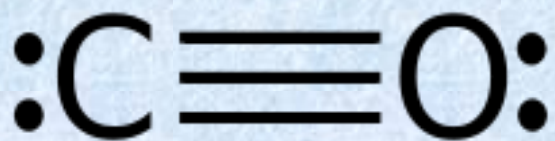
Будьте осторожны: СО-
коварный яд!

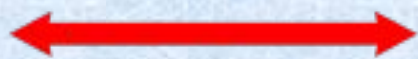




**Оксид углерода
(II)**

**Монооксид
углерода**



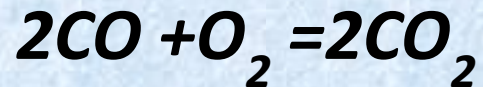

112.8 pm

Угарный газ

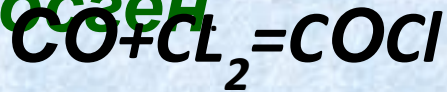


Химические свойства СО- несолеобразующий оксид... ?

1. Горение



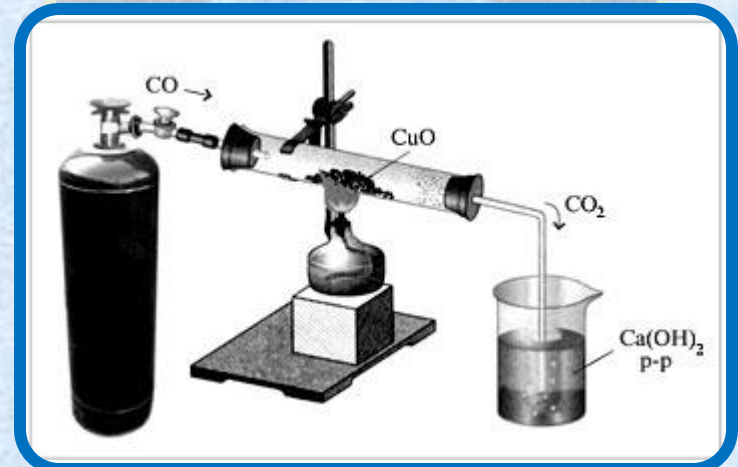
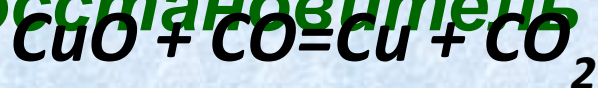
2. С хлором образует фосген



2

3. СО-

восстановитель



Получение оксида углерода (II)

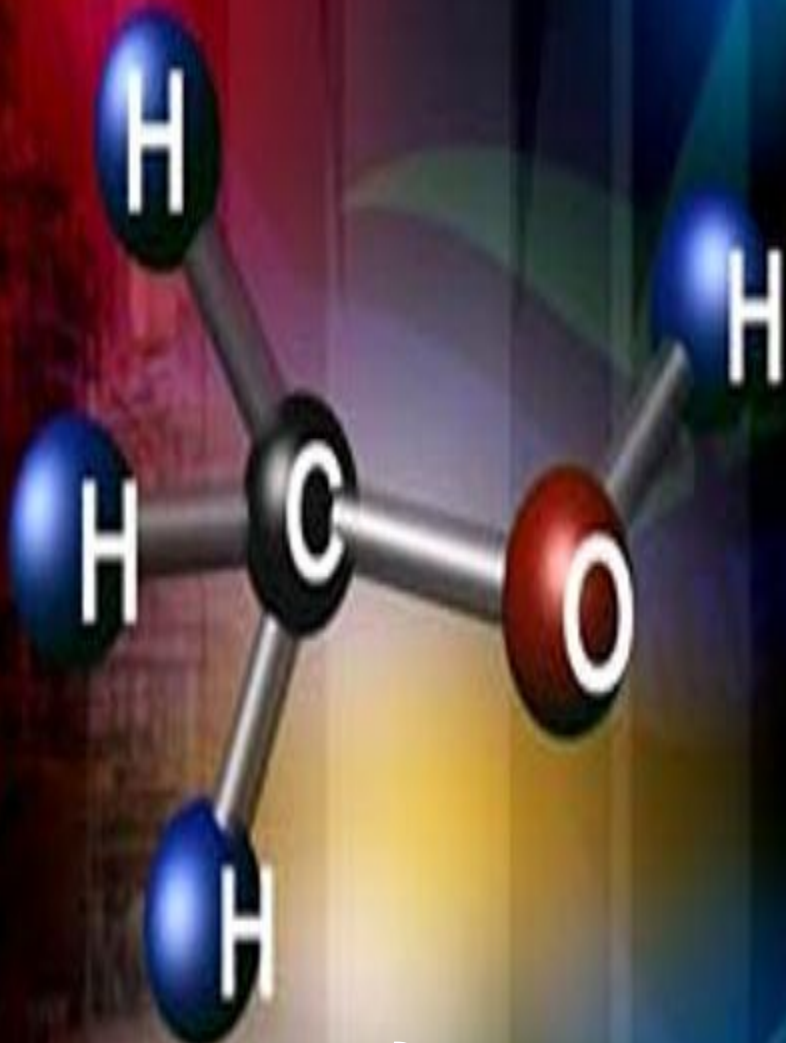


**В лаборатории:
разложением
муравьиной кислоты**

**В
промышленности:
неполным
сгоранием
топлива**



Применение оксида углерода (II)



*В производстве
метанола*



*Как восстановитель в
производстве чугуна*

Увеличивается содержание угарного газа в атмосфере.

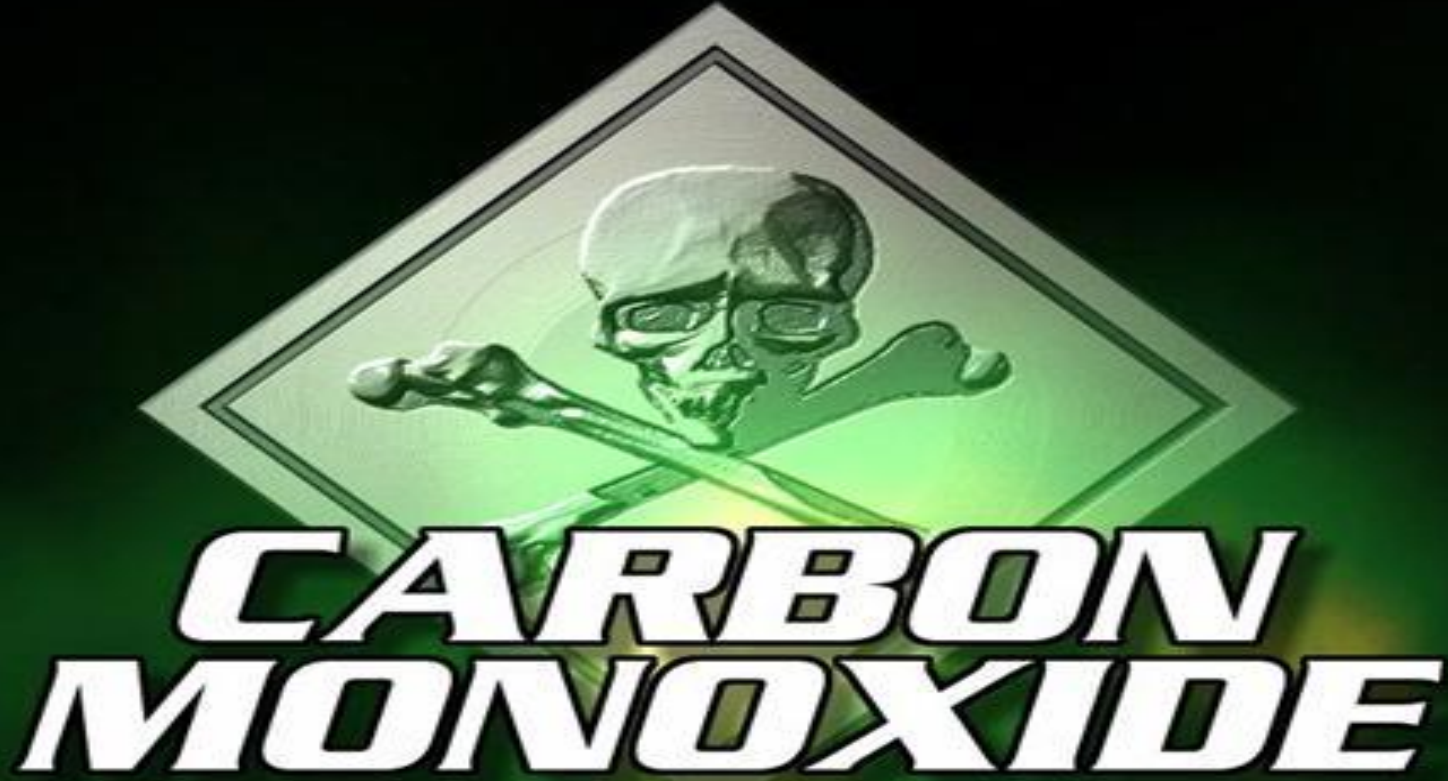


Состав сигаретного дыма



Избавтесь от вредной привычки!

Помните: CO очень опасен!





При отравлении СО срочно вызовите врача! До его приезда вынесите пострадавшего на свежий воздух, освободите от стесняющей грудь одежды, при необходимости сделайте искусственное дыхание!