Оксид углерода (

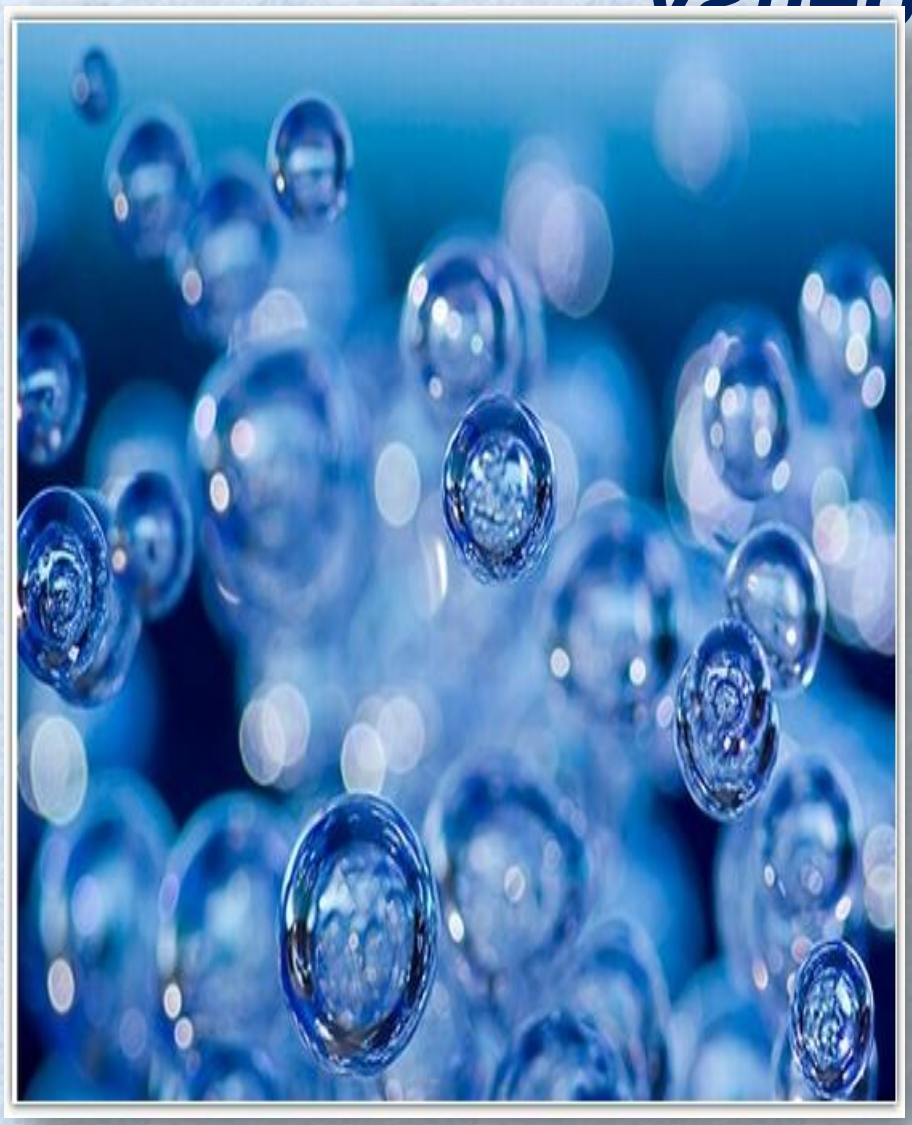
Сасина Т. И.

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 углерода(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

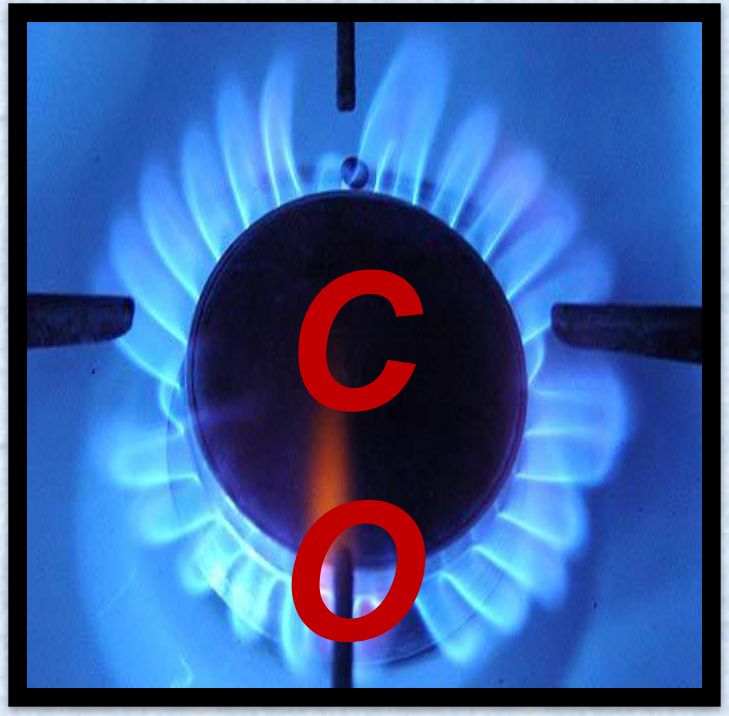
Ответьте на вопросы:

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: CO- коварный яд!



Оксид углерода (II)

Монооксид углерода

Угарный газ

Химические свойства

CO- несолеобразующий оксид… ?

1.Горение

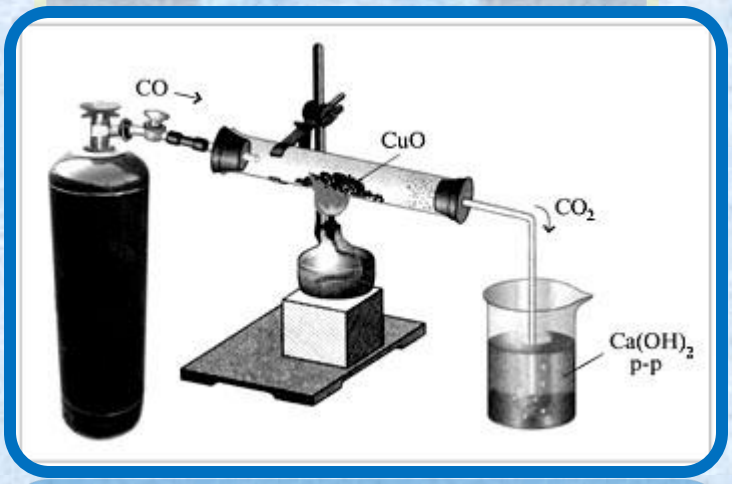
$$2CO + O_2 = 2CO_2$$

2.С хлором образует фосген

$$CO + Cl_2 = COCl_2$$

3.CO- восстановитель

$$CuO + CO = Cu + CO_2$$

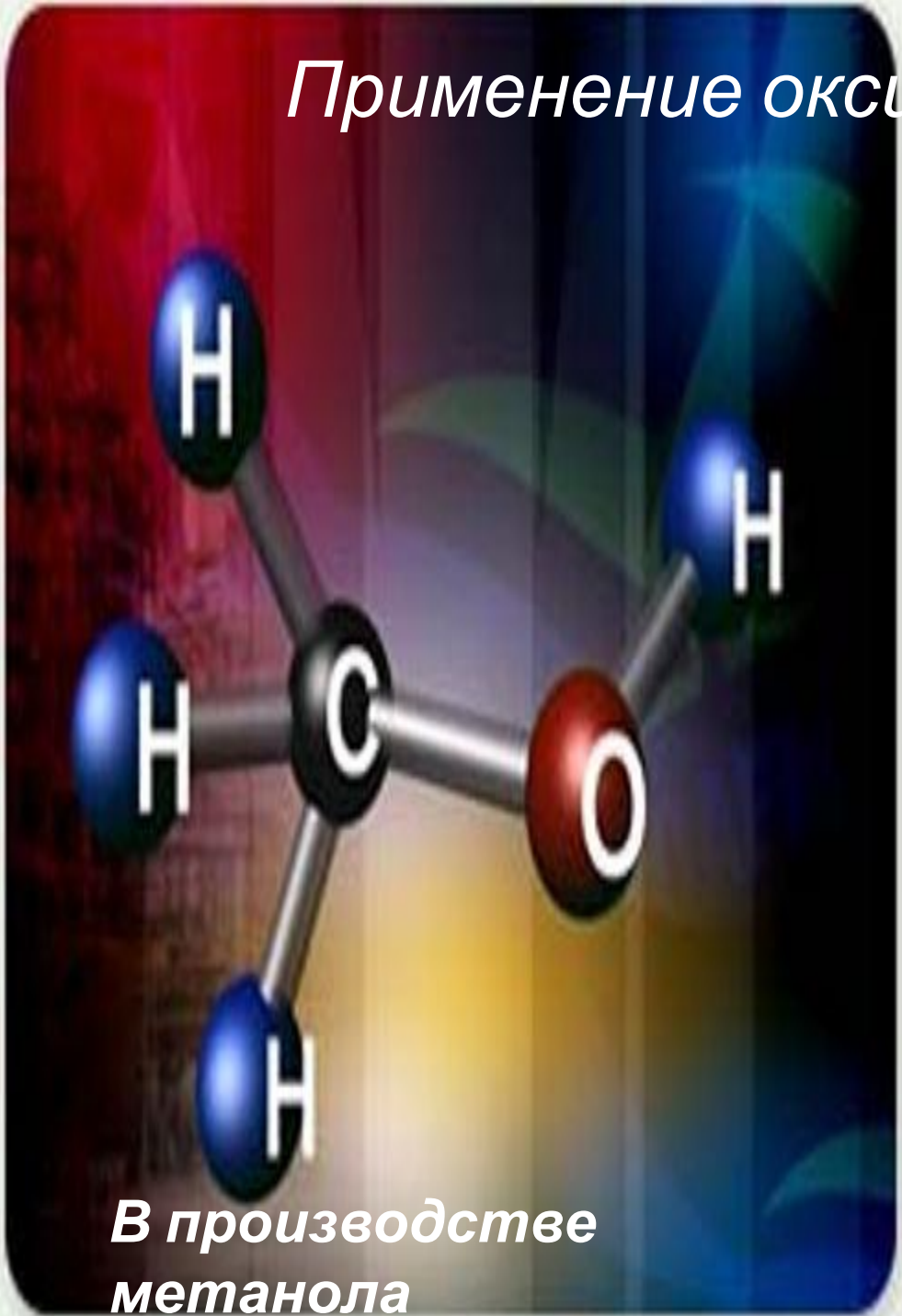


Получение оксида углерода (II)

В лаборатории: разложением муравьиной кислоты

В промышленности: неполным сгоранием топлива

Применение оксида углерода (II)



В производстве метанола

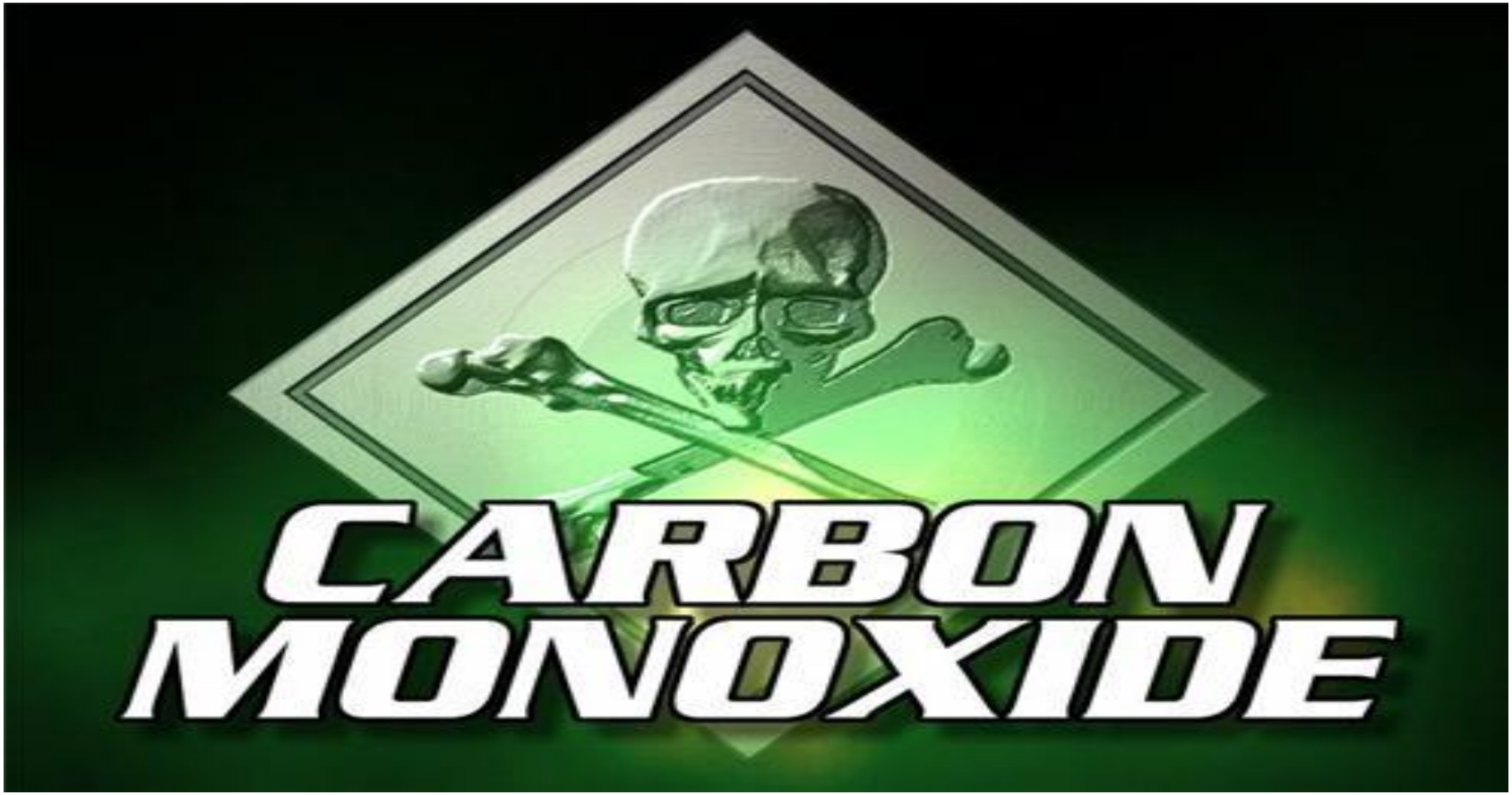
Как восстановитель в производстве чугуна

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!