

Оксид углерода(II) (угарный газ)

CO

Физические свойства

- Монооксид углерода представляет собой бесцветный и не имеющий запаха газ, малорастворимый в воде.
- $t_{\text{пл.}} 205\text{ }^{\circ}\text{C}$,
- $t_{\text{кип.}} 191\text{ }^{\circ}\text{C}$
- критическая температура $= 140^{\circ}\text{C}$
- критическое давление $= 35\text{ атм.}$
- растворимость CO в воде около 1:40 по объёму

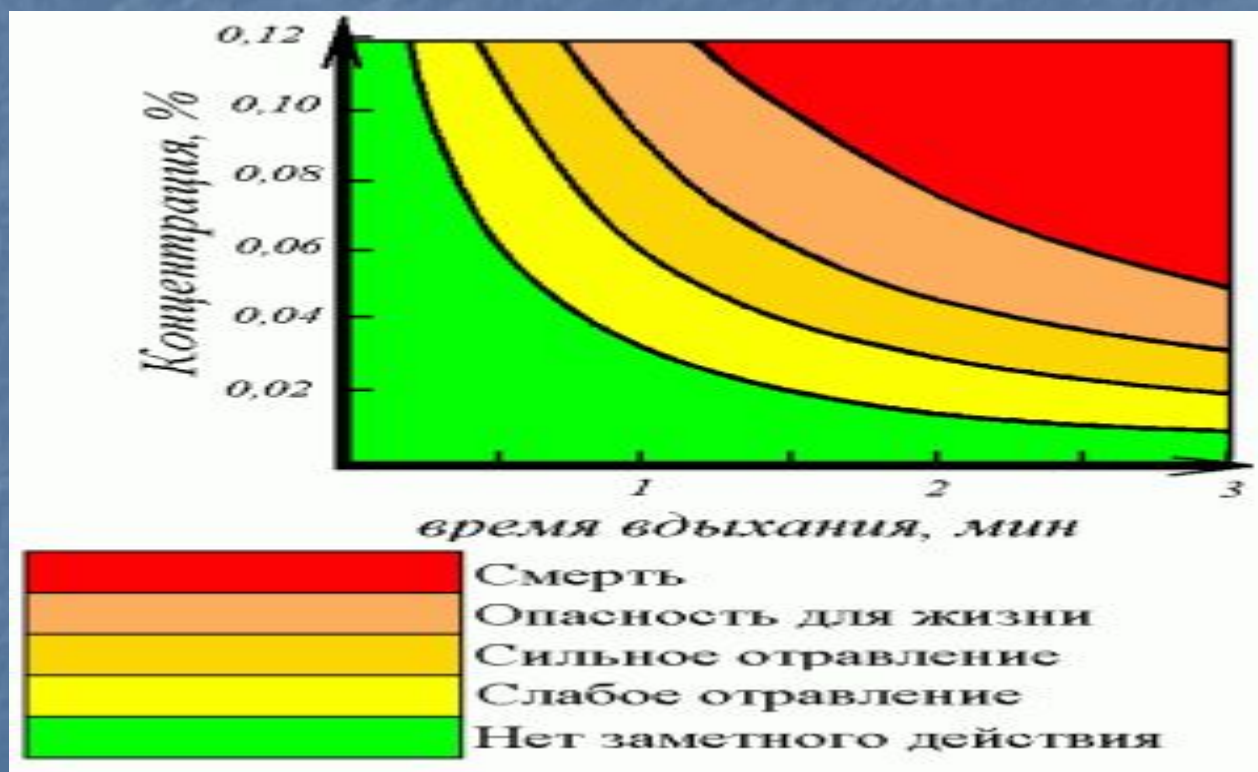
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА:

1. $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$ (с кислородом)
2. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} = 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (с оксидами металла)
 $\text{FeO} + \text{CO} = \text{Fe} + \text{CO}_2$
3. $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_2$ (с водой)

Влияние CO на человека:

- Попадая при дыхании в кровь, быстро соединяется с гемоглобином, образуя прочное соединение карбоксигемоглобин. Лишая возможность гемоглобину переносить кислород.
- 0,1% CO в воздухе достаточно, что бы человек потерял сознание и умер.

Концентрация угарного газа в организме человека



Симптомы отравления угарным газом

- При содержании 0,08% CO во вдыхаемом воздухе человек чувствует головную боль и удушье.
- При повышении концентрации CO до 0,32% возникает паралич и потеря сознания (смерть наступает через 30 минут).
- При концентрации выше 1,2% сознание теряется после 2-3 вдохов, человек умирает менее чем через 3 минуты.

В результате отравления:

- Снижается обеспеченность тканей организма кислородом, развивается гипоксемия.
- Нарушается углеводный обмен.
- Нарушается обмен фосфора и азота.
- Нарушается водно-солевой обмен.

Источники СО в атмосфере:

- Угарный газ образуется при неполном сгорании топлива.
- Газификация топлива.
- Конверсия газов.

Полезные свойства



- Угарный газ может стать новым лекарством от астмы и хронического бронхита
- Угарный газ обладает противовоспалительными свойствами, расширяет кровеносные сосуды, улучшает кровоснабжение органов и препятствует образованию тромбов.

