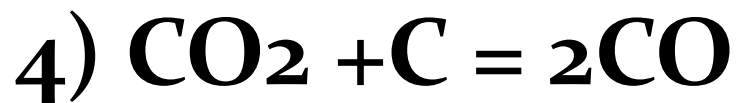
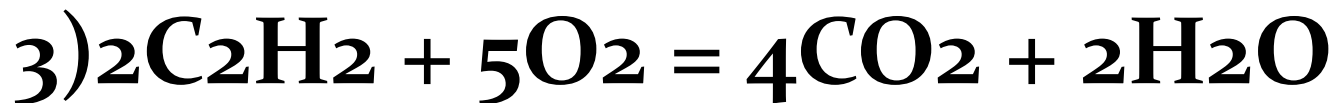
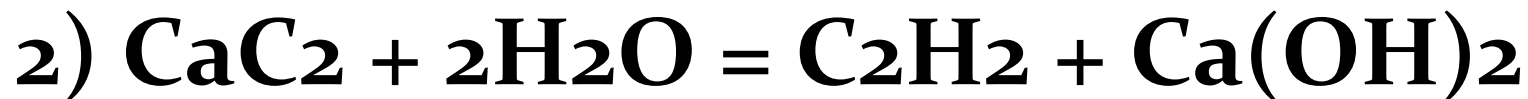


# Кислородные соединения углерода

Напишите уравнения по схеме:



# ОКСИД УГЛЕРОДА (II)



Оксид углерода (II)  
Угарный газ  
Монооксид углерода

**ЯД**

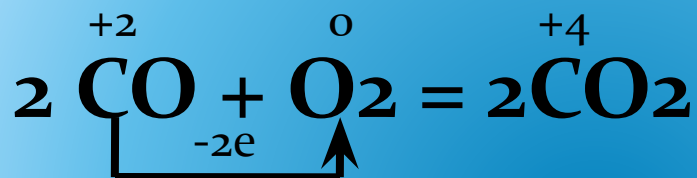
Без цвета

Несолеобразующий оксид

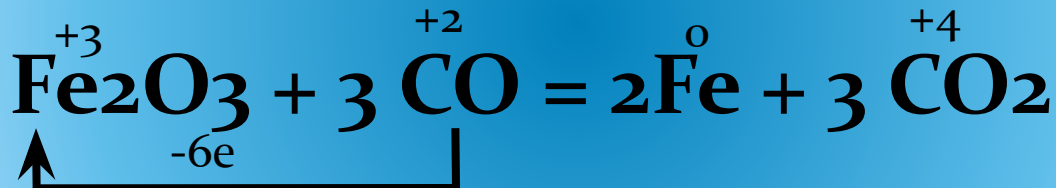
Без запаха

Хороший восстановитель  
(т.к.  $\text{CO} = +2$ )

Чуть легче  
воздуха



Плохо р-м  
в воде



# ОКСИД УГЛЕРОДА (IV)



Оксид углерода (IV)  
Углекислый газ  
Диоксид углерода

Без цвета

Без запаха

Тяжелее  
воздуха в 1,5  
раза

Растворим в  
воде  
1V – 1V

Не горит  
Не поддерживает  
горения

Кислотный оксид

Со щелочами  
С основными оксидами  
С водой

## Получение

в лаборатории:



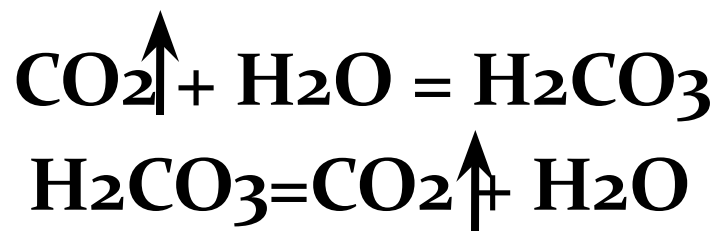
в промышленности:



# Угольная кислота



Нестойкая, разлагается:



Образует два типа солей:

**средние**



**карбонаты**

**кислые**



**гидрокарбонаты**

**карбонаты**

**ГИДРОКАРБОНАТЫ**

