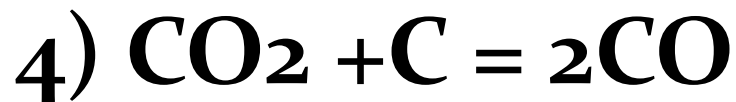
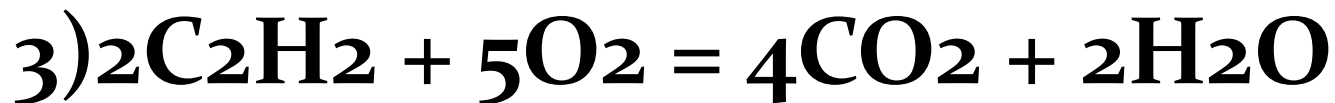
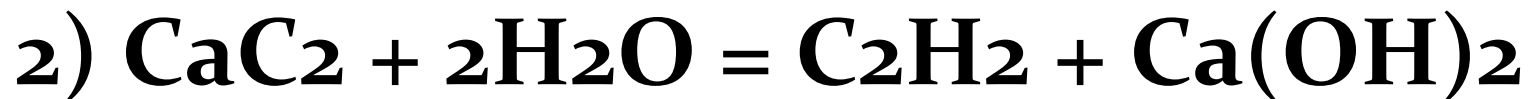


Кислородные соединения углерода

Напишите уравнения по схеме:



ОКСИД УГЛЕРОДА (II)



Оксид углерода (II)
Угарный газ
Монооксид углерода

ЯД

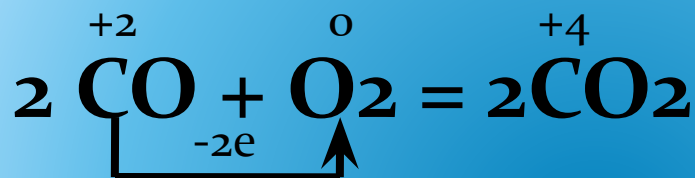
Без цвета

Несолеобразующий оксид

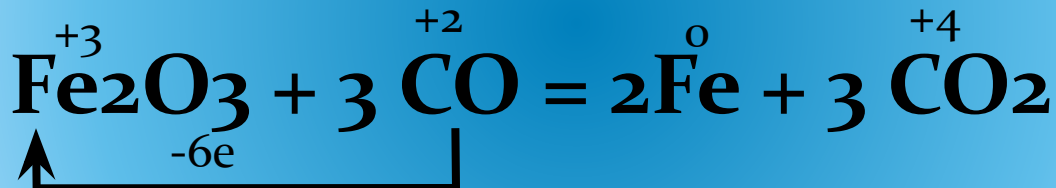
Без запаха

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

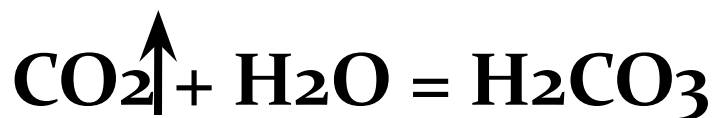
Со щелочами
С основными оксидами
С водой

Получение
в лаборатории:
 $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
в промышленности:
 $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$

Угольная кислота



Нестойкая, разлагается:



Образует два типа солей:

средние



карбонаты

кислые



гидрокарбонаты



карбонаты

ГИДРОКАРБОНАТЫ

