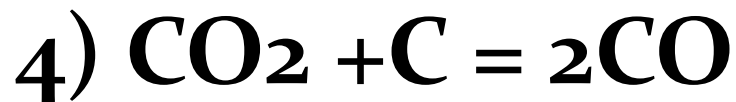
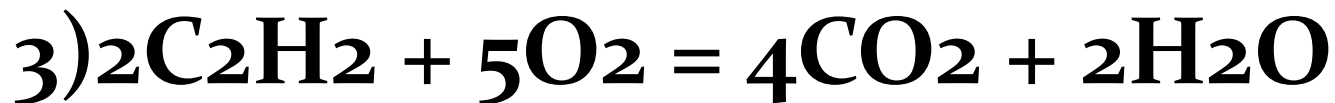
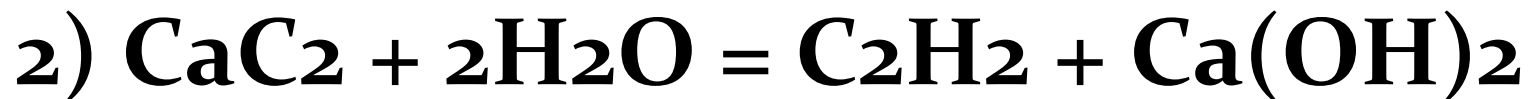


Кислородные соединения углерода

Напишите уравнения по схеме:



ОКСИД УГЛЕРОДА (II)



Оксид углерода (II)
Угарный газ
Монооксид углерода

ЯД

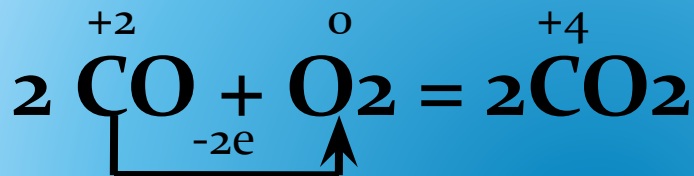
Без цвета

Несолеобразующий оксид

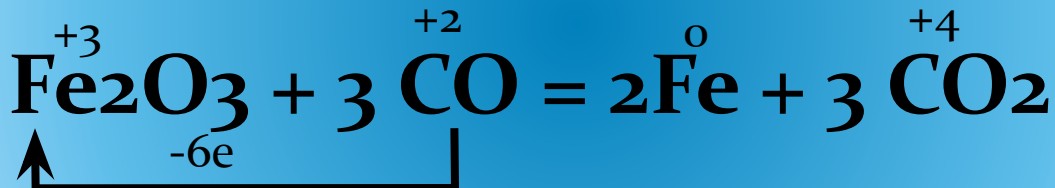
Без запаха

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:



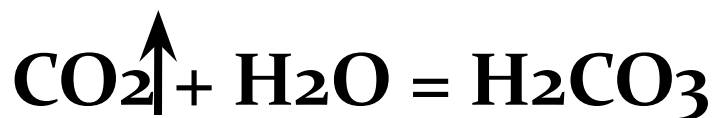
в промышленности:



Угольная кислота



Нестойкая, разлагается:



Образует два типа солей:

средние



карбонаты

кислые



гидрокарбонаты



карбонаты

ГИДРОКАРБОНАТЫ

