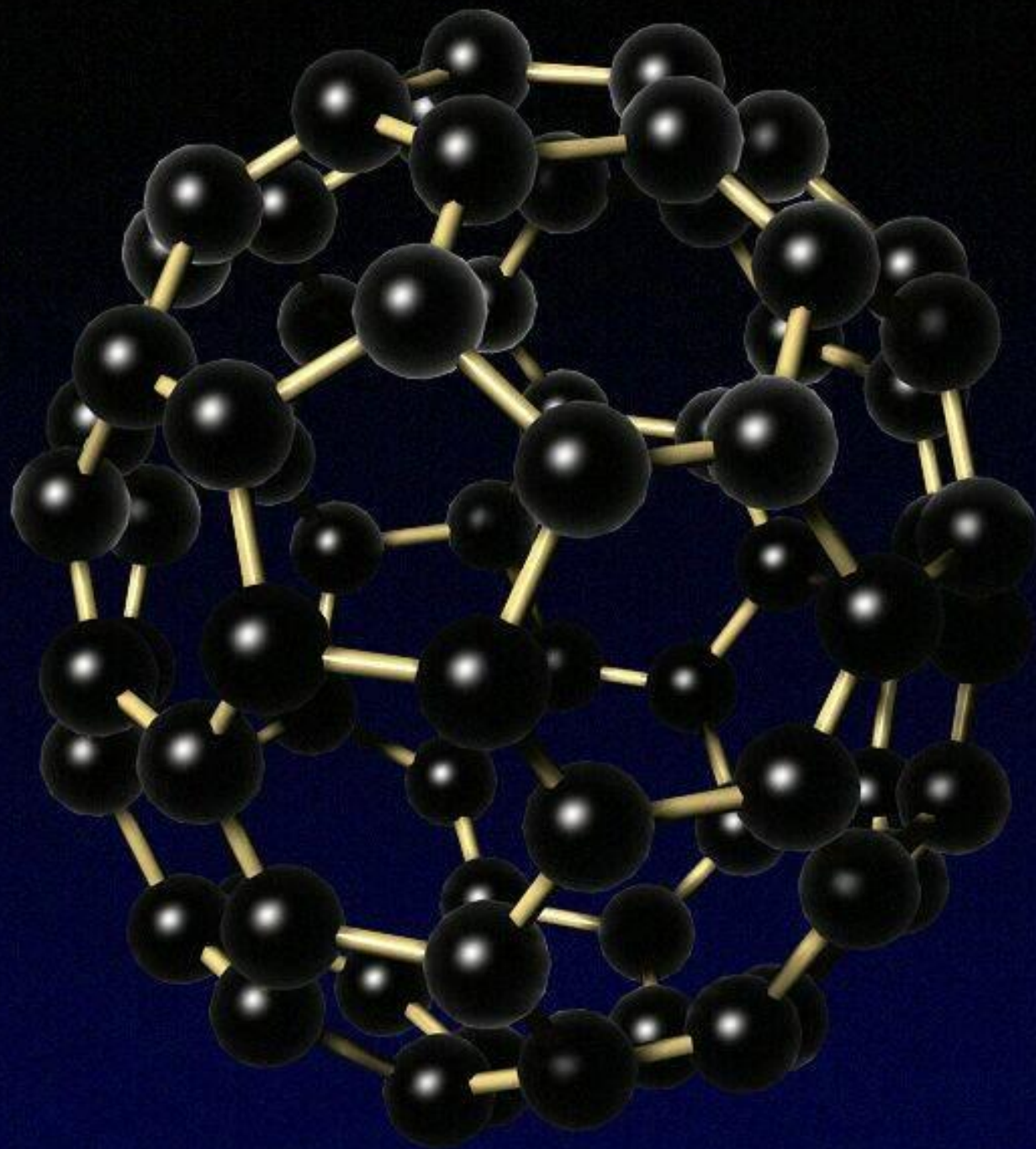


Оксиды углерода

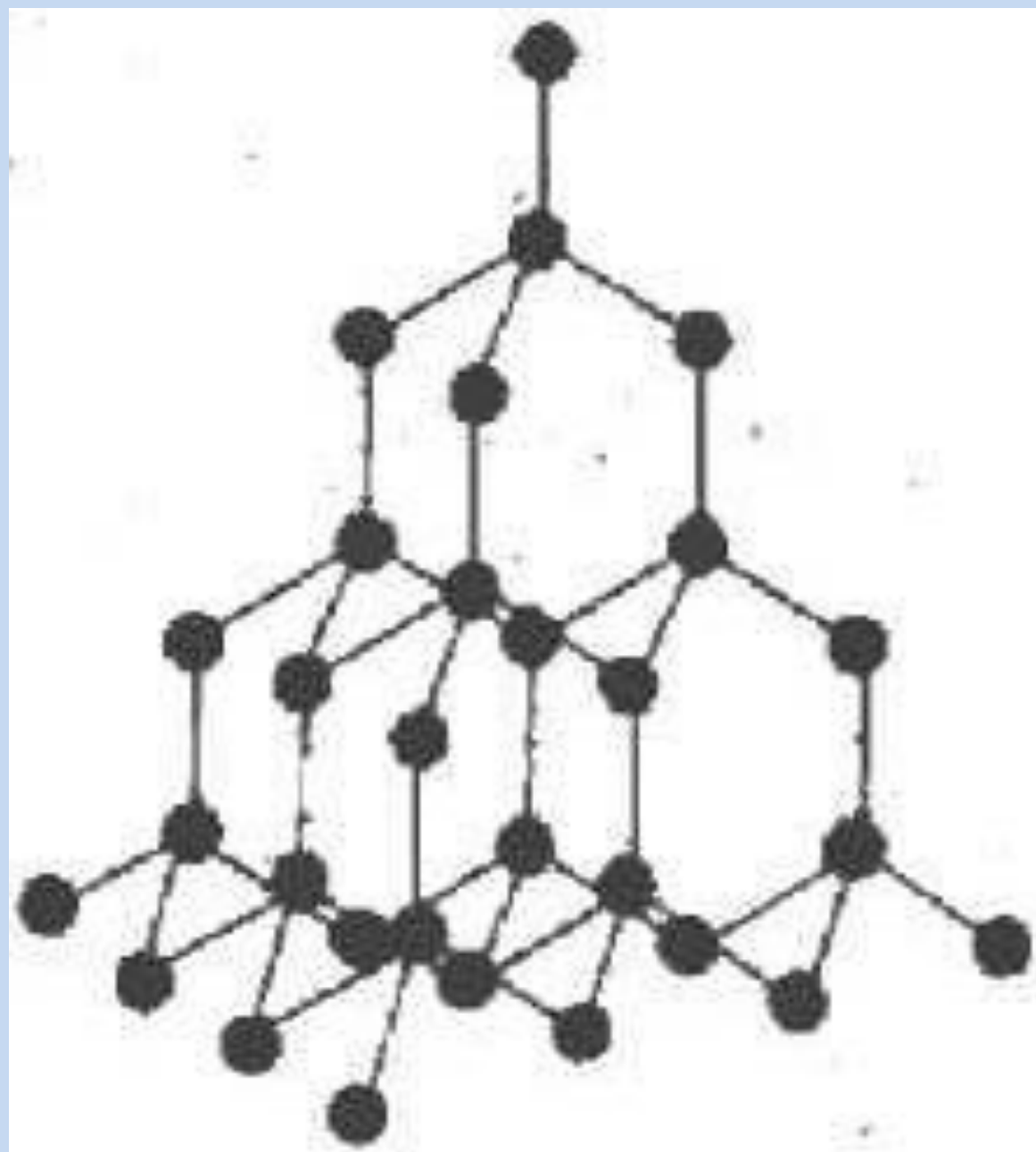
Вспомним изученное –

*Подберите
названия к
иллюстрациям*



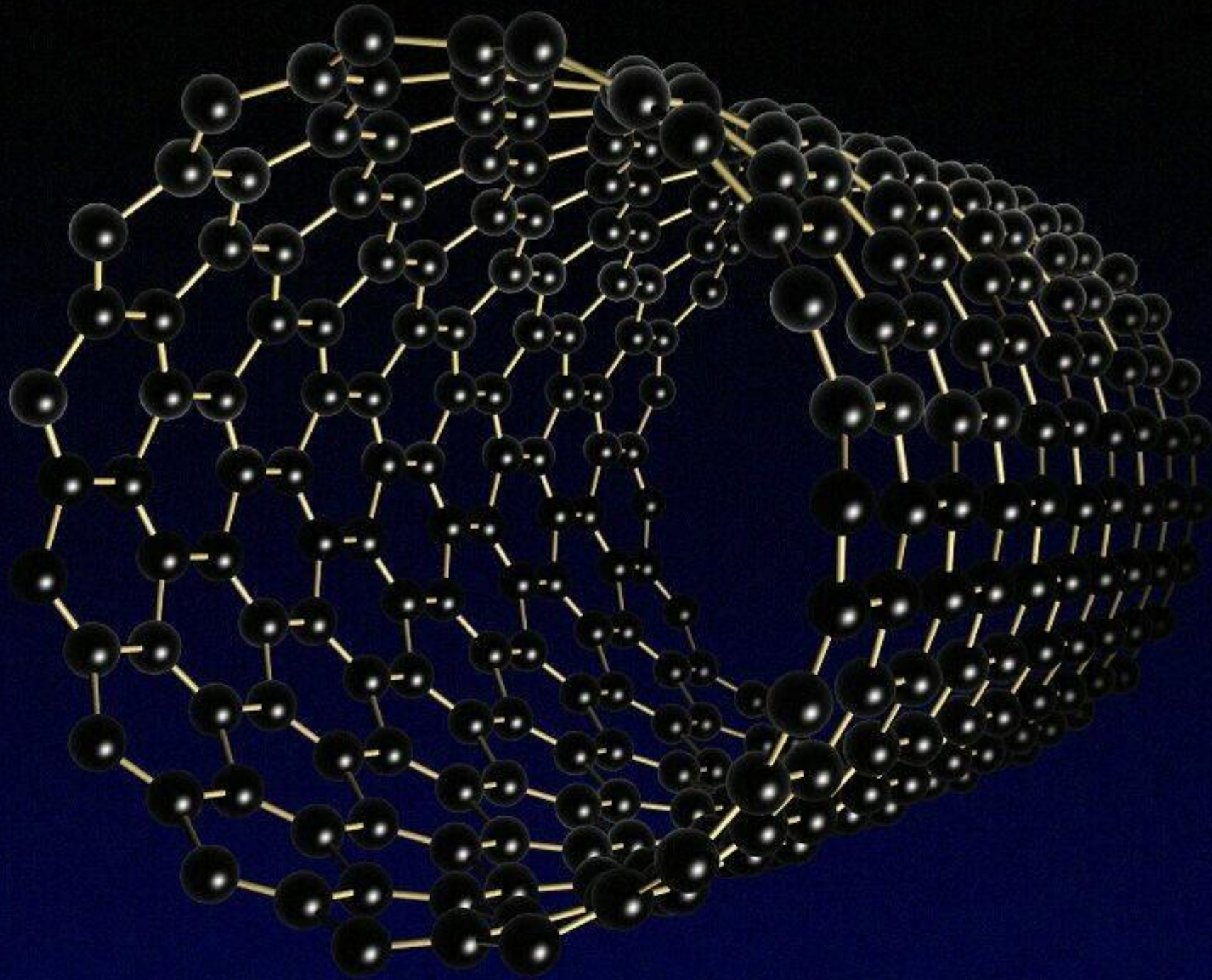


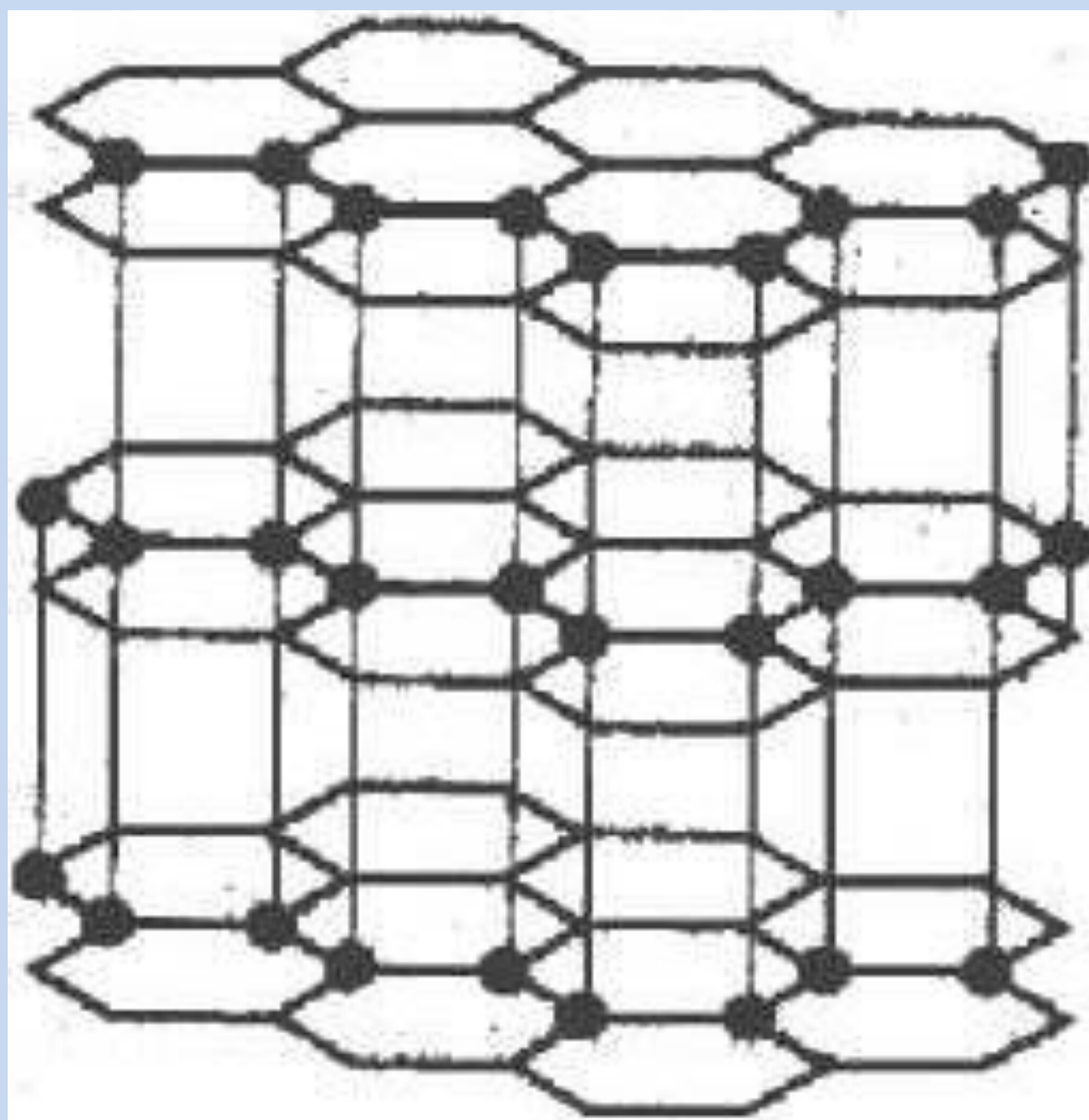










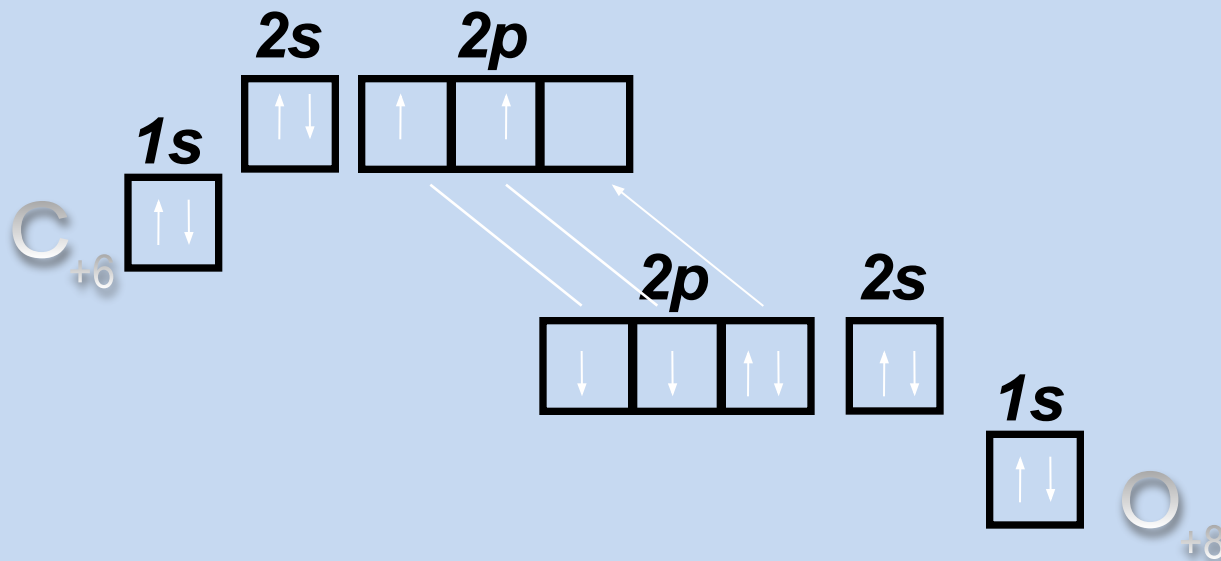
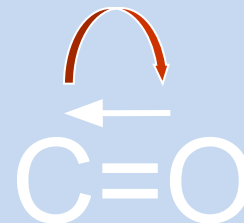


Задачи урока:

- *Рассмотреть строение, получение, химические свойства и применение оксидов углерода;*
- *Выявить биологическое действие изучаемых веществ на живые организмы.*

Угарный газ

Оксид углерода (II)
монооксид углерода,
окись углерода

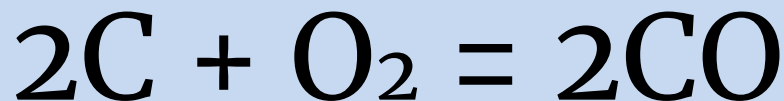


Угарный газ – ЯДОВИТОЕ ВЕЩЕСТВО!



ПДК (CO) = 20 мг/м³

Способы получения:



Физические свойства:

$$\begin{array}{l} \text{Mr}(\text{CO}) = 28 \\ \text{Mr}(\text{возд.}) = 29 \end{array}$$

Цвета, запаха не имеет.

В воде

нерастворим.

Химические свойства:

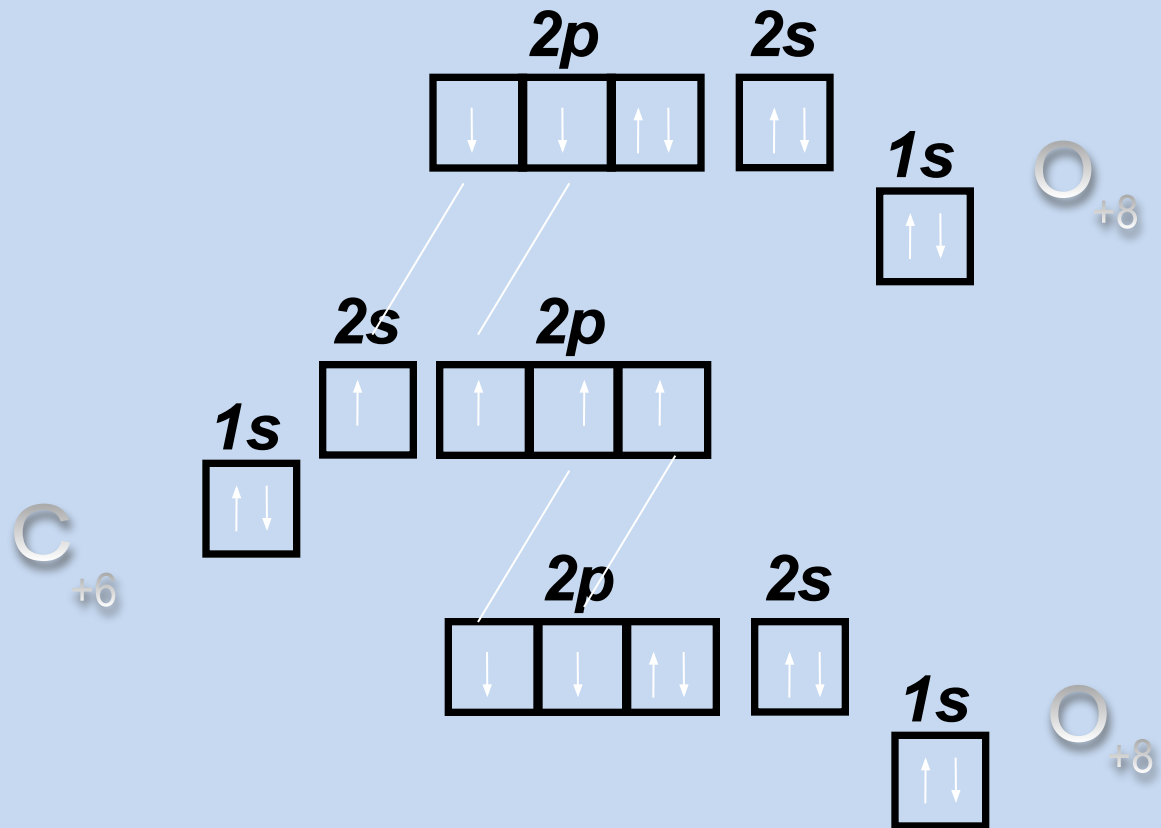
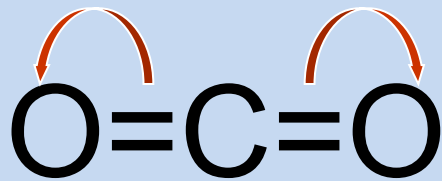


CO – сильный
восстановитель!

Углекислый газ

Оксид углерода (IV)

диоксид углерода, двуокись углерода

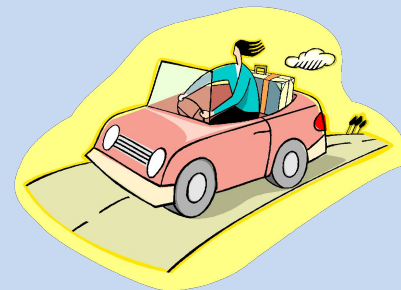
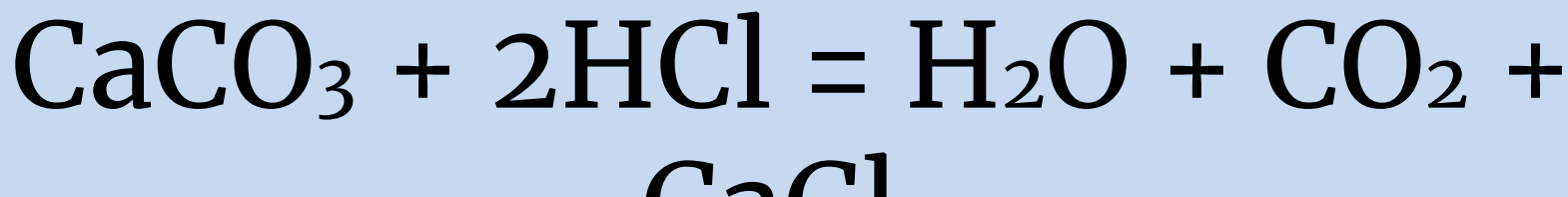
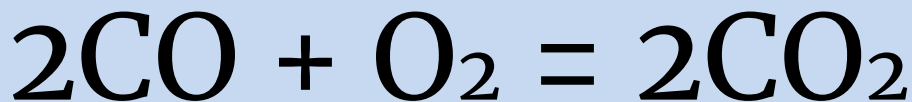
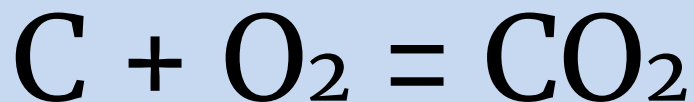


Углекислый газ — условно ядовитое

вещество

ПДК (CO₂) = 30 мг/м³

Способы получения:



Физические свойства:

$M_r(\text{CO}_2) =$

$M_r(\text{возд.}) = 29$
Цвета, запаха не
имеет.

Хорошо растворяется в

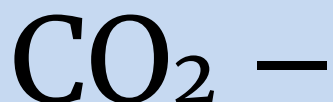
воде.
Способы распознавания:

Не поддерживает горение

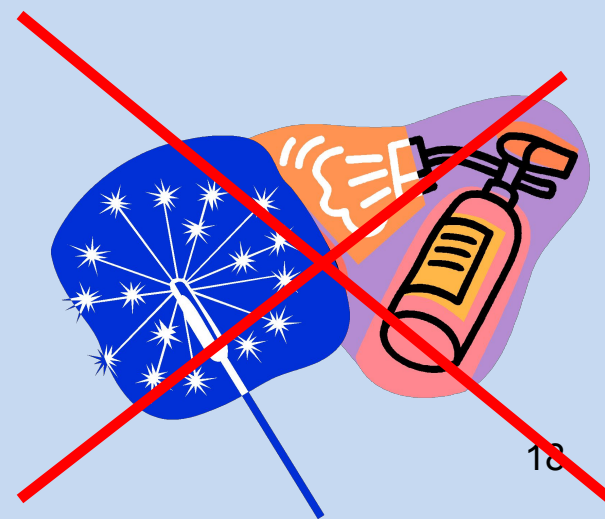
Вызывает помутнение

известковой воды

Химические свойства:



Магний горит в
углекислом газе!



Химический диктант

1 вариант

Фамилия: _____

Углекислый газ

• • • • • • •
1 2 3 4 5 6

2 вариант

Фамилия: _____

Угарный газ

• • • • • • •
1 2 3 4 5 6 7

1

Оксид углерода (IV)

2

CO

3

Окислитель

4

He имеет запаха

5

Растворим в воде

6

CO_2

7

Восстановитель

Домашнее задание

§29 ,упр. 1 -4