

# ОКСИДЫ



**Оксиды** – это сложные вещества, состоящие из двух элементов, одним из которых является кислород в степени окисления -2

## Название оксидов

**оксид (и. п.) + название элемента (р. п.)**

❖ CaO – оксид кальция

❖ Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> – оксид железа (III)

❖ Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> – оксид  
алюминия

❖ CuO – оксид меди (II)

## Агрегатное состояние оксидов



Твердые:  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  
 $\text{SiO}_2$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$



Жидкие:  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{SO}_3$

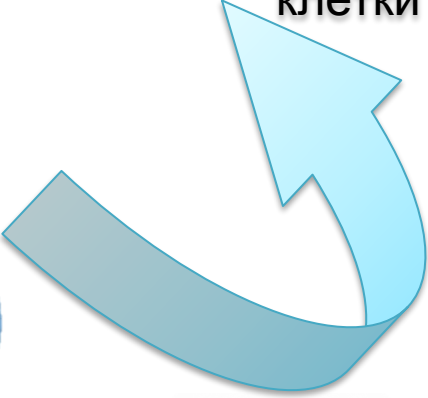


Газообразные:  
 $\text{CO}_2$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{SO}_2$

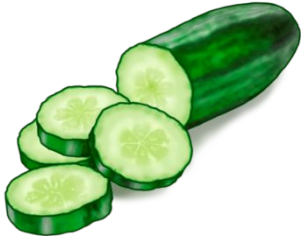


$\frac{2}{3}$  тела  
человека

80% массы  
клетки



99%



90%

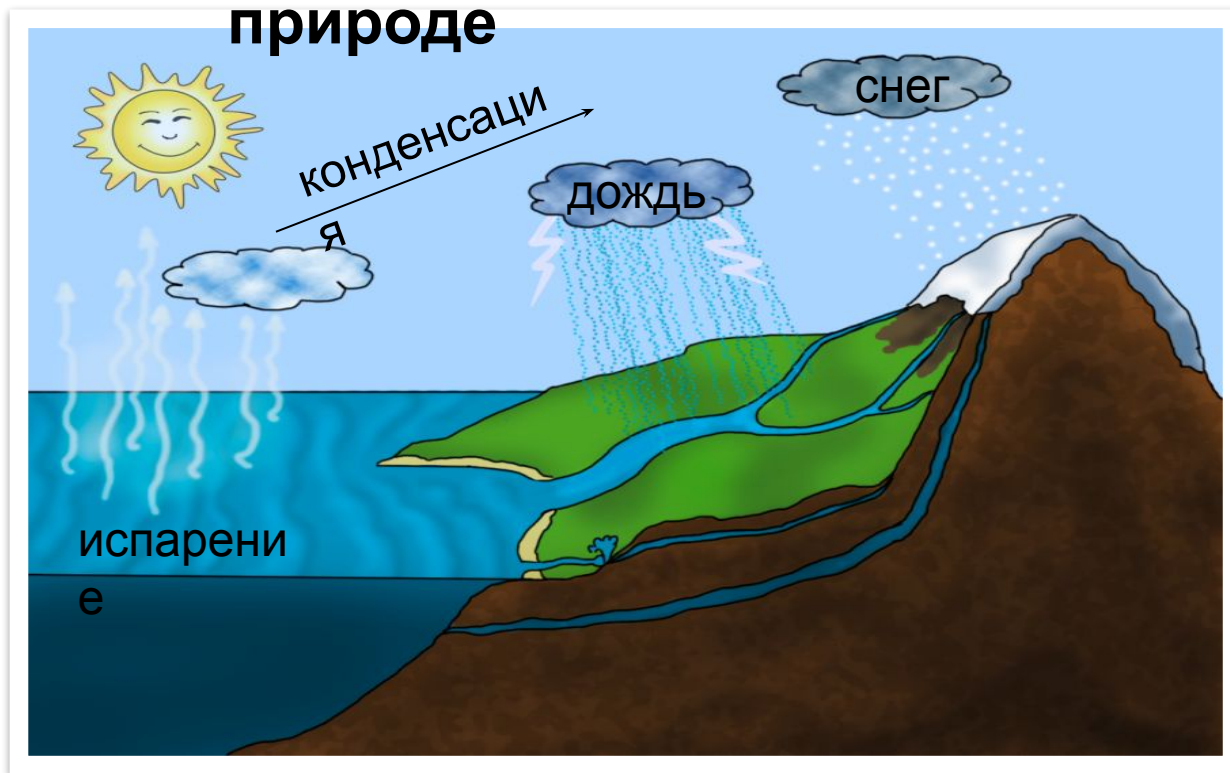


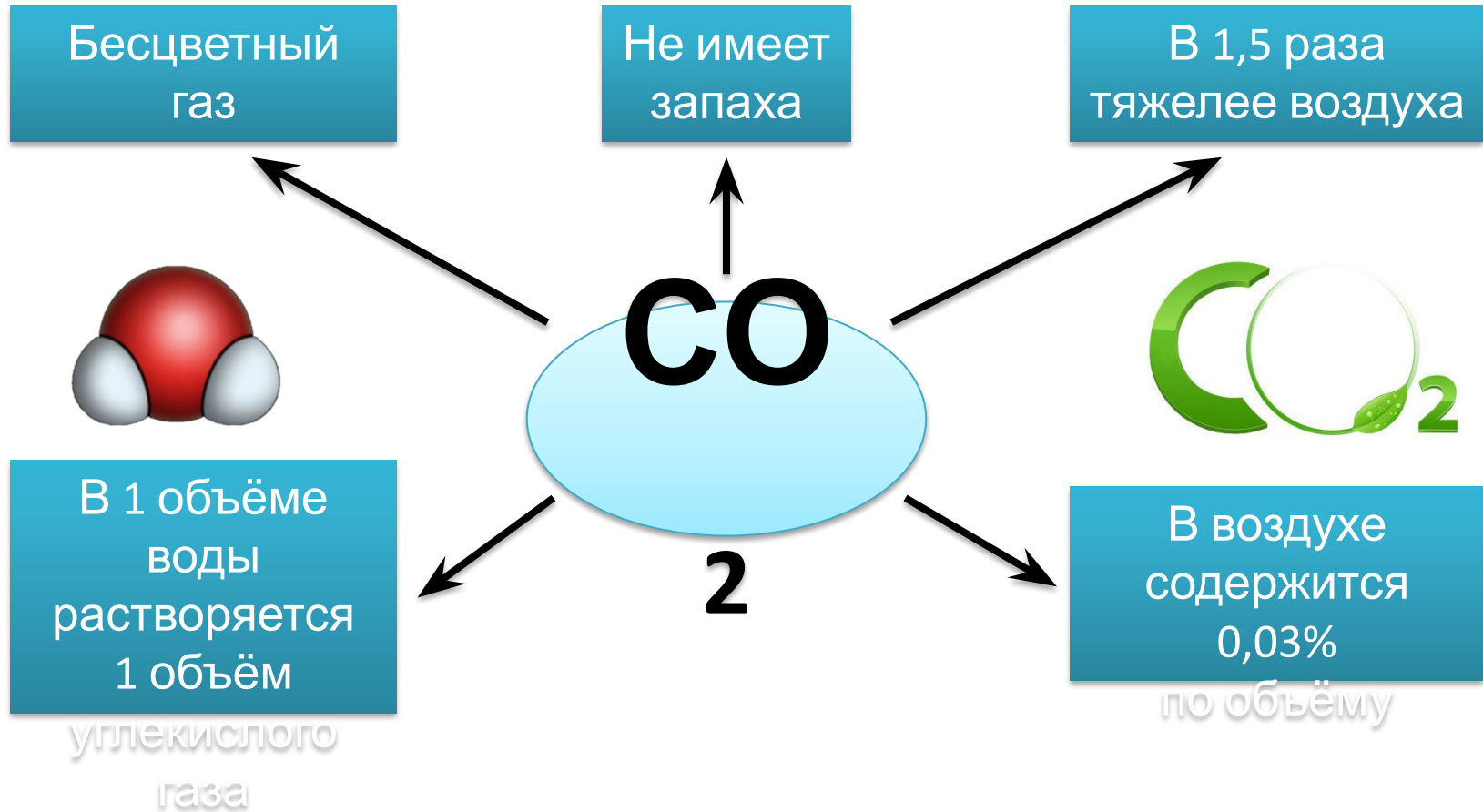
90%

# Потребление воды человеком



# Круговорот воды в природе

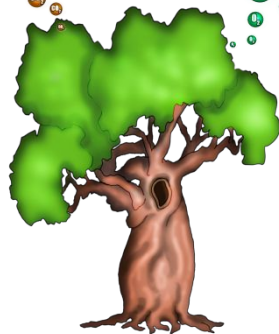
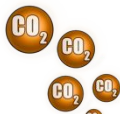
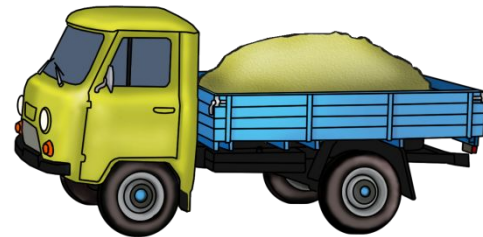
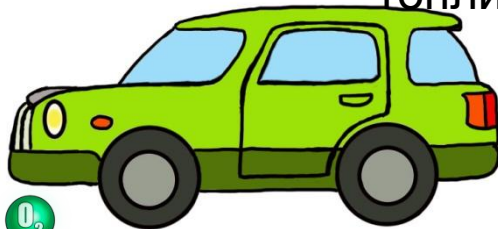




Дыхани  
е



Сгорание  
топлива

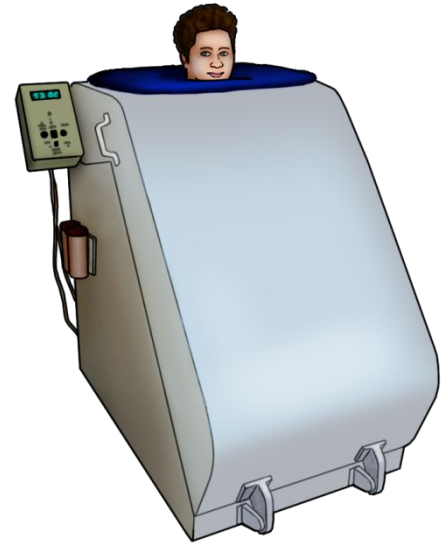


Гниение  
растений





# Использование углекислого газа



Негашеная  
известь  
 $\text{CaO}$



Оксид  
кремния (IV)  
 $\text{SiO}_2$



Оксид  
алюминия  
 $\text{Al}_2\text{O}_3$



# Используя §14, заполните таблицу

НАЗВАНИЕ И ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ	СВОЙСТВА	ПРИМЕНЕНИЕ