

# 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.)**

❖  $\text{CaO}$  – оксид кальция

❖  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  – оксид железа (III)

❖  $\text{Al}_2\text{O}_3$  – оксид  
алюминия

❖  $\text{CuO}$  – 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

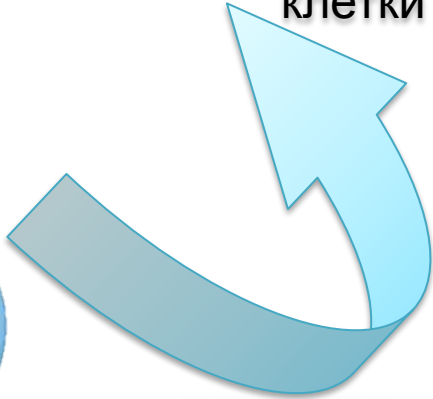


99%



90%

80% массы  
клетки

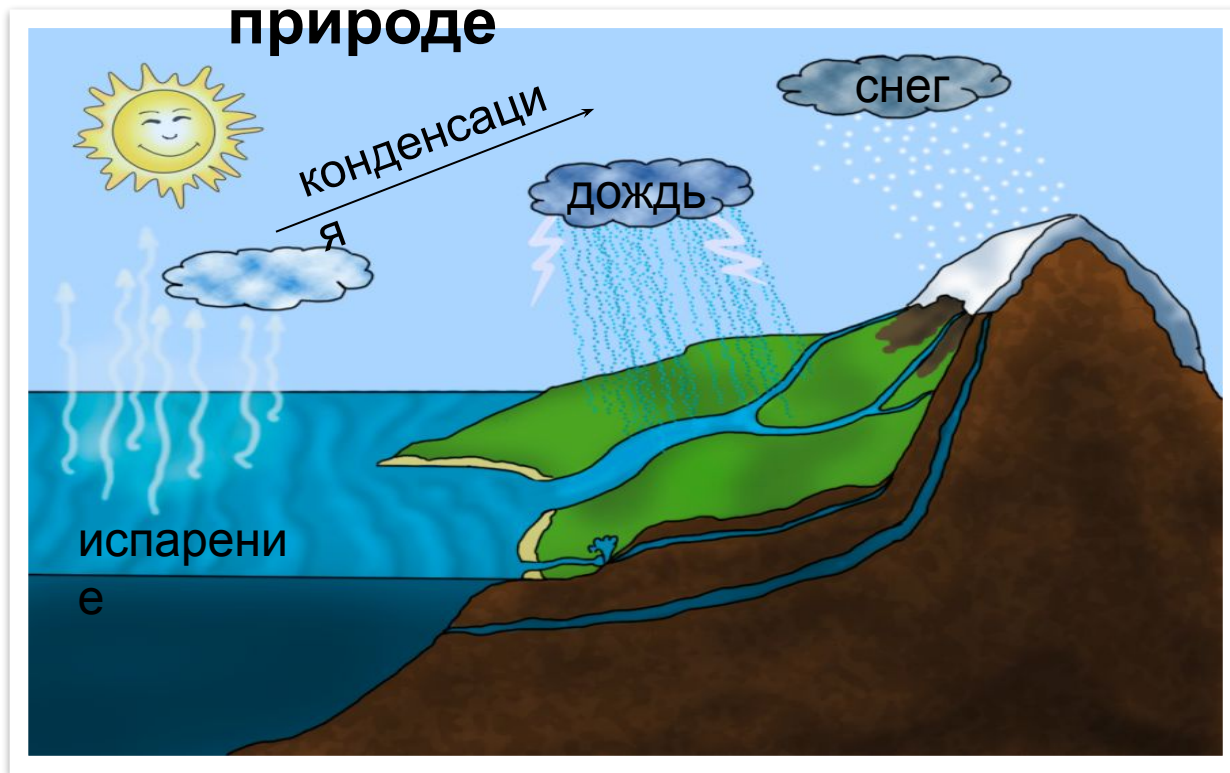


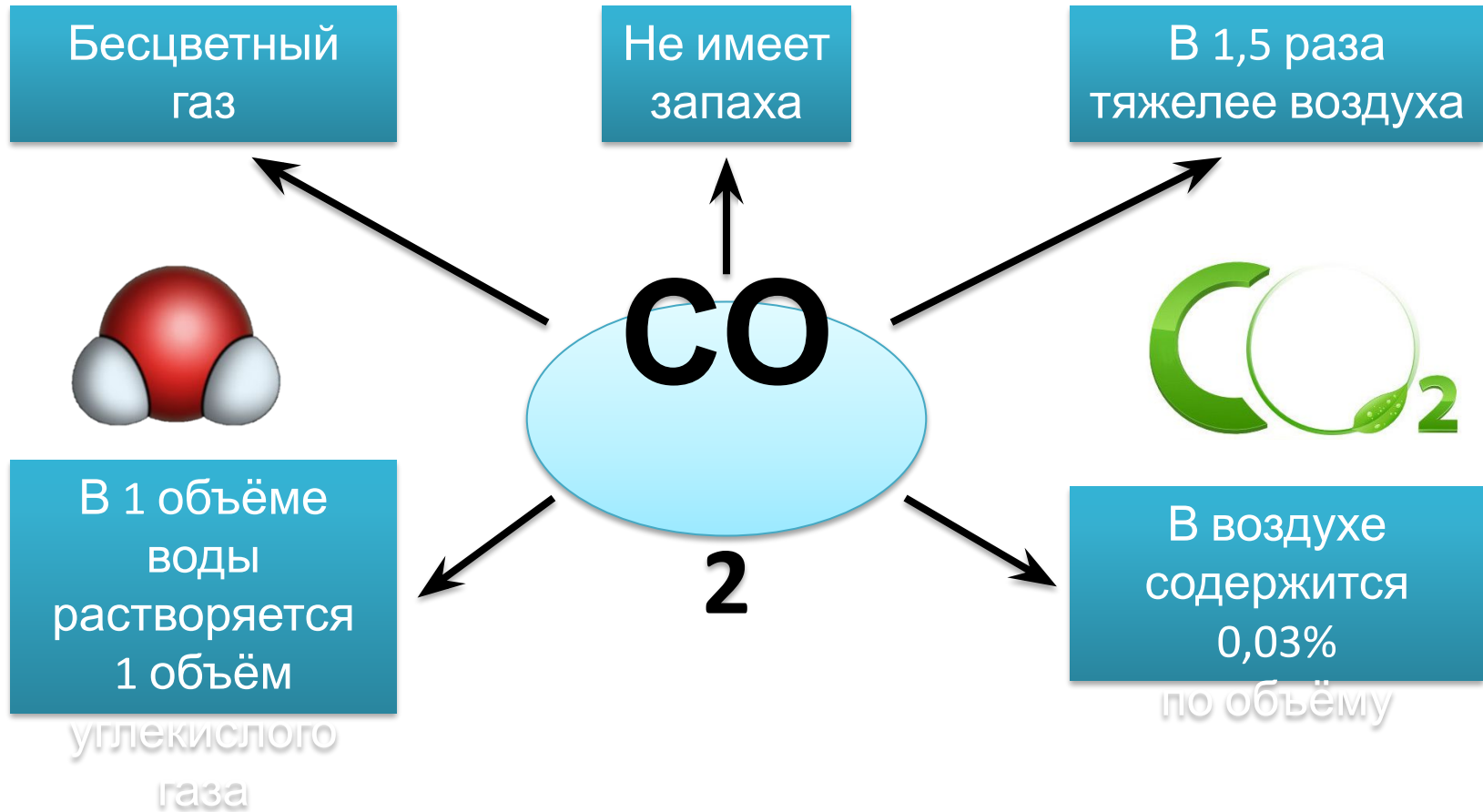
90%

# Потребление воды человеком

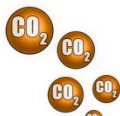


# Круговорот воды в природе

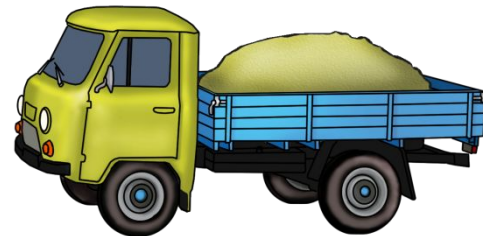
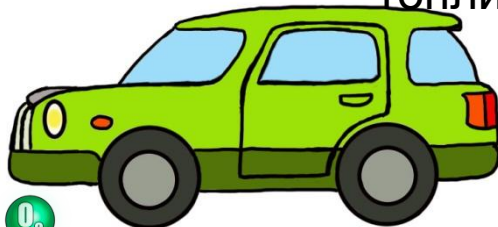




Дыхани  
е



Сгорание  
топлива

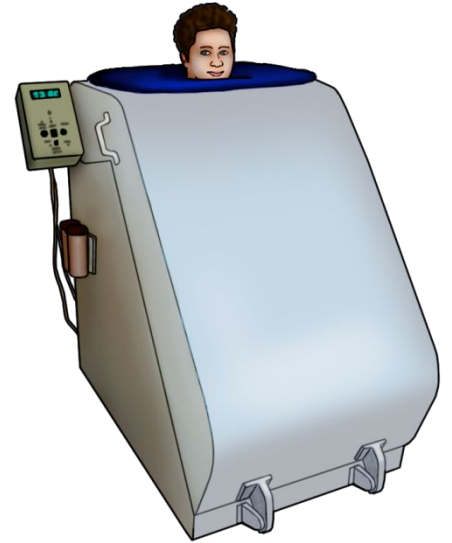


Гниение  
растений





# 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