

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

❖ Fe₂O₃ – оксид железа (III)

❖ Al₂O₃ – оксид
алюминия

❖ CuO – оксид меди (II)

Агрегатное состояние оксидов



Твердые: Al_2O_3 ,
 SiO_2 , Fe_2O_3



Жидкие: H_2O , SO_3



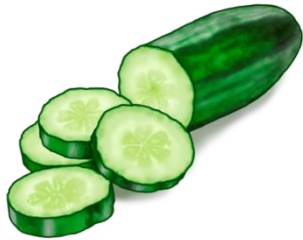
Газообразные:
 CO_2 , NO_2 , SO_2



$\frac{2}{3}$ тела
человека

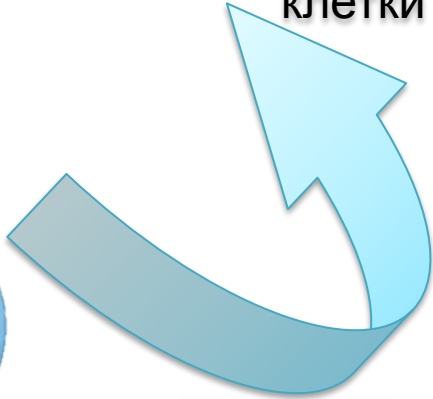


99%



90%

80% массы
клетки

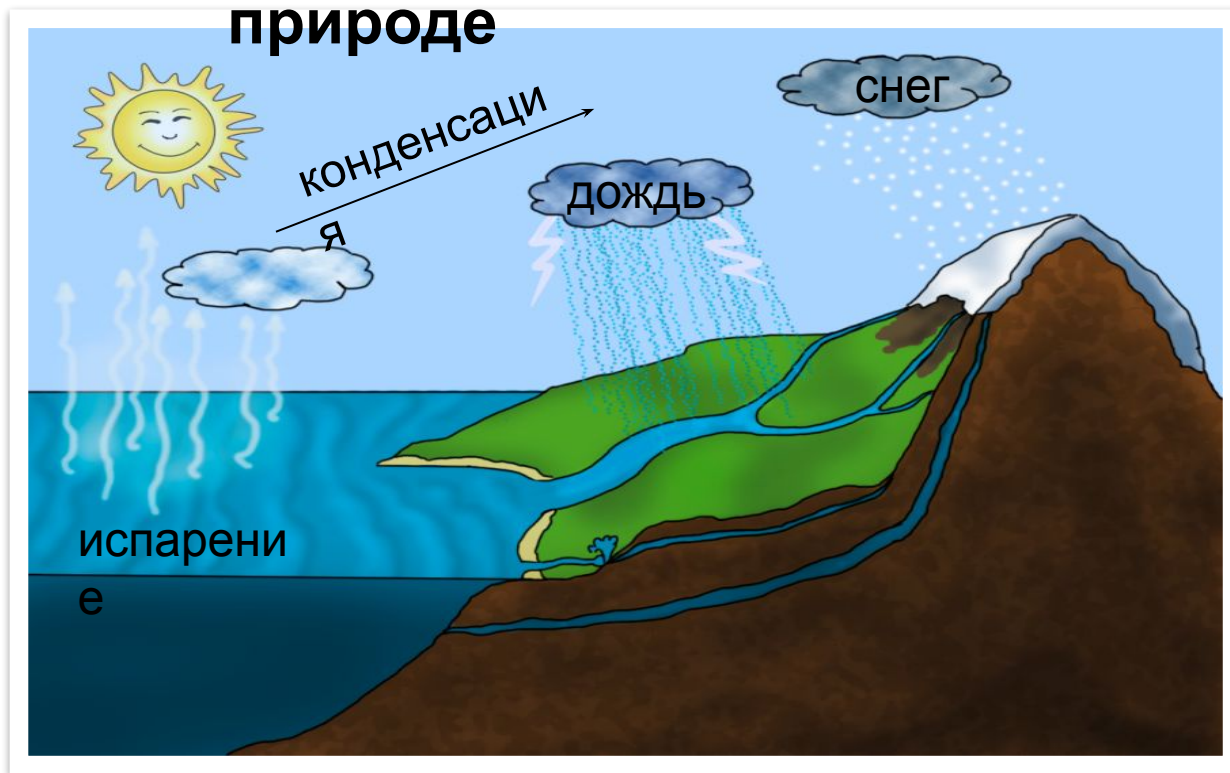


90%

Потребление воды человеком



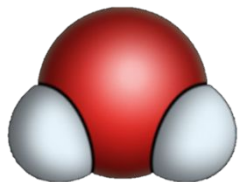
Круговорот воды в природе



Бесцветный
газ

Не имеет
запаха

В 1,5 раза
тяжелее воздуха



В 1 объёме
воды
растворяется
1 объём

В воздухе
содержится
0,03%

углекислого
газа

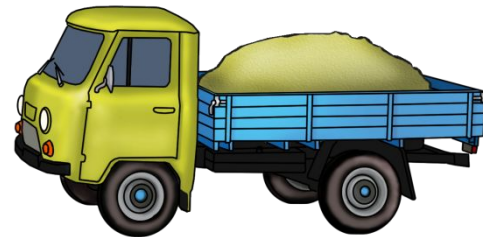
по объёму

2

Дыхани
е



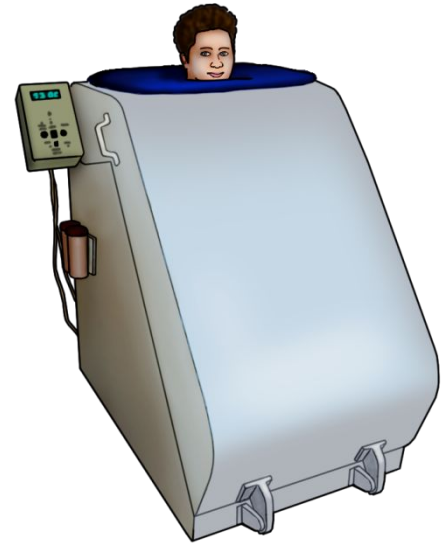
Сгорание
топлива



Гниение
растений



Использование углекислого газа



Негашеная
известь
 CaO



Оксид
кремния (IV)
 SiO_2



Оксид
алюминия
 Al_2O_3



Используя §14, заполните таблицу

НАЗВАНИЕ И ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ	СВОЙСТВА	ПРИМЕНЕНИЕ