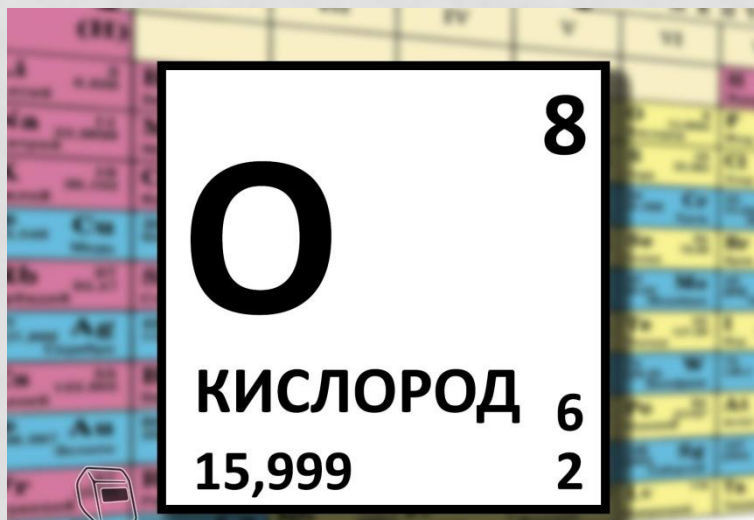


«КРУГОВОРОТ КИСЛОРОДА В ПРИРОДЕ»

ВЫПОЛНИЛА УЧЕНИЦА 8Б КЛАССА
СПЕЦИАЛИЗИРОВАННОЙ ШКОЛЫ №5
Г. ЛУГАНСКА
ТОКАРЕВА ЯНА



КИСЛОРОД В ПРИРОДЕ (49,4% В ЗЕМНОЙ КОРЕ)



На Земле находится 49,4% кислорода, который встречается либо в свободном виде в воздухе, либо в связанном (вода, соединения и минералы).

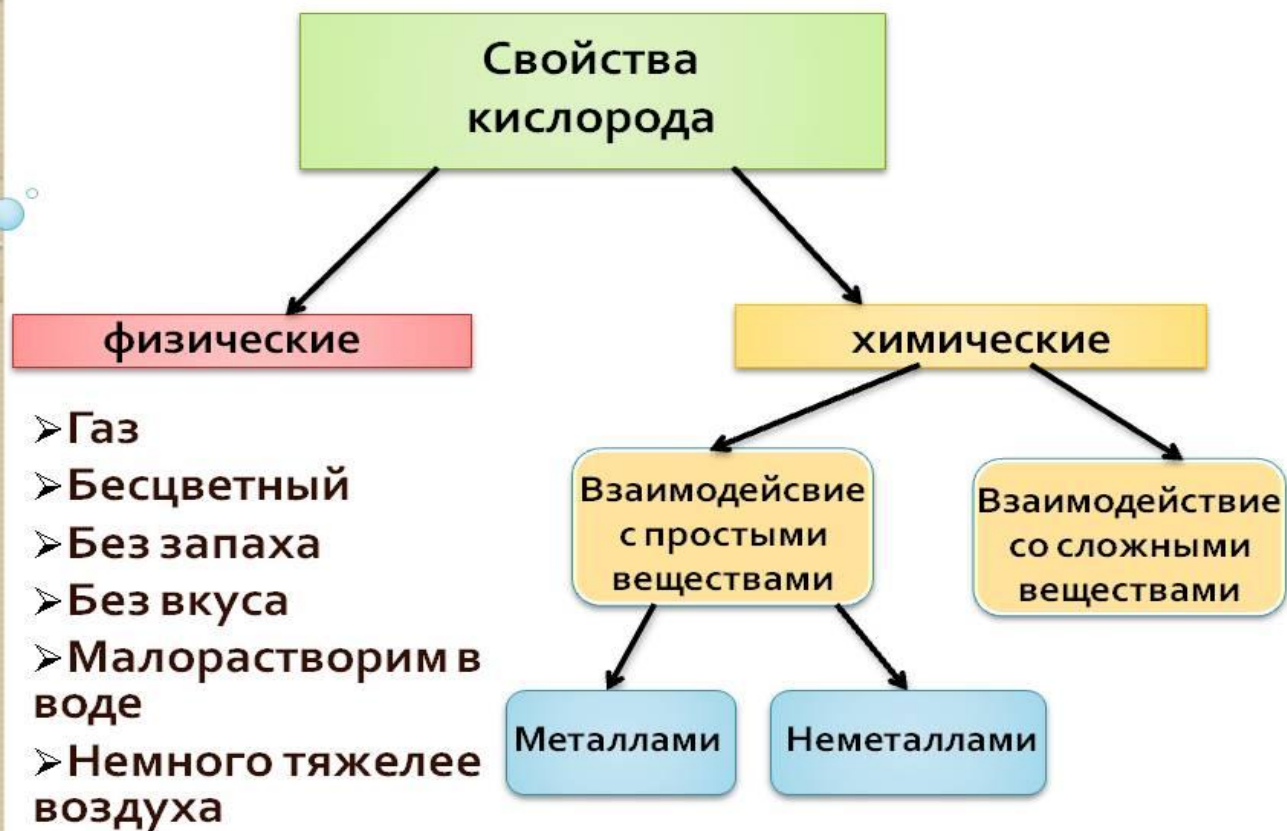
ХАРАКТЕРИСТИКА КИСЛОРОДА

На нашей планете газ кислород распространен больше всех других химических элементов. И это неудивительно, ведь он входит в состав:

- горных пород
- воды
- атмосферы
- живых организмов
- белков, углеводов и жиров

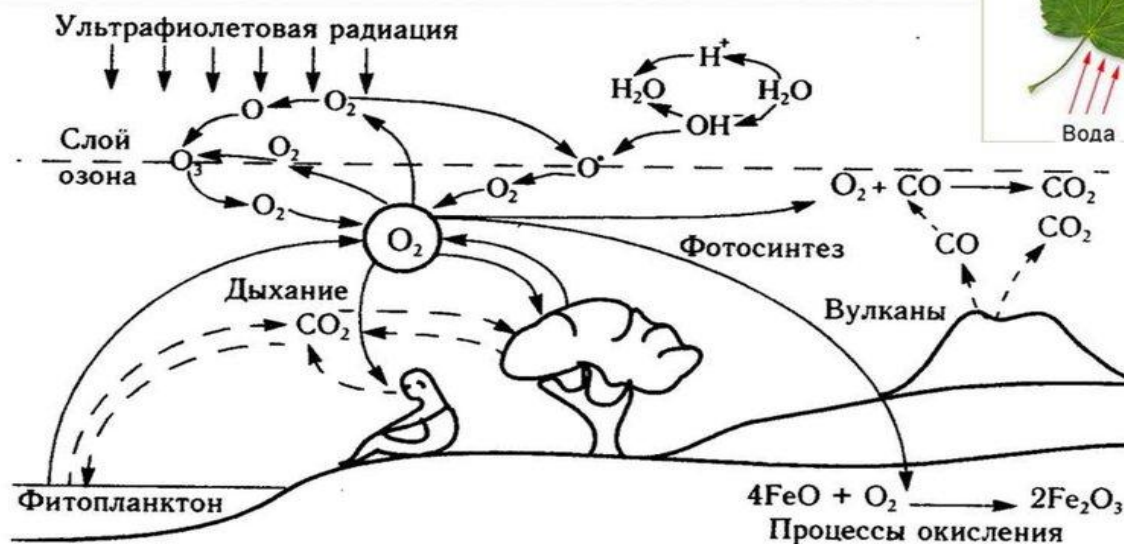
Кислород активный газ и поддерживает горение.

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА



КРУГОВОРОТ КИСЛОРОДА В ПРИРОДЕ

Круговорот кислорода



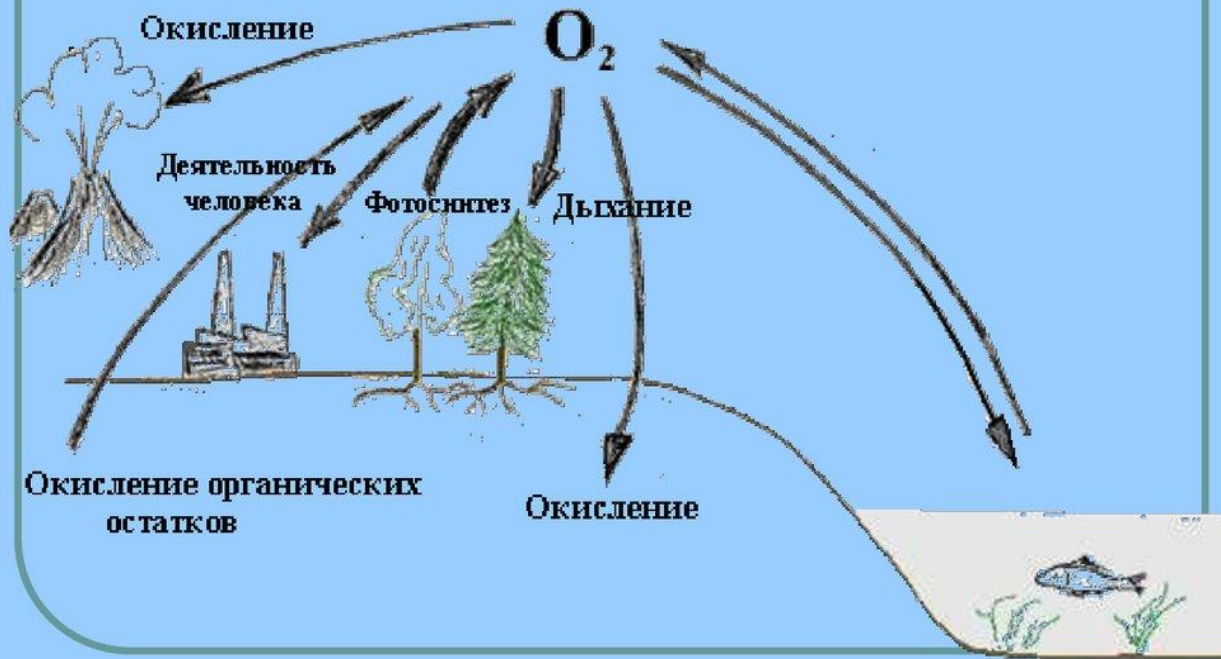
Круговоротом кислорода в природе называется обмен им между атмосферой и океанами, между животными и растениями во время дыхания, а также в процессе химического горения.

На нашей планете важный источник кислорода - растения, в которых проходит уникальный процесс фотосинтеза. Во время него происходит выделение кислорода.

- В верхней части атмосферы тоже образуется кислород, вследствие разделения воды под действием Солнца.

КАК ПРОИСХОДИТ КРУГОВОРОТ КИСЛОРОДА В ПРИРОДЕ?

Круговорот кислорода



Во время дыхания животных, людей и растений, а так же горения любого топлива тратится кислород и образуется углекислый газ. Потом углекислым газом питаются растения, которые в процессе фотосинтеза снова вырабатывают кислород.

Таким образом, его содержание в воздухе атмосферы поддерживается и не заканчивается.

ОБЛАСТИ ПРИМЕНЕНИЯ КИСЛОРОДА

В медицине во время операций и опасных для жизни заболеваний больным дают дышать чистым кислородом, чтобы облегчить их состояние и ускорить выздоровление.

Без баллонов с кислородом альпинисты не поднимаются в горы, а аквалангисты не погружаются на глубину морей и океанов.

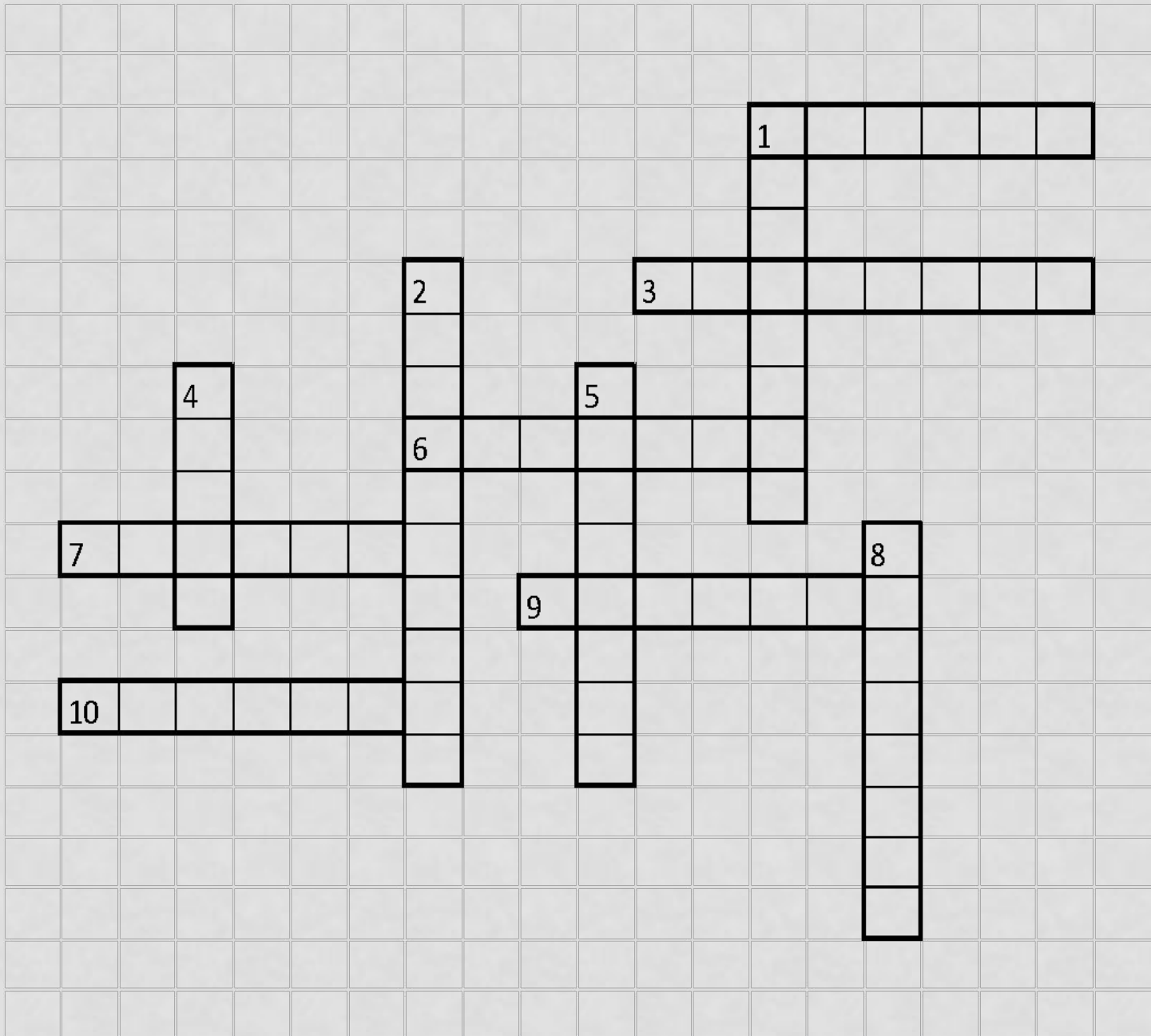
Кислород широко применяется в разных видах промышленности и производства:

для обрезки и сварки различных металлов

для получения очень высоких температур на заводах

для получения разнообразных химических соединений • для ускорения плавления металлов.

Так же широко кислород применяется в космической промышленности и авиации.



По горизонтали:

1. Простое вещ-во, при горении которого в кислороде образуется белое твердое вещ-во.
3. В каком виде существует твердый кислород.
6. Термин, означающий «порождающий кислоту».
7. Англ. ученый открывший кислород.
9. Процесс с участием кислорода, сопровождающийся выделением тепла и света.
10. процесс, обеспечивающий поступление кислорода в организм.

По вертикали:

1. Одна из сфер деятельности, в которой применяют кислород.
2. Процесс, в ходе которого вырабатывается кислород.
4. Бинарное соединение химического элемента с кислородом.
5. Химический элемент с атомным номером 8.
8. Сложное вещ-во, в котором атомы кислорода соединены друг с другом.

ОТВЕТЫ

По горизонтали: 1.Магний. 3.Кристалл. 6. Оксиген. 7.Пристли. 9.Горение. 10. Дыхание.

По вертикали: 1. Медицина. 2. Фотосинтез. 4.Оксид. 5. Кислород. 8. Пероксид.