



## КИСЛОРОД

Нахождение в природе свойства

8

16,00

кислород



**Э**- химический  
элемент

**В**- простое вещество

Вопрос №1	Вопрос№ 2	Вопрос №3	Вопрос№ 4	Вопрос№ 5
<b>В</b>	<b>Э</b>	<b>В</b>	<b>Э</b>	<b>В</b>

## Задание №2

- |  |       |
|--|-------|
|  | 89%   |
| 1). Кислород _____ распространённый химический элемент | 65%   |
| 2). В атмосфере кислорода _____                        | 49%   |
| 3). В земной коре кислорода _____ .                    |       |
| 4). В биосфере кислорода _____                         | самый |
| 5). В гидросфере кислорода _____                       | 21%   |

## Ключ Задание №2

1). Кислород самый распространённый химический элемент

2). В атмосфере кислорода 21%

3). В земной коре кислорода 49%

4). В биосфере кислорода 65%

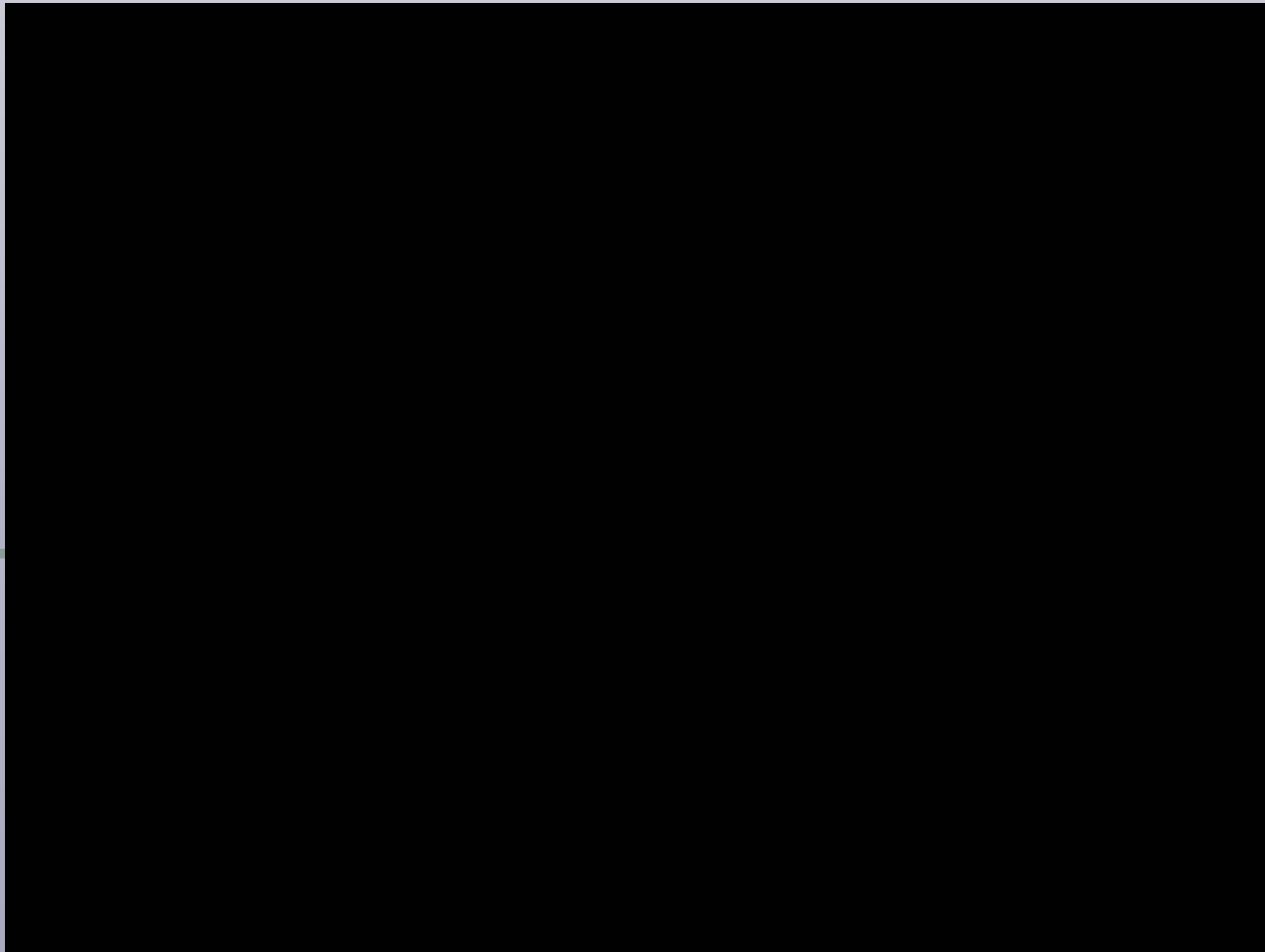
5). В гидросфере кислорода 89%

Ключ к  
заданию  
№4

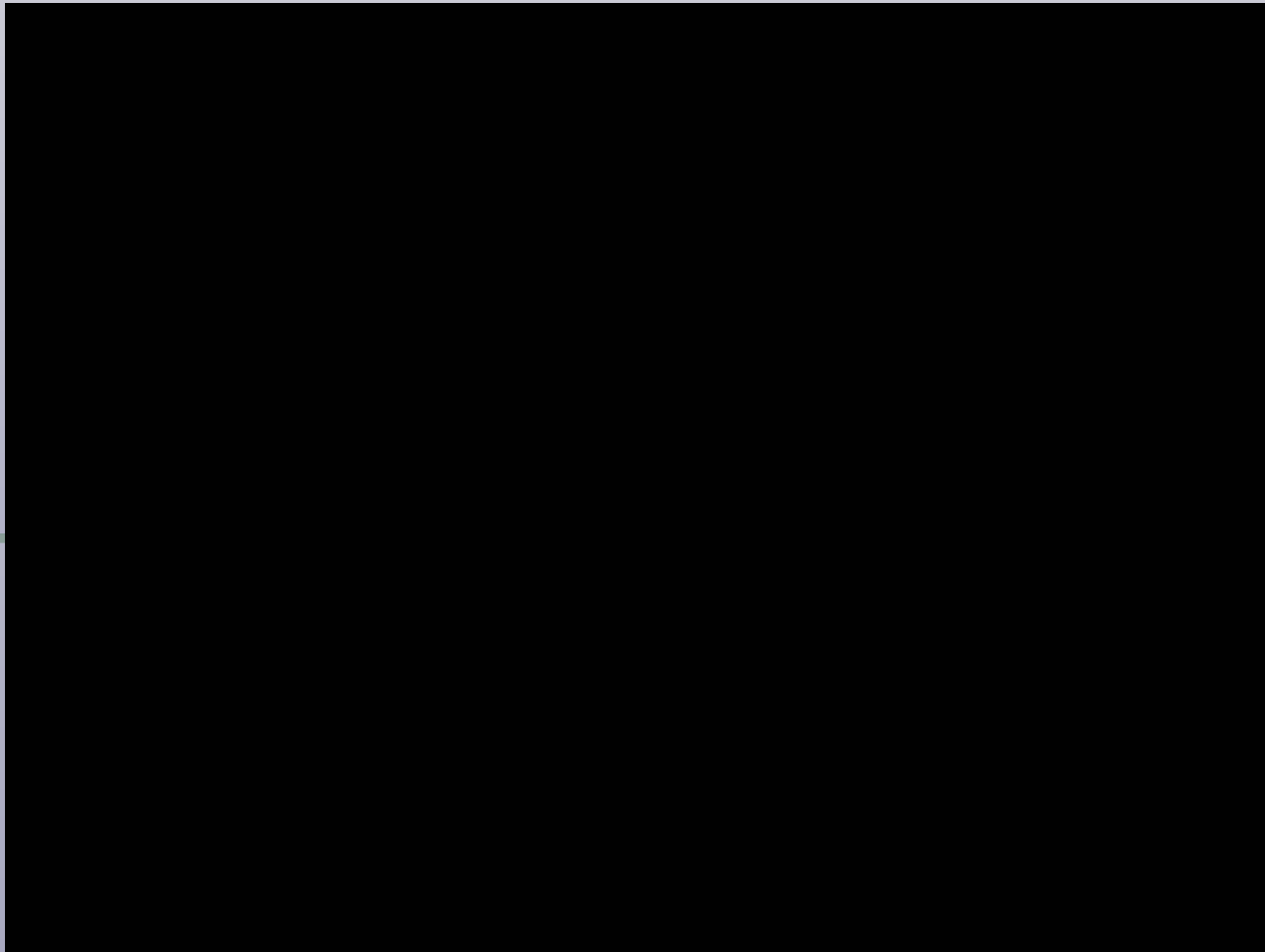
<b>Признаки</b>	<b>Кислород – простое вещество</b>
<b>Формула молекулы кислорода</b>	O <sub>2</sub>
<b>Агрегатное состояние</b>	газ
<b>Цвет</b>	Бесцветный газ
<b>Запах</b>	Без запаха
<b>Растворимость в воде</b>	Малорастворим В воде
<b>Плотность газа в жидком состоянии</b>	1,14 кг/л
<b>Температура затвердевания (плавления)</b>	-218,8
<b>Температура кипения (сжижения)</b>	-183



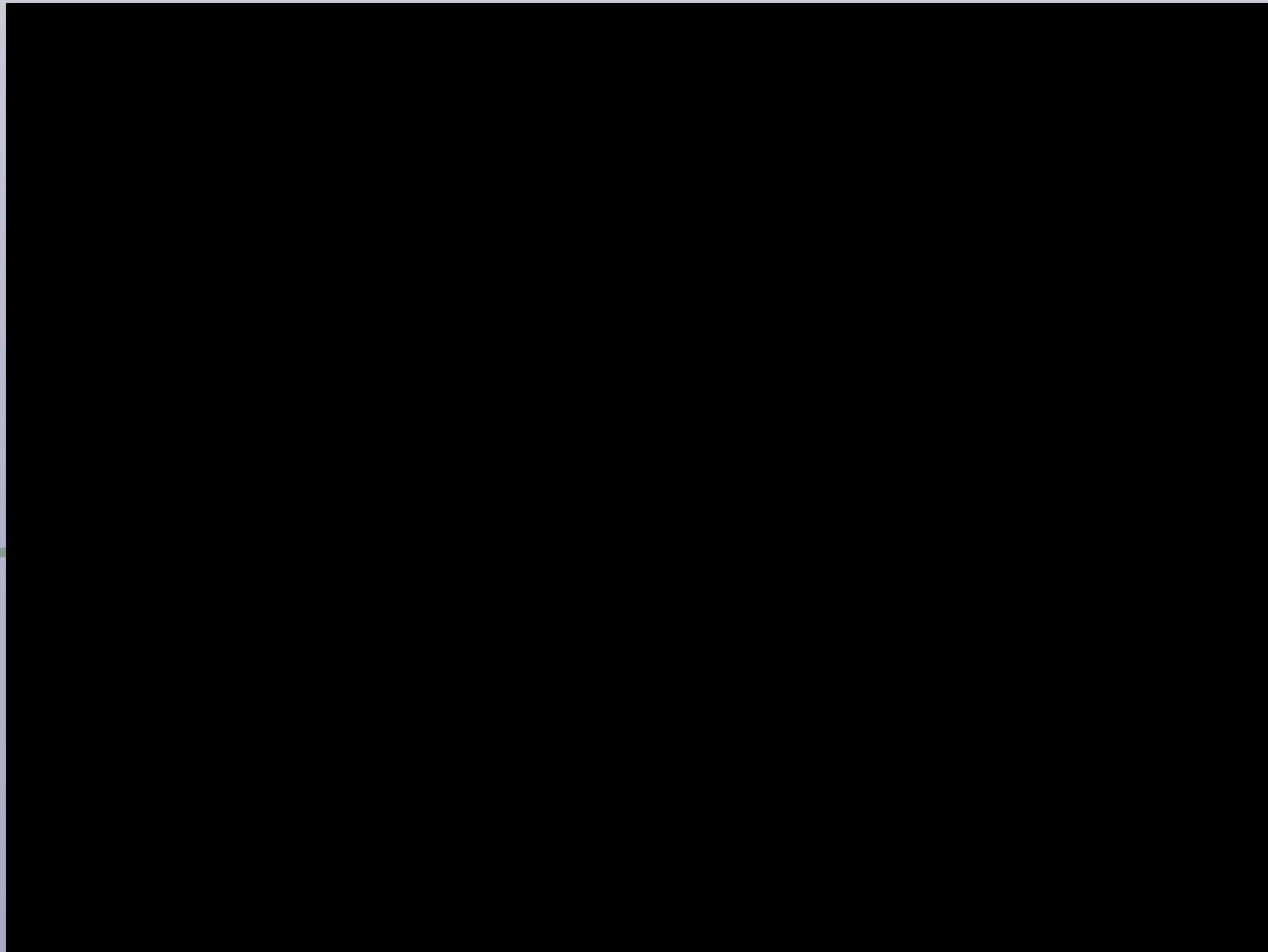
# МАГНИЙ+кислород



# СЕРА+кислород

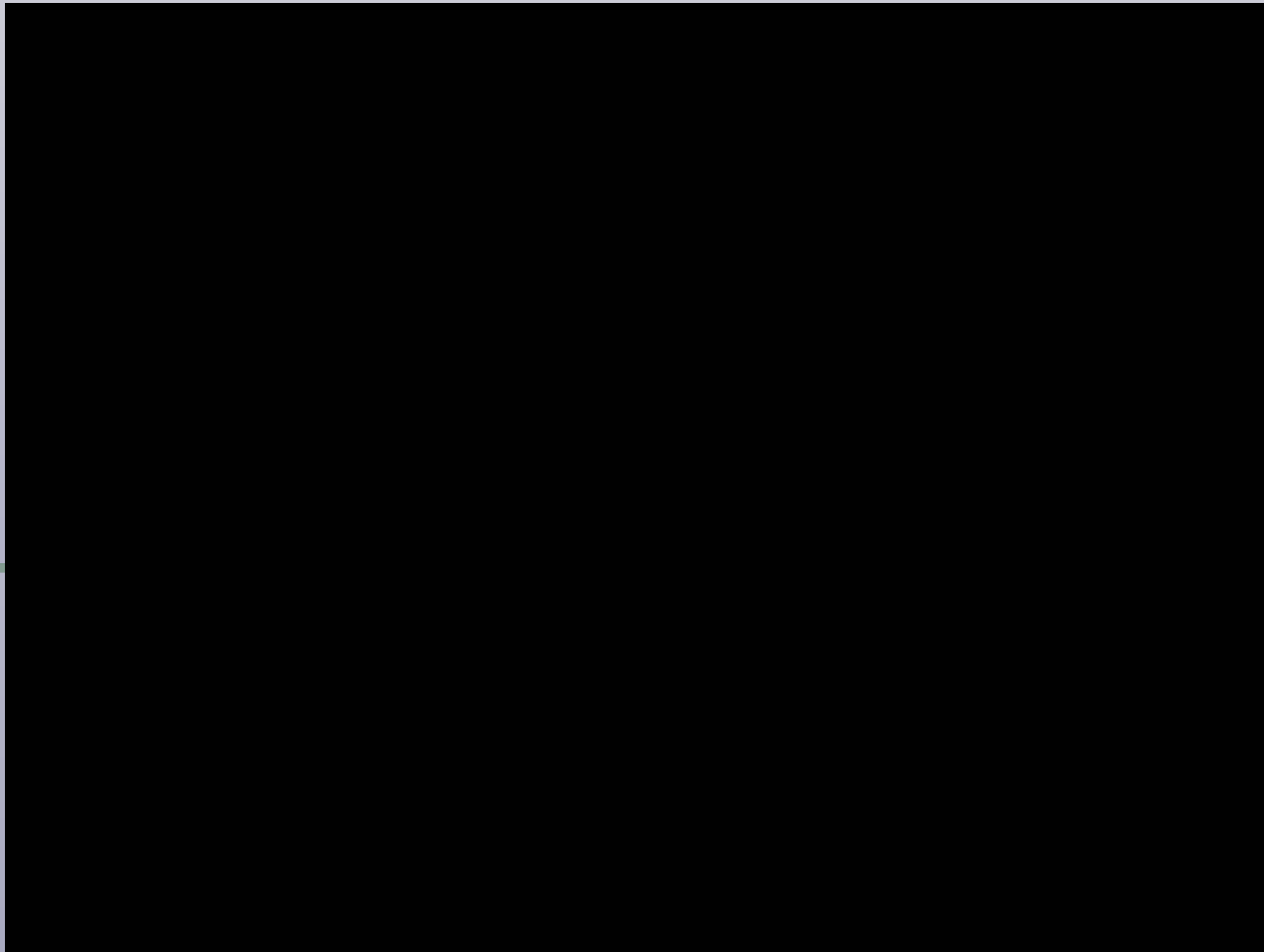


# УГОЛЬ+кислород





# ФОСФОР+кислород



Ключ к  
Заданию  
№5

1	Атом-О Молекула-О <sub>2</sub>
2	$4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$
3	лишний О <sub>2</sub> -не оксид
4	Оксиды SiO <sub>2</sub> и MgO
5	$\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 = 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$



## Таблица настроения

**Е**

Мне было на уроке комфортно, я получил ответ на все интересующие меня вопросы.

**Е**

На уроке я достиг цели наполовину.

**Е**

Мне на уроке было скучно, я



МОЛОДЦЫ! СПАСИБО ЗА УРОК

