



Как химический элемент был открыт в 1840 году физиком Шенбейном, который впоследствии и доказал его наличие в атмосфере Земли. Этот газ состоит из трех соединенных атомов кислорода. Обычный кислород двухатомного сложения превращает в озон электричество, ультрафиолет и некоторые химические вещества.

Общее содержание озона в атмосфере Земли невелико. Это всего 0,00004% от всей атмосферы. Тем не менее, этот газ выполняет очень важную роль в формировании климата и даже возникновении жизни на планете.

Озон – светофильтр, который задерживает лучи ультрафиолетового спектра, регулируя тем самым приток радиации от Солнца.

Основная масса озона находится в атмосфере на высоте 22-55 км. Но концентрацию озона при поверхности повышают циклоны, прочие нисходящие потоки воздуха, которые приводят к понижению стратосферы. Также озон сильно влияет на температуру поверхностных слоев атмосферы. Как ни странно, верхние слои теплее над полюсами чем на экваторе, причем на 15-20 градусов. Причина этому – пониженное содержание в воздухе над экватором озона, который и нагревает атмосферу. На содержание озона влияет не климат, как многие могут считать, а вращение Земли. Однако свойства этого газа сильно связаны с процессами в верхней части атмосферы, что в свою очередь влияет на климат планеты.