

Princíp pôsobenia ionizácie pri ošetrovaní vzduchu

Rozklad kyslíka na atomický kyslík a ionizácia kyslíkových molekúl (aktivácia kyslíka).
Postup tvorby ľahkých iónov :



Iónové strapce O_2^\pm

Vytváranie stredných a veľkých iónov

Iónové strapce O_2^\pm

O atomický kyslík

O atomický kyslík

Ozón O_3

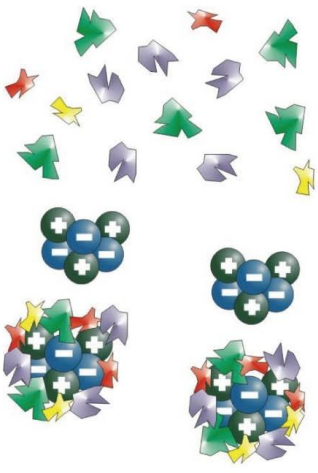
Kladné ióny O_2^+

Záporné ióny O_2^-

Iónové strapce O_2^\pm

Sedimentácia častíc

Zoskupovanie prachu, baktérií, vírusov a plesní. Formovanie prachových častíc ktoré sa rýchlejšie usadzujú alebo sa dajú ľahšie odfiltrovať.



Neutralizácia zápachov

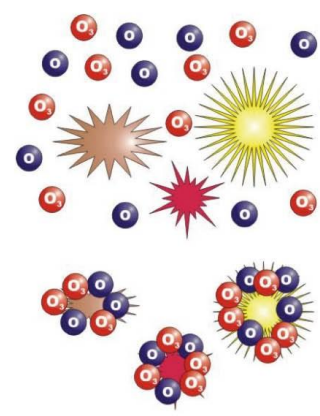
Oxidácia VOC (prchavé organické zlúčeniny) atomickým kyslíkom a O_2^\pm iónmi na nezapáchavé produkty oxidácie.

C-H-O zlúčeniny (VOC)
sa rozkladajú na
 $CO_2 + H_2O$

Proces oxidácie pachov je nevratný proces.

Neutralizácia mikroorganizmov

Zničením bunkovej štruktúry mikroorganizmov pomocou oxidácie atomickým kyslíkom O a Ozónom O_3



Zníženie elektrostatického náboja

Vytváranie prírodnej bioklímy, vodivosti vzduchu, prísun kyslíkových iónov.

