

Perche' usare l'ozono per sanificare e pulire

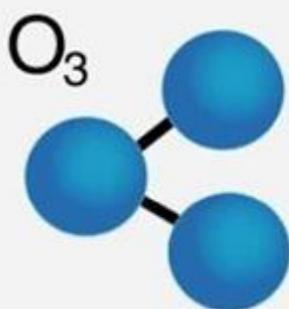
L'**OZONO** è un gas naturale che possiede un grande potere disinfettante. Attivo per la disinfezione dell'acqua e dell'aria, ha una fortissima attività sui **BATTERI, VIRUS, MUFFE, FUNGHI** ed ha inoltre un'azione **DEODORANTE**. L'**OZONO** è conosciuto da molto tempo; il primo brevetto sulla produzione di ozono risale al 1895.



L'Ozono è un gas molto instabile, diventa solido a -250°C , mentre la sua temperatura di ebollizione è di 111°C . Alla temperatura ambiente è allo stato gassoso ed è più pesante dell'aria; di conseguenza, in assenza di movimento dell'aria, tende ad andare verso il basso. In natura è prodotto dai raggi ultravioletti del sole e dai lampi durante i temporali. Dato che il suo tempo di vita è molto corto, deve quindi essere prodotto ed utilizzato.

L'**OZONO** (O_3) esplica la sua azione di **eliminazione di microrganismi e di odori**, per **OSSIDAZIONE** perdendo un atomo di ossigeno e tornando ad essere ossigeno (O_2) in circa 20 minuti. I generatori di **OZONO** utilizzati dalla **OZOSYSTEM** producono l'ozono utilizzando l'ossigeno nell'aria.

La reazione chimica è la seguente:



OSSIGENO (O_2) » OZONO (O_3) »
AZIONE » OSSIGENO (O_2)

Modo di azione dell'ozono

Quando l'**OZONO** viene in contatto con una materia **ORGANICA**, avviene una **reazione di OSSIDAZIONE**. In

altre parole, i batteri, virus, muffe, ma anche le molecole chimiche che sono percepite come odori, sono ossidati, ed in conseguenza sono disattivati.

Pertanto, i microrganismi "viventi" sono uccisi, mentre le molecole degli odori sono trasformate in altre molecole (gli odori sono eliminati).

Visto che l'**OZONO** è un gas più pesante dell'aria, penetra in profondità tra le fibre dei tessuti (tappeti, moquette, ecc.), proprio là dove si annidano i microrganismi e le sostanze maleodoranti, espletando la propria azione con grande efficacia ed in profondità.