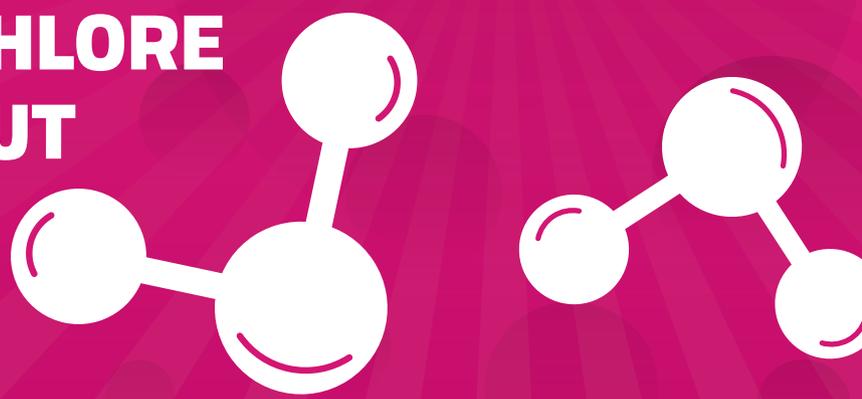




# UNE SEULE CHIMIE, TOUTES LES SURFACES



## LE DIOXYDE DE CHLORE S'OCCUPE DE TOUT

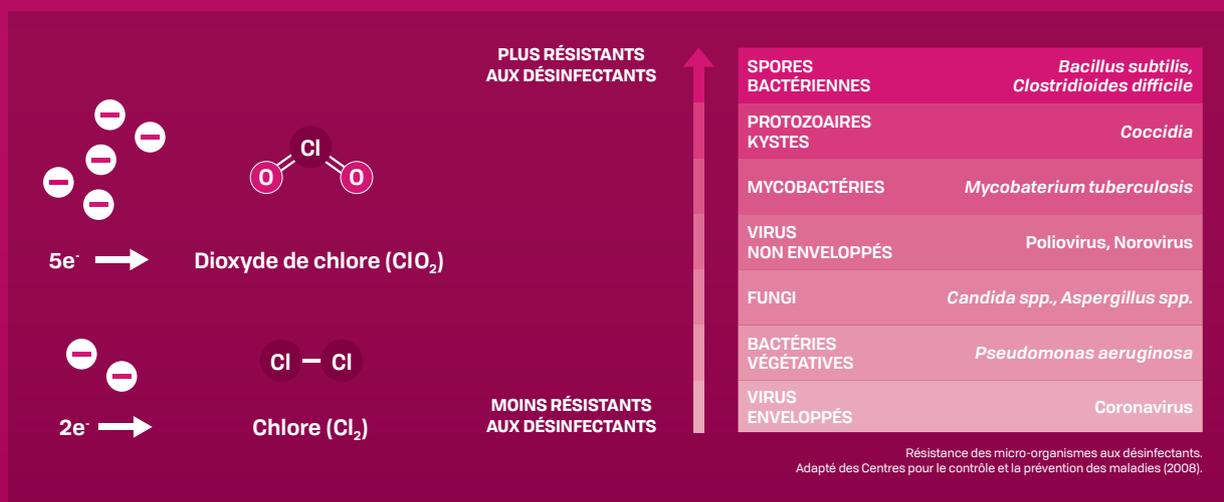


Le dioxyde de chlore est un oxydant. Les oxydants agissent en captant des électrons aux micro-organismes voisins, entraînant des dommages à leurs parois cellulaires et conduisant à leur destruction. Ce mode d'action implique que **les micro-organismes ne peuvent pas développer de résistance au dioxyde de chlore**, même en cas d'utilisation répétée.

Le dioxyde de chlore ( $\text{ClO}_2$ ) se distingue significativement du chlore ( $\text{Cl}$ ). Le  $\text{ClO}_2$  présente un faible potentiel d'oxydation, lui permettant de capter des électrons des micro-organismes sans générer de sous-produits indésirables. Ce faible potentiel d'oxydation est également ce qui confère au  $\text{ClO}_2$  **une meilleure compatibilité avec les matériaux**, le rendant idéal pour une application régulière sur les surfaces.

En termes de capacité d'oxydation, le  $\text{ClO}_2$  se classe parmi les meilleurs. La capacité d'oxydation désigne le nombre d'électrons qu'une molécule de  $\text{ClO}_2$  peut acquérir des autres micro-organismes qui l'entourent. Le  $\text{ClO}_2$  affiche une capacité de 5 électrons, alors que le  $\text{Cl}_2$  n'en possède que 2, soit moins de la moitié.

Cela signifie que l'efficacité du  $\text{ClO}_2$  est plus de deux fois supérieure à celle du  $\text{Cl}_2$  et que la concentration de  $\text{ClO}_2$  peut être bien plus faible, même en cas de traitement de spores bactériennes telles que *C. difficile*.



Le dioxyde de chlore est la chimie au cœur de Cache.

Pour **une puissante désinfection des surfaces** sans aucun compromis sur la compatibilité, la sécurité ou la simplicité d'utilisation.

