

Chlorite de sodium 7.5 %

Avantages

Les éléments tels que les bactéries, virus ou matières minérales se trouvent régulièrement dans les eaux de forage ou de puits et sont sources de problèmes importants, notamment en agriculture. Le dioxyde de chlore est l'une des solutions les plus efficaces pour la désinfection de l'eau.

Le chlorite de sodium s'utilise en mélange avec de l'acide chlorhydrique (decl-00036) pour reconstituer in situ du dioxyde de chlore (installation spécialisée), selon la réaction : $4 \text{ HCl} + 5 \text{ Na ClO}_2 \rightarrow 4 \text{ ClO}_2 + 5 \text{ Na Cl} + \text{H}_2\text{O}$.

Cette réaction ne produit pas de composés chlorés tels que les chlorophénols, chloramines responsables des mauvais goûts et odeurs et des surconsommations de réactifs.

L'effet désinfectant du dioxyde de chlore est non influencé par les pH élevés des eaux ou leur teneur élevée en fer ou manganèse.

Le temps de contact nécessaire à la stérilisation est réduit, ce qui entraîne ainsi un faible encombrement des installations. Le dioxyde de chlore est également très actif sur le biofilm.

L'effet désinfectant du dioxyde de chlore est non influencé par les pH élevés des eaux ou leur teneur élevée en fer ou manganèse.

Le temps de contact nécessaire à la stérilisation est réduit, ce qui entraîne ainsi un faible encombrement des installations. Le dioxyde de chlore est également très actif sur le biofilm.

Caractéristiques :

pH : 1.9 /+/-0.2.

Densité : 1.048 +/- 0.005.

Teneur en chlore actif : 11.7 %.

Mode d'emploi :

Il est nécessaire de retrouver 0.25ppm en bout de ligne avec des bandelettes ou la trousse de contrôle du dioxyde de chlore pour une bonne fonctionnalité du produit. Pour les proportions du mélange avec l'acide chlorhydrique, demandez conseils à votre installateur de réacteur.

Informations complémentaires :

Conformément à la réglementation sur le traitement de l'eau destinée à la consommation humaine (décret du 20 décembre 2001), ces produits sont utilisables dans les industries alimentaires.

Caractéristiques

pH : 1.9 /+/-0.2.

Densité : 1.048 +/- 0.005.

Teneur en chlore actif : 11.7 %.

Mode d'emploi

Pour la fabrication de dioxyde de chlore avec réacteur (générateur)

Bidons de 22 ou 60 kg, fûts de 230 kg.

Avantages :

Les éléments tels que les bactéries, virus ou matières minérales se trouvent régulièrement dans les eaux de forage ou de puits et sont sources de problèmes importants, notamment en agriculture. Le dioxyde de chlore est l'une des solutions les plus efficaces pour la désinfection de l'eau.

Le chlorite de sodium s'utilise en mélange avec de l'acide chlorhydrique (decl-00036) pour reconstituer in situ du dioxyde de chlore (installation spécialisée), selon la réaction : $4 \text{ HCl} + 5 \text{ Na ClO}_2 \rightarrow 4 \text{ ClO}_2 + 5 \text{ Na Cl} + \text{H}_2\text{O}$.

Cette réaction ne produit pas de composés chlorés tels que les chlorophénols, chloramines responsables des mauvais goûts et odeurs et des surconsommations de réactifs.

Référence	Conditionnement (Kg)
22000026	22
22000032	60
22000040	230

Mise à jour : mercredi 19 avril 2017