

Introduire de la glace carbonique dans l'eau revient à libérer de l'acide carbonique

La mesure précise du pH (potentiel d'hydrogène) de l'eau correspond à la concentration des ions hydrogène (H+) en g/l dans un milieu donné.

Le pH est un indicateur du rapport Acide / Base dans un milieu :

➤ Une concentration des ions hydrogène H+ égale à 0,000001 mg/l dans un milieu signifie que ce milieu est neutre. C'est la concentration de l'eau chimiquement pure. La valeur du pH est alors égale à 7, l'eau est neutre

➤ Une concentration des ions hydrogène H+ supérieure à 0,000001 mg/l dans un milieu traduit l'acidité de ce milieu. La valeur du pH est alors inférieure à 7, l'eau est acide

➤ Une concentration des ions hydrogène H+ inférieure à 0,000001 mg/l dans un milieu traduit l'alcalinité de ce milieu. La valeur du pH est alors supérieure à 7, l'eau est basique (alcaline)



Les sticks de glace carbonique sont du dioxyde de carbone solide fabriqués avec du gaz carbonique

La glace carbonique est utilisée pour abaisser le PH des eaux de lavage des bétons, des eaux de rejet trop alcalines ou pour abaisser le PH des piscines

En fonction du niveau de PH souhaité et du volume d'eau à traiter nous pouvons définir la quantité de glace carbonique nécessaire à son abaissement

Il suffit de répandre la glace carbonique dans l'eau, au bout de quelques minutes le PH est abaissé

Pompasse des eaux de lavage du béton

Mélange glace carbonique

Test du PH

Avantages

- ✓ Facilité d'utilisation
- ✓ Rapidité d'action
- ✓ Aucun produit chimique n'est utilisé, le gaz carbonique est naturellement présent dans l'eau

