



|                 |                               |
|-----------------|-------------------------------|
| Référence       | CLACK-WS1.25TC- 120-JURAPERLE |
| Type            | Filtre neutralisateur de PH   |
| Entrée / Sortie | 1"1/4, 33 x 42                |
| Alimentation    | Monophasé 230 V               |
| Débit Max       | 29 M3/h                       |

Neutralisateur PH à installer à l'arrivée d'eau du réseau ou du forage afin de remédier à une eau acide en la ramenant à un PH neutre. Le neutralisateur PH est très simple à installer et à entretenir. Compatible également avec la récupération d'eau de pluie.

Des traces bleues-vertes sur les sanitaires, le chauffe-eau électrique percé, de l'oxydation sur la tuyauterie sont des signes d'une eau au PH acide. L'eau acide, ou agressive, peut provoquer de la corrosion et faire apparaître des métaux toxiques (plomb, chrome, cuivre...) très néfastes pour la santé.

En cas d'acidité de l'eau, il faut la filtrer afin de faire remonter son PH entre 6,5 et 9 (Code du Ministère de la Santé). On appelle cela neutraliser son eau, lui rendre un PH neutre.

Pour cela, il faut installer un neutralisateur.

### Caractéristiques techniques

Volume carbonate : 120 Litres,

Débit moyen en m<sup>3</sup>/h : 29

Dimensions en mm (hauteur + diamètre) : 1900 x 460.

## Fonctionnement

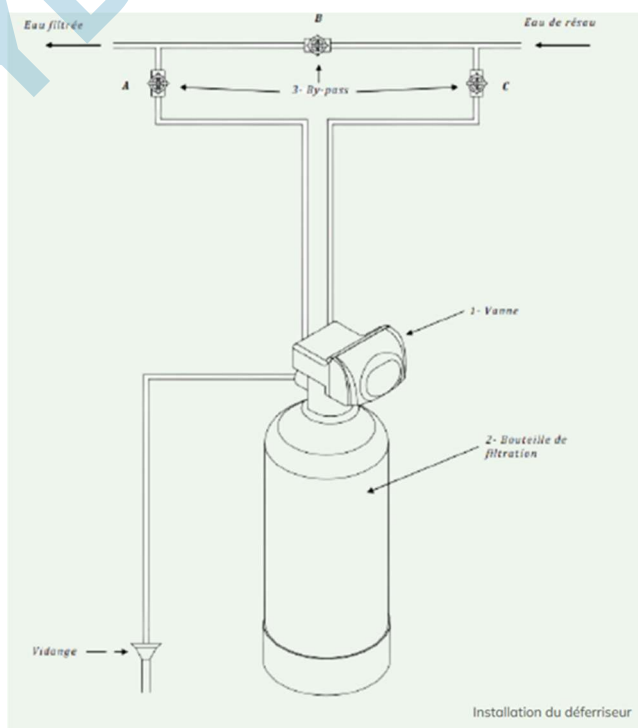
On installe une bouteille remplie d'un média filtrant spécial à l'arrivée d'eau. En passant par ce média filtrant, le dioxyde de carbone ( $\text{CO}_2$ ) présent dans l'eau sera dissous. En supprimant le  $\text{CO}_2$  responsable de l'acidité de l'eau, on la "neutralise" en ramenant son PH au dessus de 6,5.

Le média filtrant utilisé est du carbonate de calcium pur. Le carbonate de calcium est le composant majeur des calcaires comme la craie, mais également du marbre. C'est aussi le constituant principal des coquilles d'animaux marins, du corail et des escargots, ainsi que des coquilles d'œufs. C'est un produit naturel.

Il est destiné à remonter le PH de l'eau distribuée dans la maison. Ce média granulaire naturel évite la formation de corrosion dans les canalisations de la maison pour la consommation. Nous pouvons trouver de l'eau acide après un forage ou dans le stockage de l'eau de pluie. Il faut que cette eau puisse rester stable toute l'année. L'eau acide crée des taches dans la douche, les éviers et autres appareils ménagers. De plus, elle peut laisser un goût "métallique" lors de la douche.

Le carbonate est un média de filtration granuleux avec une pureté de 99,1% de carbonate de calcium. En raison de sa structure micro-saline, il est supérieur au calcaire ordinaire. Il conserve son activité d'ajustement du pH, même après l'enlèvement des concentrations élevées de fer et de manganèse.

La structure du carbonate est très fine et se dissout lentement lors du passage de l'eau.



## Entretien

Le neutralisateur est composé d'une bouteille remplie de carbonate, et d'une vanne de commande. Il doit être à l'arrivée d'eau du réseau ou du forage et doit être relié à une évacuation à l'égout. L'eau passe par la bouteille et en ressort neutre.

Un rinçage de cette bouteille doit s'effectuer régulièrement. Il est recommandé de régler un rinçage de 10 mn et un détassage de 10 mn, tous les 2 jours.

Le carbonate est un produit écologique qui ne nécessite aucun ajout de produits chimiques. Un simple rinçage à l'eau suffit.

## Durée de vie

Par la suite, testez de temps en temps le PH de votre eau, afin de vérifier le bon fonctionnement de l'appareil.

Le carbonate se dissout dans l'eau, et petit à petit, la bouteille se vide. Pour chaque gramme de CO2 supprimé, 1,3 grammes de carbonate sont consommés. Lorsque vous constatez que l'appareil n'arrive plus à neutraliser complètement l'eau et que le PH ne remonte plus autant, c'est qu'il est temps de remplir à nouveau la bouteille de carbonate.

Ce moment arrive lorsque la bouteille arrive à moins de 50% de contenance. Tous les 6 à 7 ans.

## Avantages

Longue durée de vie

Produit écologique

Qualité alimentaire

Rinçage à l'eau

Neutralise le PH

