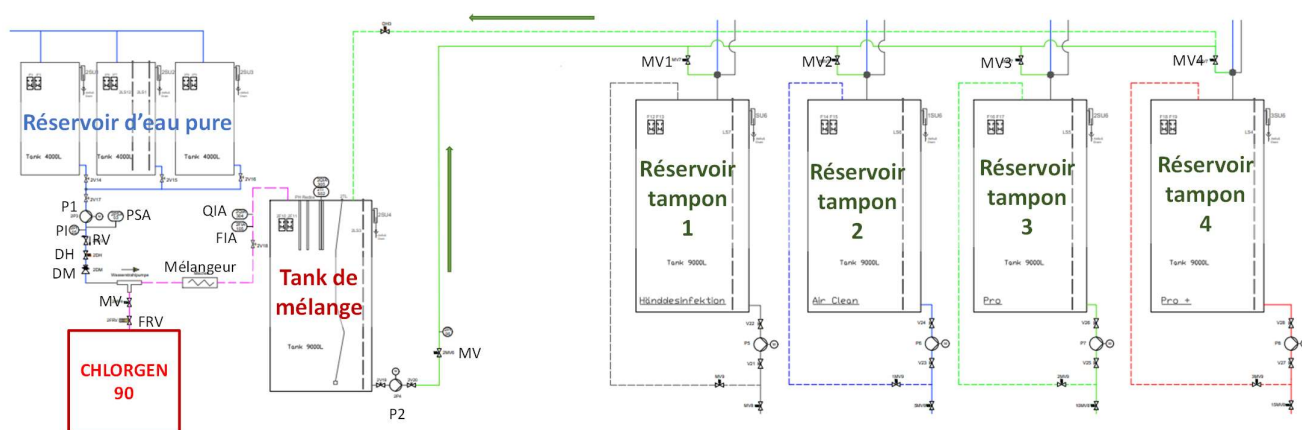
	Fiche technique Electrolyseur	Date d'application : 15/06/2022
		Version 1
		Code : FT-Prod.06

Référence constructeur : CHLOGENE 90

Emplacement chaîne de production :



Fonction : L'électrolyseur est utilisé pour produire un concentré d'acide hypochloreux (concentration maximale 4000 ppm) à partir d'une solution de saumure. Le concentré est ensuite directement injecté dans un tank de mélange où il est dilué afin d'obtenir la solution Médiair voulu.

Sécurité chimique : Aucune concentration nocive n'est possible ici lorsqu'elle est utilisée correctement. La saumure ECM utilisée est une saumure de chlorure de sodium modifiée électrochimiquement et n'est pas une marchandise dangereuse.

Les concentrations produites d'acide hypochloreux et/ou d'hypochlorite de sodium ne sont pas soumises à l'étiquetage et sont classées comme non dangereuses selon le règlement CLP de l'UE.

I. Spécification technique

Description technique :

Le CHLORGEN 90 est un composant de stockage intégré dans l'usine de production ENVIRA avec un remplissage composé de:

- Panneau de commande hydraulique avec contrôle de pression et tube de mélange



- Système d'activation de la pompe doseuse de saumure LJ-MEMDOS_SM (spécification technique en annexe)
- EcM Cell CHLORE 90
- Armoire de commande avec unité d'alimentation et cellule



- Contrôle et régulation (remplissage de l'armoire de commande)



- Réservoir de stockage de produits avec niveau de remplissage - Arrêt
- Saumure - aspiration avec interrupteur à flotteur.

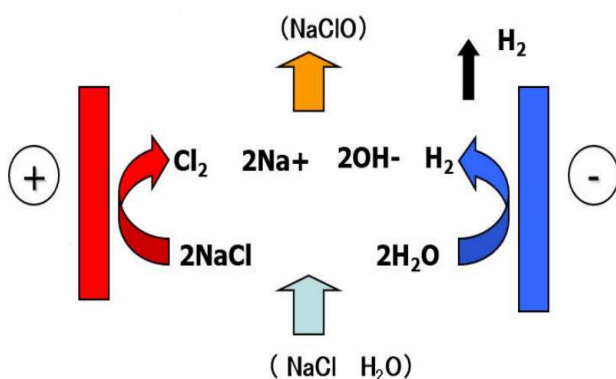
Données électriques CHLORINE CELL :

- Générateur de charge connecté 230Volt AC 50Hz 25Amp
- Cellule max. 24Volt DC 50Amp tension régulée.

II. Principe de fonctionnement de la cellule d'électrolyse

Sous forme industriel, l'acide hypochloreux ou HOCl est un **liquide incolore** ressemblant à l'eau. Son utilisation est **sans danger**, même s'il entre en contact avec les yeux. C'est un désinfectant idéal car il est **non toxique, non corrosif, respectueux de l'environnement et très performant**.

L'acide hypochloreux est produit par un processus appelé électrolyse. Une solution d'eau salée (chlorure de sodium - NaCl) passe à travers une cellule d'électrolyse. Les électrolyseurs conventionnels convertissent le chlorure de sodium en chlore (Cl_2) qui en se dissolvant dans l'eau produit l'acide hypochloreux (HOCl). L'acide hypochloreux étant par nature instable, la solution produite présente une faible tenue dans le temps.



La technologie d'électrolyseur utilisée par BB Distrilux diffère des électrolyseurs conventionnels. Notre cellule d'électrolyse ne génère qu'une solution contenant de l'hypochlorite de sodium (NaOCl), de l'hydroxyde de sodium (NaOH) et un résidu de sel (NaCl). L'acide hypochloreux nécessaire à la désinfection n'apparaît que lors de l'utilisation proprement dite de la solution : les molécules d'HOCl sont activées que lorsqu'elles sont exposées à une surface organique ou à l'oxygène de l'air. **Notre solution reste ainsi stable pendant 1 an.**