

TIP SHEET: COVID -19

PRÉPARATION DE DÉSINFECTANTS SUR BASE DE PRODUITS CHLORÉS

Cette fiche-conseil sert de guide la préparation des solutions chlorée de différentes concentrations, en fonction de produits chlorés bruts qui sont disponibles sur le marché le plus fréquemment.

Il existe aussi une fichier Excel qui vous permet de calculer les différentes concentrations en fonction des produits bruts qui ne sont pas listé dans cette fiche-conseil.

Si vous avez des questions ou avez besoin d'assistance, veuillez nous contacter:

PRÉPARATION DES DESINFECTANTS À BASE DE CHLORE À 0.05%

Concentration désirée (%)	0.05%
Quantité de solution nécessaire à 0.05% (L)	20

= 1 bidon

Solution chlorée liquide	Concentration (spécifiée sur l'étiquette)	Quantité de solution chlorée nécessaire (ml)	Quantité de solution chlorée nécessaire (L)
Solution mère faite à partir du HTH	1.00%	1,000	1.0
Produit commercial chloré (p.ex. Javel, Clorox, etc.)	1.25%	800	0.8
	2.60%	385	0.4
	3.50%	286	0.3
	5.25%	191	0.2

obtenue en dissolvant de 15g (une cuillère à soupe) de HTH 65% dans 1 litre d'eau

Produit chloré	Concentration (spécifiée sur l'étiquette)	Quantité de produit nécessaire (g)	Quantité de produit nécessaire (Kg)
HTH (Calcium Hypochlorite Granulé)	65%	15	0.015
ACL56 (Dichlor Granulé)	56%	18	0.018

Bleach – Diluted Sodium Hypochlorite

Example: 1 Liter of 5.25% bleach per 5 L H₂O to achieve 1% chlorine concentration

$$X \text{ L Bleach} = \frac{(\text{Volume } H_2O, L)}{(\% \text{ Sodium Hypochlorite} / \text{Target } \%)}$$

*Please adjust the % sodium hypochlorite to match what is indicated on the bleach source.

Calcium Hypochlorite - Granular

Example: 77 grams of Calcium Hypochlorite (65% available chlorine) per 5 L H₂O to achieve 1% chlorine concentration

**Please be aware that Calcium Hypochlorite must ONLY be used to disinfect systems that will use calcium hypochlorite for water chlorination. Shocking with Calcium Hypochlorite and using ACL56 (or opposite) could result in major safety concerns / equipment failure.*

$$X \text{ g CalHypo} = \frac{(\text{Target } \%) \times (\text{Volume } H_2O, L)}{(\% \text{ Available Chlorine})} \times \left(\frac{1000 \text{ g}}{L} \right)$$

*Please adjust to match the % Available Chlorine according to the CalHypo product being used

ACL56 – Granular Dichlor

Example: 90 grams of ACL56 (56% available chlorine) per 5 L H₂O to achieve 1% chlorine concentration

$$X \text{ g ACL56} = \frac{(\text{Target } \%) \times (\text{Volume } H_2O, L)}{(\% \text{ Available Chlorine})} \times \left(\frac{1000 \text{ g}}{L} \right)$$

PRÉPARATION DES DESINFECTANTS À BASE DE CHLORE À 0.5%

Concentration désirée (%)	0.5%
Quantité de solution nécessaire à 0.5% (L)	20

= 1 bidon

Solution chlorée liquide	Concentration (spécifiée sur l'étiquette)	Quantité de solution chlorée nécessaire (ml)	Quantité de solution chlorée nécessaire (L)
Solution mère faite à partir du HTH	1.00%	10,000	10.0
Produit commercial chloré (p.ex. Javel, Clorox, etc.)	1.25%	8,000	8.0
	2.60%	3,846	3.9
	3.50%	2,857	2.9
	5.25%	1,905	1.9

obtenue en dissolvant de 15g (une cuillère à soupe) de HTH 65% dans 1 litre d'eau

Produit cloré	Concentration (spécifiée sur l'étiquette)	Quantité de produit nécessaire (g)	Quantité de produit nécessaire (Kg)
HTH (Calcium Hypochlorite Granulé)	65%	154	0.154
ACL56 (Dichlor Granulé)	56%	179	0.179

Bleach – Diluted Sodium Hypochlorite

Example: 1 Liter of 5.25% bleach per 5 L H₂O to achieve 1% chlorine concentration

$$X \text{ L Bleach} = \frac{(\text{Volume } H_2O, L)}{(\% \text{ Sodium Hypochlorite} / \text{Target } \%)}$$

*Please adjust the % sodium hypochlorite to match what is indicated on the bleach source.

Calcium Hypochlorite - Granular

Example: 77 grams of Calcium Hypochlorite (65% available chlorine) per 5 L H₂O to achieve 1% chlorine concentration

**Please be aware that Calcium Hypochlorite must ONLY be used to disinfect systems that will use calcium hypochlorite for water chlorination. Shocking with Calcium Hypochlorite and using ACL56 (or opposite) could result in major safety concerns / equipment failure.*

$$X \text{ g CalHypo} = \frac{(\text{Target } \%)\times(\text{Volume } H_2O, L)}{(\% \text{ Available Chlorine})} \times \left(\frac{1000 \text{ g}}{L}\right)$$

*Please adjust to match the % Available Chlorine according to the CalHypo product being used

ACL56 – Granular Dichlor

Example: 90 grams of ACL56 (56% available chlorine) per 5 L H₂O to achieve 1% chlorine concentration

$$X \text{ g ACL56} = \frac{(\text{Target } \%)\times(\text{Volume } H_2O, L)}{(\% \text{ Available Chlorine})} \times \left(\frac{1000 \text{ g}}{L}\right)$$

CONTACT

Mugur Dumitrache

WASH sr. Advisor | TSU – WASH / ENVIRONMENT

mdumitrache@mercycorps.org

Manzoor Hussain

WASH sr. Advisor | TSU – WASH / ENVIRONMENT

mhussain@mercycorps.org



45 SW Ankeny Street
Portland, Oregon 97204
888.842.0842
mercycorps.org