

# **ERRATUM**

Corrections des tutos & vidéos de la bibliothèque du canal "L'Antidote Universel"

<u>Les bouteilles de stockage</u> (100ml, 150ml, 200ml etc.) doivent être ambrées <u>marrons</u> (et non bleues) pour une conservation optimale (jusqu'à 6 mois si non ouvertes)

#### Note concernant les saturations :

Ne pas se fier au temps. La saturation prendra fin lorsque la couleur du contenu du petit verre (CD) et la couleur de l'eau du bocal seront identiques.

### Ne pas utiliser de métal :

ni bouchon, ni contenant, bouteille, flacon

Dans la recherche tapez "CDS - Calculateur de dilution". Un lien vous dirigera vers le tableau de calcul pour réaliser ces deux dilutions que vous adapterez selon les quantités souhaitées en respectant les proportions (aperçu du calculateur en bas de page).

#### Gel de CDS:

Ne pas utiliser les flacons tubes à clapet présentés sur le tuto de la bibliothèque. Choisir des roll-on en verre de chez Aroma-zone

quantité d'eau	chlorite de sodium	acide chlorhydrique	5
350ml	5ml	5ml	Avec l'acide
700ml	10ml	10ml	chlorhydrique
1050ml	15ml	15ml	1
1400ml	20ml	20ml	Utilisez la règle
quantité d'eau	chlorite de sodium	acide citrique	autres valeurs
350ml	10ml	10ml	_
700ml	20ml	20ml	- )
	30ml	30ml	Avec l'acide
1050ml	Sumi	Joini	citrique



## Préparer les réactifs à partir des matières premières

Quantités utiles pour la préparation du chlorite de sodium à 25% à partir du chlorite de sodium à 80% : 100g d'eau distillée + 45.5g de chlorite de sodium à 80% = 145.5g de Solution à 25% Quantités utiles pour la préparation de l'acide chlorhydrique à 4% à partir de l'acide chlorhydrique à 23% : 99.8ml d'eau distillée + 21ml d'acide chlorhydrique à 23% = 120.8ml de Solution

# Calculateur de dilution

## Pour le Chlorite de Sodium [ NaClO<sub>2</sub> ]

Concentration souhaitée (en %):	25,0%	
Concentration du Chlorite de Sodium (en %):	80,0%	
Quantité de Chlorite de Sodium utilisé:	45,5	g
Résultat = Quantité d'eau distillé à utiliser:	100,0	g/ml
Quantité de solution obtenue:	145,5	g

# Calculateur de dilution Pour l'Acide Chlorhydrique [ HCl ]

Concentration souhaitée:	4,0%	
Concentration initiale (en %):	23,0%	
Quantité d'acide chlorhydrique utilisé:	21,0	ml
Résultat = Quantité d'eau distillé à utiliser:	99,8	ml
Quantité de solution obtenue:	120,8	ml

