

DÉCLARATION D'ACTIVITÉ
REDEVANCE POUR POLLUTION DE L'EAU D'ORIGINE NON DOMESTIQUE
REDEVANCE POUR MODERNISATION DES RÉSEAUX DE COLLECTE

NOTICE EXPLICATIVE DU FORMULAIRE COMPLÉMENTAIRE
UTILISATION DE SOLVANTS ORGANO-HALOGENES

Vous avez reçu un formulaire général industriel, ou un formulaire « DÉCLARATION D'ACTIVITÉ TRAITEMENT DE SURFACE » **en complément vous devez déclarer les utilisations de solvants organo-halogénés.**

Pour bien remplir votre déclaration :

Cadre 1 : « ÉTABLISSEMENT CONCERNÉ »

Vérifiez que les informations portées dans ce cadre sont exactes et complètes. Si ces informations comportent des inexactitudes ou sont incomplètes, corrigez-les ou complétez-les suivant le cas.

Précisez le traitement effectué sur les solvants usés et leur destination : nom et adresse du centre de traitement.

Cadre 3 : PRODUITS ACHETÉS

- Il est impératif de déclarer la référence complète des produits (référence de la gamme complétée des chiffres et/ou lettres caractéristiques du produit) et le nom du fabricant (information précisée sur la fiche technique du produit).
- Les solvants organo-halogénés comportent des molécules organiques chlorées et/ou fluorées et/ou bromées. Pour exprimer le tonnage annuel acheté en équivalence chlore, veuillez vous référer :
 - à la fiche technique de sécurité du produit transmise par le fournisseur pour connaître la composition du solvant,
 - à l'exemple de calcul qui figure en page 2 de la présente notice pour déterminer le nombre d'équivalents chlore dans le solvant.

**Correspondances en Équivalents-Chlore
pour les produits Organo-Halogénés les plus courants**

| DÉNOMINATION DU PRODUIT ORGANO-HALOGÉNE | FORMULE CHIMIQUE | MASSE MOLÉCULAIRE en g/mol | ÉQUIVALENTS-CHLORE DANS LA MOLÉCULE en g/kg |
|--|---|-------------------------------|---|
| DÉRIVÉS DU MÉTHANE | | | |
| Dichlorométhane (chlorure de méthylène) | CH ₂ Cl ₂ | 85,0 | 835,29 |
| Trichlorométhane (chloroforme) | CHCl ₃ | 119,5 | 891,21 |
| Tétrachlorure de carbone | CCl ₄ | 154,0 | 922,08 |
| DÉRIVÉS DE L'ÉTHANE | | | |
| Chloro-éthylène (chlorure de vinyle) | C ₂ H ₃ Cl | 62,5 | 568,00 |
| Dichloro-éthane | C ₂ H ₄ Cl ₂ | 99,0 | 717,17 |
| Dibromo-éthane | C ₂ H ₄ Br ₂ | 188,0 | 717,17 |
| Dichloro-éthylène | C ₂ H ₂ Cl ₂ | 97,0 | 731,96 |
| Trichloro-éthane | C ₂ H ₃ Cl ₃ | 133,5 | 797,75 |
| Trichloro-éthylène | C ₂ HCl ₃ | 131,5 | 809,89 |
| Tétrachloro-éthane | C ₂ H ₂ Cl ₄ | 168,0 | 845,24 |
| Tétrachloro-éthylène | C ₂ Cl ₄ | 166,0 | 855,42 |
| DÉRIVÉS D'AUTRES HYDROCARBURES | | | |
| Dichloropropane | C ₃ H ₆ Cl ₂ | 113,0 | 628,32 |
| Dichloropropène | C ₃ H ₄ Cl ₂ | 111,0 | 639,64 |
| Héxachlorobutadiène | C ₄ Cl ₆ | 261,0 | 816,09 |
| Héxachlorocyclohexane (Lindane) | C ₆ Cl ₆ | 285,0 | 747,37 |
| DÉRIVÉS DU BENZÈNE | | | |
| Chlorobenzène | C ₆ H ₅ Cl | 112,5 | 315,56 |
| Dichlorobenzène | C ₆ H ₄ Cl ₂ | 147,0 | 482,99 |
| Trichlorobenzène | C ₆ H ₃ Cl ₃ | 181,5 | 586,78 |
| Tétrachlorobenzène | C ₆ H ₂ Cl ₄ | 216,0 | 657,41 |
| DÉRIVÉS DU TOLUÈNE | | | |
| Chlorotoluène | C ₇ H ₇ Cl | 126,5 | 280,63 |
| DÉRIVÉS DU NAPHTALÈNE | | | |
| Chloronaphtalène | C ₁₀ H ₇ Cl | 162,5 | 218,46 |
| Bromonaphtalène | C ₁₀ H ₇ Br | 207,0 | 218,46 |
| DÉRIVÉS DU PHÉNOL | | | |
| Chlorophénol | C ₆ H ₅ OCl | 128,5 | 276,26 |

Exemple de calcul des équivalents-chlore :

Nom du produit _____ : Chlorure de méthylène (dichlorométhane)

Formule chimique développée _____ : CH₂-Cl₂

Masses atomiques _____ : C=12 - H=1 - Cl=35,5

Masse moléculaire _____ : M = 12x1 + 1x2 + 35,5x2 = 85 g/mol

Masse de chlore dans la molécule _____ : M_{Cl} = 35,5x2 = 71 g

Nombre d'Équivalents-Chlore dans la molécule _____ : É_{qCl} = 1000 x (M_{Cl} ÷ M) = 835,29 g/kg

N.B. : Dans le cas d'un produit organohalogéné non chloré (bromé par exemple), il suffit d'effectuer le calcul en remplaçant l'halogène (X) par du Chlore (Cl). Le nombre d'équivalents-chlore de la molécule halogénée non chlorée est donc identique à celui de la molécule chlorée correspondante (ex. : chloronaphtalène et bromonaphtalène).