

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

**Exemple de calcul des équivalents-chlore :**

Nom du produit \_\_\_\_\_ : Chlorure de méthylène (dichlorométhane)

Formule chimique développée \_\_\_\_\_ : CH<sub>2</sub>-Cl<sub>2</sub>

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<sub>Cl</sub> = 35,5x2 = 71 g

Nombre d'Équivalents-Chlore dans la molécule \_\_\_\_\_ : É<sub>qCl</sub> = 1000 x (M<sub>Cl</sub> ÷ 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).