



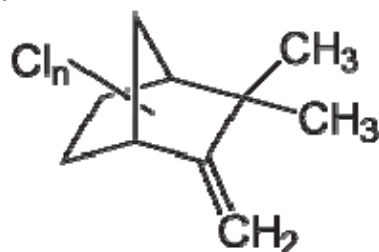
Organochlorés

Généralités :

Dérivés d'hydrocarbures cycliques ou aromatiques. De moins en moins employés (longue rémanence + bioaccumulation et biomagnification), aussi connus sous le nom de polluants organiques persistants ou POP's. Substances très stables.

Structure :

Contiennent de nombreux atomes de Chlore sur structure carbonée complexe, souvent polycycliques



Exemple : Toxaphène

Origine :

Dérivés de synthèse chimique

Aspect :

Solides lipophiles, très peu hydrosolubles, très stables, peu biodégradables

Utilisation :

Traitement des semences, bois et contre les insectes domestiques

Toxicocinétique/Effets toxiques :

Substances considérées comme problématiques en raison de leur bioaccumulation. Elles ne se décomposent pas facilement et peuvent rester actives longtemps dans l'environnement. Diffusion dans les tissus graisseux (lipophile) Relarguage très lent, élimination fécale principalement

Classement :

Insecticides, Acaricides et Nématocides, Fongicides

Exemples :

La Convention de Stockholm (2001) a identifié 12 produits chimiques à éliminer. Neuf de ceux-ci sont des pesticides: DDT, Aldrine, Chlordane, Dieldrine, Endrine, Heptachlore, Toxaphène, HCB, Mirex, (FAO)

Autres organochlorés : Lindane, Endosulfan, Dicofol, Bromopropylate, Tecnazène, Quintozène