

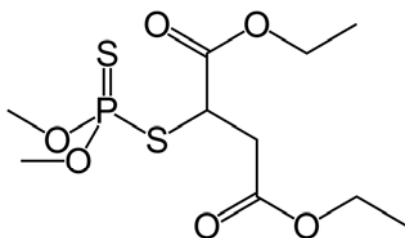


Organophosphorés

Généralités :

Les composés organophosphorés sont très toxiques par leurs propriétés anticholinestérasiques qui leur donne leur activité insecticide. Très liposolubles, rapidement dégradés, certains organophosphorés ont été utilisés en tant que gaz de combat.

Structure :



Structure de base : un atome de phosphore central presque toujours un atome d'oxygène

Malathion

Origine :

Dérivés de synthèse chimique

Aspect :

Liquide huileux, coloration jaune clair, assez volatil, insoluble dans l'eau, soluble dans les solvants organiques.

Utilisation :

Les organophosphorés sont le plus souvent appliqués avec des solvants organiques de type pétrolier ou en émulsion dans des huiles minérales, utilisation exothérapeutiques, la plupart diffusent dans le système vasculaire du végétal.

Toxicocinétique/Effets toxiques :

les pesticides organophosphorés sont des neurotoxines qui s'attaquent au système nerveux. Une exposition prolongée aux organophosphorés peut provoquer des vertiges, vomissements, attaques, paralysies, pertes des fonctions mentales et, éventuellement, la mort. (FAO)

Pénétration dans l'organisme par inhalation (fréquent), voie transcutanée ou systémique, ingestion (accidentelle). Favorisée par les solvants organiques. Certains subissent une activation métabolique (parathion)

Classement :

Insecticides, Acaricides et Nématocides

Exemples :

Parathion, Malathion, Diméfox, Cadusafos, Diazinon, Chlorfenvinphos, Chlorpyrifos, Fosthiazate, Méthidation