















## Catégorie de matières dangereuses résiduelles - campus

Catégorie	Étiquette	Définition	Exemples	Cas particuliers
<b>ACIDES ORGANIQUES</b>		Solutions d'acides organiques ainsi que les anhydrides	Acide acétique, acide propionique, acide lactique, acide palmitique, acides haloacétiques dont acide trichloroacétique (TCA), méthanol + acide acétique, anhydride acétique, anhydride maléique, anhydride palmitique.	Ne jamais mélanger avec de l'acide nitrique (HNO <sub>3</sub> ).
<b>ACIDES INORGANIQUES</b>		Solutions d'acides inorganiques (pH inférieur à 6)	Acide nitrique dilué, acide sulfurique dilué, acide phosphorique, acide chlorhydrique, acide bromhydrique, acide iodhydrique.	L'acide fluorhydrique est inclus dans cette catégorie, <b>mais il doit être identifié sur le contenant dans la section «Remarques»</b> . Il en est de même pour l'acide sulfochromique et ceux contenant des métaux lourds.
<b>BASES INORGANIQUES</b>		Solutions basiques (pH supérieur à 8)	Hydroxyde de sodium aqueux, hydroxyde de potassium aqueux, amines à chaîne courte en solution aqueuse (méthylamine, éthylamine).	L'hydroxyde d'ammonium est inclus dans cette catégorie, <b>mais il doit être identifié sur le contenant dans la section «Remarques»</b> .
<b>SOLUTIONS NEUTRES CONTAMINÉES 6 ≤ pH ≤ 8</b>		Tout produit en solution neutre qui ne présente pas de danger particulier autre que la toxicité (pH entre 6 et 8)	Solution contenant 50% d'eau et plus, résultat d'extraction ou tout liquide ininflammable dont le pH se situe entre 6 et 8.	Une solution contenant un produit organique ininflammable tel que de l'éthylène glycol (antigel), est incluse dans cette catégorie.
<b>SOLVANTS HALOGÉNÉS</b>		Solvants organiques qui présentent au moins une fonction halogénée (F, Cl, Br, I)	Halogénométhanés tels que tétrachlorure de carbone, dichlorométhane, chloroforme et iodométhane, bromobenzène, halogénures d'alkyles tels que 3-bromobutan-1-ol	Ne pas confondre les chlorures d'acide avec les solvants halogénés, ces chlorures <b>étant hautement réactifs et souvent lacrymogènes</b> (ex: chlorure de thionyle, chlorure d'oxalyle).
<b>SOLVANTS NON HALOGÉNÉS</b>		Solvants organiques qui ne présentent aucune fonction halogénée	Hexanes, p-dioxane, éther éthylique, tétrahydrofurane (THF), méthanol, acrylonitrile, acétone, DMSO (diméthylsulfoxyde), triéthylamine, benzène, toluène, xylènes, diluant à peinture (paint thinner), éthylène glycol si plus concentré que 50%.	
<b>HUILES</b>		Huiles minérales, synthétiques, végétales et animales	Huile à moteur usée, huile pour pompe à vide, huile hydraulique, huile minérale, huile végétale, glycérine.	Les huiles de transformateurs peuvent contenir des <b>BPC</b> , il faut analyser l'huile avant de la récupérer.

## Catégorie de matières dangereuses résiduelles - campus

Catégorie	Étiquette	Définition	Exemples	Cas particuliers
<b>MATIÈRES SOLIDES CONTAMINÉES<sup>1</sup></b>		Matières solides contaminées par des produits chimiques toxiques	Papiers absorbants, gants souillés par du bromure d'éthidium, phénol, gel, etc.	
<b>SOLIDES CONTAMINÉS AVEC DU LIQUIDE INFLAMMABLE</b>		Tissus imbibés de liquide inflammable (guenilles), surtout utilisés dans les ateliers de mécanique	Guenilles en coton imbibées d'acétone	
<b>FIXATEURS</b>		Solutions utilisées en photographie qui contiennent parfois de l'acide acétique (fixateur photographique)	Les fixateurs proviennent habituellement d'un mélange commercial solide dissous dans l'eau.	
<b>RÉVÉLATEURS</b>		Solutions légèrement basiques utilisées dans le domaine de la photographie (révélateur photographique)	Les révélateurs sont composés d'un mélange commercial solide dissous dans l'eau.	
<b>PESTICIDES LIQUIDES</b>		Insecticides, herbicides et fongicides liquides ou en solution	Atrazine, bentazone, rinçures de pulvérisateur, produits chimiques d'usage agricole	
<b>BROMURE D'ÉTHIDIUM LIQUIDE</b>		Solutions habituellement aqueuses de bromure d'éthidium		
<b>PILES USÉES</b>		Piles et batteries à électrolytes acides ou basiques	Accumulateurs au plomb, piles rechargeables et piles alcalines	

<sup>1</sup>Le contenant de récupération est un seau de plastique rouge de 20 litres  
N.B.: Les autres contenants de récupération ont une capacité limite de 10 litres