1

Voies d'entrée des toxiques dans l'organisme

On compte cinq voies d'entrée des toxiques dans l'organisme. Il s'agit des voies :

– pulmonaire,
– cutanée,
– orale,
– oculaire,
– parentérale. Cette dernière, étant expérimentale, ne sera pas étudiée ici.

Voie d'entrée pulmonaire

Elle constitue le principal mode de pénétration en milieu de travail, les victimes inhalant des gaz, des vapeurs, des fumées toxiques. C'est aussi la plus dangereuse en raison :

– de la rapidité de pénétration des gaz toxiques dans le secteur circulatoire. (Ils ne passent pas par le foie). De ce fait les différents organes - le système nerveux central en particulier - sont très vite soumis à leurs effets narcotiques ou anoxiques. Lorsque la victime fournit des efforts physiques, ceux-ci entraînent une hyperventilation qui facilite la pénétration du toxique dans le sang ;

– de l'absorption presque complète du toxique inhalé, la surface d'absorption des poumons étant très importante et les capillaires pulmonaires quasi directement en contact avec l'air extérieur.

Le degré d'exposition dépend à la fois de la concentration du toxique dans l'air inhalé et de la durée de l'exposition.

Voie d'entrée cutanée

L'absorption cutanée dépend :

– des caractéristiques tant physiques que chimiques du toxique : poids moléculaire, degré d'ionisation, hydro et liposolubilité (les affinités du toxique avec le tissu graisseux facilitent sa pénétration cutanée). Selon les substances, la pénétration s'effectue par les glandes sébacées ou bien directement à travers les cellules épidermiques. Après pénétration, les toxiques hydrosolubles demeurent dans l'espace aqueux tandis que les liposolubles (les solvants par exemple) se fixent sur les tissus riches en graisses ;

– des propriétés du solvant utilisé ;

– de l'état des téguments (peau plus ou moins mince, décapée, excoriée).

Elle est favorisée par l'humidité et la sueur.

La substance toxique peut induire des effets locaux (irritation, nécrose) ou généraux (notamment lorsqu'elle présente des affinités particulières avec certains tissus ou organes).

Voie d'entrée orale

Elle ne joue qu'un rôle secondaire dans le cas des intoxications aiguës professionnelles – il s'agit d'accidents, d'ingestion par méprise – alors qu'il en va tout autrement si l'on considère l'ensemble des intoxications aiguës (plus de 80 % d'entre elles font suite à des démarches suicidaires et sont provoquées par la prise orale volontaire de substances médicamenteuses, le plus souvent des barbituriques, des tranquillisants et des antidépresseurs).

Le degré d'absorption dépend notamment :

– des propriétés physico-chimiques du toxique (solubilité, degré d'ionisation...),

– des caractéristiques du solvant utilisé,

– du contenu gastro-intestinal.

Après avoir subi, le cas échéant, des transformations en milieu intestinal, les substances ingérées sont absorbées à ce niveau et, après passage dans la veine porte, gagnent le foie, organe-cible et d'inactivation des toxiques dans bon nombre de cas d'intoxication par voie orale.

Il convient de rappeler ici le cas particulier des solvants qui, malgré une toxicité orale très faible, sont particulièrement dangereux : très facilement aspirés dans les poumons à la suite d'une ingestion ils provoquent alors une pneumopathie chimique. A l'inverse, il existe des exemples de substances d'abord inhalées puis secondairement absorbées (au moins partiellement) par voie orale : c'est ainsi que des particules de plomb en suspension dans l'air peuvent être inhalées puis, grâce à l'action des mécanismes de clearance pulmonaire, acheminées par les nécrophages et le mouvement du mucus pulmonaire au niveau du larynx et avalées.

Il est donc interdit de manger, de fumer, de conserver des aliments dans des locaux professionnels où sont manipulées des substances toxiques dangereuses en cas d'absorption.

Voie d'entrée oculaire

Il s'agit de projections oculaires survenant notamment à la suite d'une erreur de manipulation. Une agression oculaire peut également être le fait d'un gaz particulièrement irritant.

⁂

Le tableau n° 1 indique quelles sont les voies de pénétration pour chacune des substances toxiques étudiées.

Tableau 1. – Voies d'entrée des toxiques dans l'organisme

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Abiétate de mercure				★
Acétaldéhyde	★	★	★	★
Acétate d'amyle	★	★	★	★
Acétate d'éthyle	★	★	★	★
Acétate d'isopropyle	★	★	★	★
Acétate de n-butyle	★	★	★	★
Acétate de méthyle	★	★	★	★
Acétate de n-propyle	★	★	★	★
Acétate de vinyle	★	★	★	★
Acétates halogénés	★		★	
Acéto-acétate d'éthyl		★	★	
Acétone	★	★	★	★
Acétone cyanhydrine	★	★	★	★
Acétonitrile	★	★	★	★
Acétylacétone	★	★	★	★
Acétyl citrate				★
Acétylène	★			
Acide acétique	★	★	★	★
Acide borique		★	★	★
Acide chloroplatinique	★	★	★	
Acide chlorhydrique	★	★	★	★
Acide chromique	★	★	★	★
Acide cyanhydrique	★			
Acide fluorhydrique	★	★	★	★
Acide formique	★	★	★	★
Acide métacrylique	★			
Acide monochloroacétique	★	★	★	★
Acide nitrique	★	★	★	★
Acide orthophosphorique	★	★	★	★
Acide osmique	★	★	★	★
Acide oxalique		★	★	★
Acide phosphorique	★	★	★	★
Acide picrique	★	★	★	★
Acide sulfamique		★	★	★
Acide sulfonique	★	★	★	★
Acide sulfurique	★	★	★	★
Acide tartrique	★			
Acridène	★	★	★	★
Acroléine	★	★	★	
Acrylamide	★	★	★	★
Acrylate d'éthyle	★	★	★	★
Acrylate de butyle	★	★	★	★
Acrylate de méthyle	★	★	★	★
Acrylonitrile	★	★	★	★
Alcènes gazeux	★			
Alcool allylique	★	★	★	★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Alcool benzylique	★	★	★	★
Alcool éthylique	★	★	★	★
Alcool furfurylique	★	★	★	★
Alcool isopropylique	★	★	★	★
Alcool méthylique	★	★	★	★
Alcool propylique	★	★	★	★
Alcools amyliques	★		★	★
Aldéhyde furfurylique	★	★	★	
Allylamines	★	★	★	★
Aluminium (poudre d')		★	★	
Alun				★
Amides aliphatiques saturées		★	★	
Amines alicycliques et aliphatiques	★	★	★	
Aminopyridine		★	★	★
Ammoniac	★	★	★	
Ammoniaque	★	★	★	★
Ammonium (sels d')	★	★	★	★
Anhydride acétique	★	★	★	★
Anhydride maléique	★	★	★	★
Anhydride phtalique	★	★	★	
Anhydride sulfurique	★	★		★
Aniline	★	★	★	★
Antimoine	★	★	★	★
Argon	★			
Arsenic	★	★	★	★
Azote	★			
Azote liquide		★	★	
Baryum				★
Bases		★	★	★
Benzène	★	★	★	★
Benzène sulfonique	★	★	★	★
Benzène sulfonyle	★	★	★	★
Benzidine		★	★	★
Benzonitrile		★	★	
Benzylamine		★	★	
Béryllium	★	★	★	
Bifluorure d'ammonium		★	★	★
Bis (chlorométhyl) éther	★	★	★	
Bis (phénoxyphényl) éther	★	★	★	★
Borate de phénylmercure	★	★	★	★
Borate de sodium		★	★	★
Bore		★	★	★
Bromacétate d'éthyle	★	★	★	★
Brome	★	★	★	

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Bromochlorodifluorométhane				
R12B1	★			
Bromochlorotrifluoroéthane	★			
Bromotrifluoroéthylène	★			
Bromure d'hydrogène	★		★	
Bromure de cyanogène	★		★	
Bromure de méthyle	★	★	★	
Butadiène	★	★	★	
Butane	★			
Butanediol	★	★	★	★
Butanethiol	★			
Butène	★			
Butoxyéthanol	★	★	★	★
Butyl acétate	★	★	★	★
Butyl acrylate	★	★	★	★
Butyl hydroxyanisol	★	★	★	
Butylamines	★	★	★	★
Butylglycol	★	★	★	★
Butyltoluène	★	★	★	★
Butyne	★			
3-butyne, 2-one	★	★	★	★
Butyrate de vinyle	★	★	★	
Cadmium	★	★	★	
Carbamates	★	★	★	★
Carbonate de fer				★
Carbonyl fluoruré	★			
Caustiques	★	★	★	★
Cérium (fumées)	★			
Cétène	★			
Cétones	★	★	★	★
Chlorate de potassium	★	★	★	★
Chlorate de sodium	★	★	★	★
Chlore	★		★	
Chlorhydrate d'aniline				★
Chlorhydrine sulfurique	★	★	★	★
Chloroanilines	★	★	★	★
Chlorodifluoroéthylène	★			
Chlorodifluorométhane	★			
Chloro-2-4-dinitrobenzène		★	★	★
1-chloro-2,3-époxypropane		★	★	★
Chloroformiates	★	★	★	
Chloroisocyanates		★	★	★
Chlorométhyl méthyl éther	★	★	★	★
Chlorométhyl trichlorosilane	★	★	★	★
Chloronaphtalène	★	★	★	★
Chloronitrobenzènes		★	★	★
2-chloro-4 nitrophénol	★	★	★	★
Chloropentafluoroéthane	★			
Chloroplatinates	★	★	★	★
Chloroprène	★	★	★	★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Chloroquinones	★	★	★	★
Chlorosulfonate d'éthyle	★	★	★	
Chlorosulfonate de méthyle	★	★	★	
Chlorotrifluoroéthylène	★			
Chlorotrifluorométhane	★			
Chlorure d'acétyle	★	★	★	★
Chlorure d'allyle	★	★	★	★
Chlorure d'aluminium	★	★	★	★
Chlorure d'éthyle	★	★	★	★
Chlorure de calcium	★	★	★	★
Chlorure de cyanogène	★		★	
Chlorure de méthyle	★	★	★	
Chlorure de propionyle	★	★	★	★
Chlorure de sélénium	★	★	★	★
Chlorure de thionyle	★	★	★	★
Chlorure de vinyle	★	★	★	
Chlorure de zinc	★			
Chlorure mercureux				★
Chlorure mercurique				★
Chromates et bichromates	★	★	★	★
Chrome		★	★	★
Cis-butène	★			
Cobalt	★			★
Crotonaldéhyde	★	★	★	★
Crotonate d'éthyle	★	★	★	
Crotonate de méthyle	★	★	★	★
Cuivre	★			★
Cyanamide calcique	★	★	★	★
Cyanogène	★			
Cyanure d'ammonium				★
Cyanure de calcium				★
Cyanure de potassium				★
Cyanure de sodium				★
Cyclobutane	★			
Cyclopropane	★			
Décaborane	★	★	★	
Décafluorobutane	★			
Décafluorure de soufre	★			
Dérivés terpéniques				★
Deutérium	★			
Diacétate d'allylidine	★	★	★	
Diacétate de glycérol	★			
Diacétone alcool	★	★	★	
Diaminobutane	★	★	★	★
Diaminohexane	★	★	★	★
Diaminopentane	★	★	★	★
Diaminopropane	★	★	★	★
Diazométhane	★			
Diborane	★		★	
Dibromodifluorométhane	★			

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Dibutylamine	★	★	★	★
Dibutylaminoéthanol	★	★	★	★
Dichloro-3,3' diamino-4,4' diphénylméthane	★	★		★
Dichlorodifluorométhane	★			
Dichloroéthyl éther	★	★	★	★
Dichloroéthylène	★	★	★	★
Dichlorohexafluorobutène	★			
Dichloroisopropyléther	★	★	★	★
Dichlorométhane	★	★	★	★
Dichloro-1,2 propane	★	★	★	★
Dichlorosilane	★		★	
Dichlorure d'éthylène	★	★	★	★
Dichlorure de soufre	★			
Dicyclohexylamine	★	★	★	★
Diéthanolamine	★	★	★	★
Diéthylamine	★	★	★	★
Diéthylène triamine	★	★	★	★
Diéthyltoluamide		★		
Diéthylzinc	★			
Difluorométhane	★	★		
Difluorure d'oxygène	★			
Diisobutylamine	★	★	★	★
Diisobutylcétone	★	★	★	★
Diisocyanate d'hexaméthylène	★	★	★	★
Diisocyanate d'isophorone	★	★	★	★
Diisocyanate de diphénylméthane	★			
Diisocyanate de toluylène	★	★	★	★
Diisopropylamine	★	★	★	★
Diméthyl acétamide	★	★	★	★
Diméthyl formamide	★	★		
Diméthyl hydrazine		★	★	★
Diméthylamine	★	★	★	
Diméthylaminoéthanol	★	★	★	★
Diméthyl-thionochlorophosphate	★			
Dinitrate d'éthylène glycol		★		
Dinitrocrésol	★	★		★
Dinitrophénol	★	★		★
Dinitrophénylhydrazine	★	★	★	★
Dioxane	★	★	★	★
Dioxine	★	★	★	★
Dioxyde d'azote	★			
Dioxyde de soufre	★	★	★	
Diphénylamine	★	★	★	★
Diphényle	★	★	★	★
Dipropylamine	★	★	★	★
Distillats du pétrole	★			★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Epichlorhydrine	★	★	★	★
Epoxy durcisseurs	★	★	★	
Epoxy monomère		★		
Epoxy résine	★			
Epoxydes	★	★		
Essence de térébenthine	★	★	★	★
Etain	★	★	★	★
Ethane	★			
Ethanethiol	★			
Ethanolamine	★	★	★	★
Ether allyléthylique	★	★	★	★
Ether allylvinylique	★	★	★	★
Ether diallylique	★	★	★	★
Ether dibutylique	★	★	★	★
Ether diéthylique	★	★	★	★
Ether diméthylique	★	★	★	★
Ether dipropylique	★	★	★	★
Ether divinylique	★	★	★	★
Ether éthylvinylique	★	★	★	
Ether isopropylvinylique	★	★	★	★
Ether méthylvinylique	★	★		
Ether monoéthylique du diéthylène glycol	★	★		★
Ethers du propylène glycol	★	★	★	★
Ethoxy acétylène		★	★	
Ethyl N butylcétone	★	★	★	★
Ethyl P toluène sulfonate	★	★	★	
Ethylaminoéthanol	★	★	★	★
Ethylbromacétate	★		★	
3-éthylbutylamine	★	★	★	★
Ethylchloracétate	★		★	
Ethylène	★			
Ethylène glycol		★	★	★
Ethylènes amines	★	★	★	
Ethylènediamine	★	★	★	★
Ethylglycol	★	★		★
Ethyliodacétate	★		★	
Fer				★
Fer pentacarbonyle	★	★		
Ferrovanadium	★		★	
Fluor	★	★	★	★
Fluorés organiques	★			
Fluoroacétate d'éthyle	★	★	★	★
Fluoroalcanes	★	★	★	
Fluorocarbone polymère	★			
Fluorure d'aluminium	★			★
Fluorure d'antimoine	★			★
Fluorure de baryum	★			★
Fluorure de calcium	★			★
Fluorure de sodium	★			★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Fluorure de sulfuryle	★		★	
Fluorure double de glucinium et de sodium		★	★	
Formaldéhyde	★	★	★	★
Formiate d'amyle	★	★	★	★
Formiate d'éthyle	★	★	★	★
Formiate de butyle	★	★	★	★
Formiate de méthyle	★	★	★	★
Fumarate de diisopropyle	★	★	★	
Gaz carbonique	★			
Gaz inertes	★			
Glyoxal	★	★	★	★
Goudrons de houille	★	★		
Halothane	★			
Hélium	★			
Heptane	★			
Heptylamines	★	★	★	★
Hexachlorobenzène	★	★	★	★
Hexachlorocyclopentadiène	★	★	★	★
Hexachlorophène		★		★
Hexafluoroacétone	★			
Hexafluoro-isopropanol		★	★	
Hexafluoro propylène	★			
Hexafluorure d'uranium	★	★	★	★
Hexafluorure de molybdène	★	★	★	
Hexafluorure de sélénium	★			
Hexafluorure de soufre	★			
Hexafluorure de tellure	★	★	★	
Hexafluorure de tungstène	★	★	★	
Hexaméthylène diisocyanate	★			
Hexaméthylène tétramine		★		★
Hexane	★	★	★	★
Hexanedione	★	★	★	★
Hexylamine	★	★	★	★
Hexylène glycol		★	★	★
Huiles de coupe		★		
Huiles diésel		★		
Huiles minérales	★	★		★
Hydrozines	★	★	★	★
Hydrocarbures aromatiques chlorés				★
Hydrocarbures pétroliers liquides distillant au-dessous de 300° C				★
Hydrogène antimonié	★			
Hydrogène arsénié	★			
Hydrogène phosphoré	★			
Hydrogène stibié	★			
Hydrogène sulfuré	★		★	

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Hydrogène telluré	★			
Hydroquinone		★	★	★
Hydroxy-acrylate d'éthyl	★	★	★	
N-hydroxyméthyl acrylamide	★	★	★	★
Hypochlorite de sodium	★		★	★
Iodacétate d'éthyle	★		★	
Iodate de potassium			★	★
Iode	★	★	★	★
Iodure d'hydrogène[1]	★	★		
Iodure de méthyle	★	★		
Isoamylamine	★	★	★	★
Isopentane				★
Isophorone	★	★	★	★
Isopropylamine	★	★	★	★
Krypton	★			
Ligroine				★
Magnésium	★			★
Magnésium métal[2]		★		
Maléate de dibutyle		★	★	
Maléate de diéthyle		★	★	
Maléate de diisopropyle		★	★	
Maléate de diméthoxyéthyle		★	★	
Maléate de diméthyle		★	★	
Maléate d'hydroxypropyle		★	★	
Maléate de monohydroxyéthyle		★	★	
Malononitrile	★	★	★	★
Manganèse	★	★		★
Mercaptans	★	★	★	
Mercure	★			★
Métaldéhyde	★			★
Métaux alkyl ou aryl	★			
Méthacrylate d'éthyle	★	★	★	
Méthacrylate de méthyle	★	★	★	
Méthane	★			
Méthanéthiol	★			
Méthoxyéthanol		★	★	★
3-méthyl, 2-butanone	★	★	★	★
3 méthyl, 1 butène	★			
5 méthyl, 2-heptanone	★	★	★	★
Méthyl N amylcétone	★	★	★	★
Méthyl N butylcétone	★	★	★	★
Méthyl N propylcétone	★	★	★	★
Méthyl acétylène	★			
Méthylal	★	★	★	
Méthylamines	★	★	★	★
Méthylaminoéthanol	★	★	★	
Méthylcyclohexanones	★	★	★	★
Méthyléthylcétone	★	★	★	

(1) Graves brûlures par déshydratation de la peau.
(2) Blessures par copeaux métalliques.

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Méthylisoamylcétone	★	★	★	★
Méthylisobutylcétone	★	★	★	★
Méthylisopropénylcétone	★	★	★	★
Méthylisothiocyanate	★	★	★	★
Méthylpropane	★			
Méthylpropène	★			
Monoacétine	★			
Monobromoéthylène	★	★	★	
Monochlorobenzène	★	★	★	
Monochlorhydrine du glycol	★	★	★	★
Monéthylamine	★	★	★	
Monofluoroéthane	★			
Monofluoroéthylène	★			
Monofluorométhane	★			
Monométhylamine	★	★	★	
Monoxyde d'azote	★			
Naphtalène	★	★	★	★
Naphtols	★	★	★	★
Naphtylamines	★	★	★	★
Naphtyl thiourée				★
Néon	★			
Néopentane	★			
Nickel	★			★
Nickel tétracarbonyle	★	★		
Nitrate d'amyle	★	★	★	★
Nitrate d'argent		★	★	★
Nitrate de baryum	★	★	★	★
Nitrate de propyle	★	★	★	★
Nitrites aliphatiques	★	★	★	★
Nitrobenzène	★	★	★	★
Nitrobutane	★	★	★	★
Nitroéthane	★	★	★	★
Nitroglycérine	★	★		
Nitrométhane	★	★	★	★
Nitronaphtalènes	★	★	★	★
Nitropropane	★	★	★	★
Nitrosodiméthylamine	★	★		★
1 nitroso 2 naphtol	★			
5 noranone	★	★	★	★
Octafluoroisobutène	★			
Octafluoropropane	★			
Octane	★	★	★	★
2 octanone	★	★	★	★
Organoaluminiques	★	★		
Organo-chlorés	★	★		★
Organo-phosphorés	★	★		★
Orthodichlorobenzène	★	★	★	★
Orthophénylphénol	★	★	★	★
Orthophtalate de dibutyle	★		★	★
Orthotoluidine	★	★	★	★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Oxyde d'éthylène	★	★	★	
Oxyde de carbone	★			
Oxyde de magnésium	★			
Oxyde de mésityle	★	★	★	★
Oxyde de méthyle	★	★	★	
Oxyde de propylène		★	★	
Oxyde de sélénium	★	★	★	★
Oxyde de zinc	★			
Oxyde de zirconium	★	★		
Oxygène	★			
Ozone	★	★	★	
Paraaminophénol	★	★		
Paradichlorobenzène	★	★	★	★
Paraphénylènediamine		★	★	★
Pentaborane	★			
Pentachlorure d'antimoine	★	★	★	★
Pentachlorure de niobium	★			
Pentachlorure de phosphore	★	★	★	★
Pentafluorure d'iode	★		★	
Pentafluorure de brome	★		★	
Pentafluorure de chlore	★	★	★	
Pentafluorure de phosphore	★		★	
Pentafluorure de soufre	★	★	★	
n-Pentane	★	★		★
Pentasulfure de phosphore		★	★	
Pentène	★	★	★	★
3-pentyne, 2 one	★	★	★	★
Perfluoroisobutylène	★			
Perhydrol		★	★	
Permanganate de potassium		★		★
Peroxyde de benzoyle	★	★	★	
Pétrole et dérivés	★			★
Phénol	★	★	★	★
Phénothiazine		★	★	
Phényl alkanes	★	★	★	★
Phényl alkènes	★	★	★	★
Phénylène diamine	★	★	★	★
Phosgène	★	★	★	
Phosphène	★			
Phosphore blanc	★	★	★	★
Phosphures	★			★
Phosphure d'aluminium				★
Phosphure de zinc				★
Phtalate de dibutyle	★	★	★	★
Phtalate de diméthyle	★	★	★	★
Phtalate de dioctyle		★	★	★
Pinènes	★	★	★	★
Pipéridine	★	★	★	★
Platine	★			★
Plomb				★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Plomb tétraéthyle et plomb tétraméthyle		★		
Polychlorodibenzodioxines		★	★	★
Polystyrènes	★	★		
Polytétrafluoroéthyle	★	★		★
Polyuréthane	★			
Polyuréthanes (résines)		★	★	
Potassium	★	★	★	★
Praséodyme	★	★	★	★
Propadiène	★		★	
Propane	★	★	★	
Propène	★			
Propylamine	★	★	★	★
Propylène glycol				★
Propylglycol	★	★		★
Propylpipéridine	★	★		★
Protoxyde d'azote	★			
Pyrèthre	★			★
Pyridine	★	★	★	★
Radio-actifs (roduits)		★		
Résorcinol		★	★	★
Rhodium	★	★	★	★
Ricin				★
Séléniate de sodium	★	★	★	★
Sélénium	★	★	★	★
Séléniure d'hydrogène	★		★	
Sesquioxyde d'azote	★			
Sesquisulfure de phosphore	★	★	★	
Silanes	★	★	★	
Silicate d'éthyle	★	★	★	★
Silicate de méthyle	★	★	★	★
Silice	★			
Sodium	★			★
Styrène	★	★	★	★
Sulfate de baryum				★
Sulfate de diméthyle	★	★	★	
Sulfate de fer				★
Sulfate de méthyle	★	★	★	★
Sulfate de zinc	★	★	★	★
Sulfure de carbone	★	★		★
Sulfure de carbonyle	★			
Sulfure de sodium		★	★	
Talc	★			
Tartrate d'antimoine	★			★
Tartrate ferreux				★
Tellure	★	★		★
Tellurite de potassium				★
Terpènes monocycliques		★		★
Tétrabromoéthane	★	★	★	★
Tétracémate de cobalt	★			★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Tétrachloroéthane	★	★		★
Tétrachloroéthylène	★	★		★
Tétrachlorure de carbone	★	★		★
Tétraéthylène glycol				★
Tétrafluoroéthylène	★	★		
Tétrafluorure d'azote	★			
Tétrafluorure de soufre	★	★	★	
Tétrahydrofuranne	★	★	★	
Tétrahydronaphtalène	★	★	★	★
Tétranitrométhane	★			
Tétranitrométhylaniline		★		★
Toluène	★	★	★	★
Transbutène	★			
Tributyl étain	★	★	★	★
Tributylamine	★	★	★	★
Tributylcitrate				★
Tributylphosphate	★	★	★	★
Trichloroéthane	★	★		★
Trichloroéthylène	★	★		★
Trichlorofluorométhane	★	★	★	
Trichlorométhane	★	★		
Trichlorophénols	★	★	★	★
Trichlorotoluène	★	★	★	★
Trichlorotrifluoroéthane	★	★	★	
Trichlorure d'antimoine	★		★	
Trichlorure de bore	★			
Trichlorure de phosphore	★	★	★	
Triéthanolamine	★	★	★	★
Triéthylaluminium	★	★	★	
Triéthylaluminium sesquichlorure	★	★	★	
Triéthylamine	★	★	★	★
Triéthylcitrate			★	
Triéthylènetétramine	★	★	★	★
Triéthylgallium		★	★	
Trifluorure d'azote	★			
Trifluorure de bore	★		★	
Trifluorure de brome	★			
Trifluorure de chlore	★	★	★	
Triisobutylaluminium	★	★	★	
Triméthylaluminium	★	★	★	
Triméthylamine	★	★	★	
Triméthylènetrinitramine		★		
Triméthylgallium	★	★	★	
Triméthylnonanone	★	★	★	★
Trinitrotoluène	★	★		
Triorthocrésylphosphate	★	★		★
Trioxyde de soufre	★	★	★	
Triphénylphosphate	★			
Tripropylamine	★	★	★	★

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion
Trisulfure d'antimoine	★			
Uranium		★		★
Uréthane	★			★
Vanadium	★			★
Vanilline	★	★	★	★
Vapeurs métalliques	★			
Vinyl-4-cyclohexène 1	★	★	★	★
Vinylpyridine		★	★	★
White-spirits	★			★
Xénon	★			
Xylènes	★	★	★	★
Xylidines	★	★	★	★
Zinc	★	★	★	

Produits	Inhalation	Contact cutané	Projection ou irritation oculaire	Ingestion