

ANNEXE G

Produits chimiques posant des risques excessifs

Produits chimiques	Description du danger
Acide chromique – solution (<i>chrome (VI) solution d'oxyde</i>) $\text{CrO}_{3(\text{aq})}$	Corrosif; provoque des brûlures de la peau, des yeux et des membranes muqueuses; très toxique; agent fortement oxydant; éviter le contact avec les agents réducteurs et les matières organiques; cancérigène pour l'humain en vapeurs ou en poussière.
Acide fluorhydrique - solution $\text{HF}_{(\text{aq})}$	Extrêmement corrosif et toxique; les vapeurs provoquent des brûlures graves de la peau, des yeux et des voies respiratoires; les brûlures de la peau peuvent ne pas être immédiatement douloureuses ou visibles; peut être mortel s'il est avalé ou inhalé; endommage les os; la réaction aux métaux génère de l'hydrogène gazeux explosif.
Acide perchlorique – solution $\text{HClO}_{4(\text{aq})}$	Corrosif; provoque des brûlures graves en cas de contact; très dangereux en cas de contact avec la peau, d'inhalation et d'ingestion; instable, se décomposera de façon explosive à des températures élevées ou s'il se déshydrate; un contact avec le bois, le papier et d'autres produits de cellulose peut entraîner une explosion; fortement oxydant.
Acide picrique – cristaux (<i>trinitro-2,4,6-phénol</i>) $\text{C}_6\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_7(\text{s})$	Toxique; provoque une irritation de la peau et des voies respiratoires et irrite gravement les yeux; dangereux s'il est avalé, inhalé ou absorbé par la peau; affecte le foie, les reins et le sang; stable dans l'eau, mais explosif s'il est séché; devient plus sensible aux chocs, à la chaleur et à la friction à mesure que l'humidité s'évapore; solide inflammable.
Acroléine – liquide (<i>prop-2-éнал, acryaldéhyde</i>) $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_{(\text{l})}$	Corrosif; provoque une grave irritation ou des brûlures des yeux et de la peau; très toxique en cas d'inhalation ou d'ingestion; très inflammable; peut être cancérigène.
Amiante – solide fibreux	Provoque une irritation des yeux, du nez et de la gorge; une inhalation prolongée des particules entraîne une amiantose et un cancer.
Ammoniac, anhydre (liquide sous pression) – gaz $\text{NH}_{3(\text{g})}$ et $\text{NH}_{3(\text{l})}$	Liquide et gaz corrosifs; irrite et provoque des brûlures des yeux et de la peau; peut provoquer des brûlures en cas d'ingestion ou d'inhalation; vapeurs inflammables; le mélange air-gaz est explosif.
Anhydride acétique – liquide (<i>anhydride éthanoïque</i>) $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3(\text{l})$	Corrosif; provoque de graves brûlures en cas de contact; irrite gravement les yeux et les voies respiratoires; dangereux s'il est avalé; liquide et vapeurs inflammables; réactif à l'eau.
Antimoine – solide $\text{Sb}_{(\text{s})}$	La poussière provoque une irritation de la peau, des yeux, des voies respiratoires et du tube digestif; une exposition prolongée peut entraîner des anomalies sanguines et des perturbations cardiaques; une inhalation des vapeurs provoque une fièvre des fondeurs; une inhalation chronique peut entraîner des modifications qui touchent le foie, les reins et le cœur; métal brut combustible à des températures élevées; le mélange poussière-air est explosif.

Produits chimiques	Description du danger
Arsenic et composés d'arsenic	Toxiques, cancérogènes; la poudre d'arsenic est une neurotoxine très puissante; les composés d'arsenic sont toxiques en cas d'inhalation ou d'ingestion.
Arsénite de sodium – poudre $\text{NaAsO}_2(\text{s})$	Toxique; provoque une irritation de la peau, des yeux et des voies respiratoires; peut être mortel en cas d'ingestion ou d'inhalation; peut endommager le foie et les reins; cancérogène.
Azides et ses composés	Explosifs au contact avec les métaux; extrêmement réactifs, très toxiques.
Benzène – liquide $\text{C}_6\text{H}_6(\text{l})$	Toxique; provoque une irritation de la peau, des yeux et des voies respiratoires; toxique en cas d'ingestion, d'inhalation et d'absorption par la peau, provoque une dépression du système nerveux central; très inflammable; cancérogène pour l'humain.
Béryllium et ses composés	Très toxique si avalé ou inhalé; irrite la peau, les yeux et le système respiratoire; cancérogène pour l'humain.
Brome – liquide et gaz $\text{Br}_{2(\text{l})}$ ou $\text{Br}_{2(\text{g})}$	Très toxique au contact de la peau, en cas d'inhalation ou d'ingestion; irrite gravement la peau, provoque des brûlures graves; très fortement oxydant; réagit violemment à de nombreux composés organiques.
Butan-2-one – liquide (éthyl méthyl cétone) $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}(\text{l})$ ou $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3(\text{l})$	Irrite la peau; les vapeurs irritent un peu les yeux, le nez et les voies respiratoires; une exposition où la concentration dépasse 350 ppm peut provoquer une dépression du système nerveux central; de fortes concentrations peuvent causer une perte de connaissance ou être mortelles; liquide et vapeurs inflammables.
Cadmium (en poudre ou morceaux) et sels de cadmium	Toxique au contact de la peau, en cas d'inhalation ou d'ingestion; peut être mortel en cas d'inhalation; cancérogène si l'exposition est prolongée.
Carbures	Réagissent avec les acides et l'eau en libérant de la chaleur et/ou des gaz inflammables.
Chlore – gaz $\text{Cl}_{2(\text{g})}$	Extrêmement toxique en cas d'inhalation; fortement oxydant.
Chloroforme – liquide (trichlorure de méthane) $\text{CHCl}_3(\text{l})$	Provoque une irritation de la peau, des yeux et des voies respiratoires; peut être mortel s'il est avalé, inhalé ou absorbé par la peau; une exposition prolongée peut affecter le système nerveux central, le système cardiovasculaire, le foie et les reins; peut être cancérogène pour l'humain.
Chlorure d'acétylène – liquide (chlorure éthylrique) $\text{CH}_3\text{COCl}(\text{l})$	Corrosif; provoque des brûlures graves des yeux et de la peau; dangereux s'il est inhalé ou avalé; très inflammable; réagit violemment à l'eau en formant un phosgène toxique.
Chlorure d'aluminium, anhydre – poudre $\text{AlCl}_3(\text{s})$	Corrosif; provoque une irritation et des brûlures de la peau, des yeux, des voies respiratoires et du tube digestif; réagit violemment à l'eau en formant du HCl.

Produits chimiques	Description du danger
Chlorure de méthylène – liquide (<i>dichlorométhane</i>) $\text{CH}_2\text{Cl}_2(l)$	Provoque une irritation et des brûlures possibles de la peau, des yeux et des voies respiratoires; peut être absorbé par la peau; peut provoquer une dépression de la fonction du système nerveux central; combustible s'il est chauffé ou allumé, les vapeurs peuvent former un mélange explosif au contact de l'air; mutagène et peut être cancérigène pour l'humain.
Chromate d'ammonium – cristaux $(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4(s)$	Corrosif; provoque une grave irritation et des brûlures de la peau, des yeux et des membranes muqueuses; peut être mortel en cas d'ingestion, d'inhalation ou d'absorption par la peau; agent fortement oxydant, peut exploser s'il est chauffé; mutagène; cancérigène pour l'humain.
Colchicine – poudre $\text{C}_{22}\text{H}_{25}\text{NO}_6(s)$	Corrosif et très toxique s'il est avalé; provoque une grave irritation des yeux; provoque une irritation de la peau et des voies respiratoires; peut être mortel en cas d'inhalation ou d'absorption par la peau; peut provoquer des anomalies de naissance; affecte le système reproductif; combustible s'il est chauffé ou allumé.
Collodion – liquide (<i>solution de pyroxyline</i>) Mélange : <i>oxyde de diéthyle</i> <i>alcool éthylique</i> <i>nitrate de cellulose</i>	Provoque une irritation de la peau et des brûlures possibles, une irritation modérée des yeux; dangereux en cas d'inhalation, s'il est avalé ou absorbé par la peau; une exposition prolongée aux vapeurs peut endommager les poumons; peut entraîner une dépression du système nerveux central ou avoir des effets sur la reproduction ou le fœtus; peut endommager le foie et les reins; une exposition prolongée à l'air peut former des peroxydes explosifs instables; extrêmement inflammable; peut être cancérigène pour l'humain.
Cuivre – poudre $\text{Cu}(s)$	Provoque une irritation de la peau, des yeux et des membranes muqueuses; dangereux en cas d'ingestion ou d'inhalation; affecte le foie et les reins; une exposition prolongée peut endommager les tissus.
1,2-dichloroéthane – liquide $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}(l)$	Dangereux s'il est avalé, inhalé ou absorbé par la peau; affecte le système nerveux central, le foie, les reins et le système cardiovasculaire; liquide et vapeurs inflammables; peut être cancérigène pour l'humain.
Dichromate d'ammonium – cristaux $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7(s)$	Corrosif; provoque une grave irritation de la peau et des yeux et des brûlures en cas de contact; toxique en cas d'inhalation ou d'ingestion; agent très fortement oxydant; solide combustible s'il est allumé, se décompose également s'il est chauffé; cancérigène connu pour l'humain.
2,4-dinitrophénol – poudre (<i>aldifen</i>) $\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_5(s)$	Toxique en cas d'inhalation et d'ingestion, danger d'effets cumulés; inflammable, peut exploser lorsqu'il est chauffé.
1,4-dioxane – liquide (<i>1,4-dioxyde de diéthylène</i>) $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2(l)$	Plus toxique en cas d'inhalation, facilement absorbé par les poumons; les symptômes d'intoxication sont difficilement perceptibles; la forme anhydre s'oxyde, formant lentement des peroxydes explosifs lors du stockage; très inflammable; peut être cancérigène pour l'humain.

Produits chimiques	Description du danger
Dioxyde d'azote – gaz liquéfié $\text{NO}_{2(l)}$ et $\text{NO}_{2(g)}$	Très toxique et corrosif, une exposition à court terme provoque une irritation et des brûlures possibles de la peau, des yeux et des voies respiratoires; potentiellement mortel en cas d'inhalation; fortement oxydant, un contact avec une matière combustible peut provoquer un incendie.
Disulfure de carbone – liquide <i>(bisulfure de carbone)</i> $\text{CS}_{2(l)}$	Toxique; peut être mortel en cas d'inhalation ou d'ingestion; dangereux en cas d'absorption par la peau; affecte le système nerveux central et le cœur; peut endommager le foie et les reins; a des effets indésirables sur la reproduction et le fœtus; liquide et gaz extrêmement inflammables.
Fluorure de sodium – cristaux $\text{NaF}_{(s)}$	Toxique; provoque une irritation de la peau et des yeux, et une grave irritation des voies respiratoires, les effets de l'irritation peuvent être retardés; peut être mortel s'il est avalé ou inhalé; une exposition prolongée affecte le système respiratoire, la circulation, le système nerveux central et les reins; peut provoquer des taches sur les dents et endommager les os.
Formaldéhyde - solution <i>(formol, méthanal)</i> <i>Mélange :</i> HCHO CH_3OH H_2O	Toxique en cas d'inhalation, d'ingestion et d'absorption par la peau; extrêmement destructeur pour les tissus des membranes muqueuses et des voies respiratoires supérieures; l'ingestion peut être mortelle ou provoquer la cécité; liquide et vapeurs inflammables; mutagène; probablement cancérigène pour l'humain.
Hydrazine	Inflammable, corrosif et très toxique; instable; cancérigène.
Lithium – solide $\text{Li}_{(s)}$	Corrosif; provoque des brûlures des yeux et de la peau; peut provoquer une irritation ou des brûlures graves des voies respiratoires ou du tube digestif; peut endommager les reins et avoir des effets sur le système nerveux central; sensible à la lumière; réagit à l'eau; solide inflammable.
Mercure – liquide <i>(vif argent)</i> $\text{Hg}_{(l)}$	Corrosif; provoque des brûlures de la peau, des yeux et des voies respiratoires; peut être mortel s'il est avalé ou inhalé et dangereux s'il est absorbé par la peau; une exposition chronique affecte le système nerveux central et les reins.
Composés de mercure	Toxiques.
Nickel – poudre et sels	La poudre peut provoquer une irritation de la peau, des yeux et des voies respiratoires; provoque une irritation du tube digestif avec nausées, vomissements et diarrhée en cas d'ingestion; poudre pyrophorique, peut prendre feu spontanément; cancérigène pour l'humain. Les sels de nickel sont cancérigènes pour l'humain en cas d'exposition à long terme.

Produits chimiques	Description du danger
Oxyde de diéthyle – liquide – (éther diéthylique) $C_4H_{10}O_{(l)}$	Provoque une irritation de la peau, des yeux et des voies respiratoires; dangereux en cas d'ingestion, d'inhalation ou d'absorption par la peau; peut provoquer l'ébriété ou le coma; extrêmement inflammable; instable; réagit à l'air pour former des peroxydes explosifs lors du stockage.
Pentaoxyde de phosphore – poudre (anhydride phosphorique) $P_2O_{5(s)}$	Corrosif; les vapeurs provoquent une irritation des yeux et des voies respiratoires; provoque des brûlures en cas de contact; dangereux s'il est avalé ou inhalé; réagit violemment à l'eau pour former de l'acide phosphorique.
Perchlorate de potassium $KClO_4$	Oxydant puissant; extrêmement explosif.
Peroxyde de dibenzoyl - cristaux (acétoxyde, <i>nericur</i>) $(C_6H_5CO)_2O_{2(s)}$	Irrite la peau, les yeux et les voies respiratoires; dangereux en cas d'ingestion ou d'inhalation; peut être mutagène et cancérigène; très inflammable; fortement oxydant, réaction avec des réducteurs pouvant provoquer un incendie; extrêmement explosif, sensible au choc, à la friction et à la chaleur.
Peroxyde de sodium – granulés $Na_2O_{2(s)}$	Corrosif; provoque des brûlures en cas de contact; dangereux s'il est avalé ou inhalé; réagit à l'eau; fortement oxydant; un contact avec une matière combustible peut provoquer un incendie.
Phénol – solide (<i>acide carbolique, acide phénique, oxybenzène, phényl hydroxyde, alcool phénylique</i>) $C_6H_6O_{(s)}$	Corrosif et toxique; provoque des brûlures graves en cas de contact; peut être mortel s'il est avalé, inhalé ou absorbé par la peau; est rapidement absorbé par la peau; affecte le système nerveux central, le foie et les reins; a des effets indésirables sur la reproduction et le fœtus; inflammable.
Phosphore, rouge – poudre $P_{(s)}$	Provoque une irritation des yeux; peut être dangereux s'il est avalé ou si les vapeurs sont inhalées; solide inflammable, peut prendre feu en cas de friction.
Phosphore, jaune (<i>phosphore blanc</i>) $P_{4(s)}$	Corrosif; provoque des brûlures graves de la peau et des yeux; dangereux en cas d'absorption par la peau; une inhalation aiguë endommage gravement les poumons et les voies respiratoires; peut être mortel s'il est avalé; extrêmement inflammable, prend feu spontanément à l'exposition à l'air; les vapeurs de combustion du phosphore sont extrêmement irritantes.
Potassium (métal) – solide $K_{(s)}$	Corrosif; provoque des brûlures en cas de contact; dangereux ou mortel s'il est avalé; dangereux en cas d'absorption par la peau; réactif à l'eau; solide inflammable, prend feu lorsqu'il est exposé à l'air.
Sodium (métal) – solide $Na_{(s)}$	Corrosif; un contact peut provoquer des brûlures; dangereux si le métal est absorbé par la peau, dangereux ou mortel en cas d'ingestion; solide inflammable, prend feu spontanément dans l'air; réagit violemment à l'eau en dégageant de l'hydrogène gazeux explosif.

Produits chimiques	Description du danger
Strontium - solide $Sr_{(s)}$	Corrosif; un contact peut provoquer des brûlures; dangereux ou mortel s'il est avalé; solide inflammable, les granulés prennent feu spontanément à l'air; réagit à l'eau.
Sulfure d'ammonium – liquide $(NH_4)_2S_{(l)}$	Corrosif; irrite fortement la peau, les yeux et la membrane muqueuse, provoque des brûlures en cas de contact; peut être mortel s'il est avalé ou inhalé; dangereux en cas d'absorption par la peau; liquide et vapeurs très inflammables; du gaz de sulfure d'hydrogène toxique se dégage lorsqu'on chauffe la substance.
Sulfure d'hydrogène – gaz $H_2S_{(g)}$	Très corrosif et toxique; de faibles concentrations (50 ppm) provoquent une irritation des yeux et des membranes respiratoires; le décès intervient entre 1 et 4 heures à des concentrations de 300 à 500 ppm, un arrêt respiratoire immédiat en cas d'une concentration supérieure à 1000 ppm; toxique en cas d'ingestion ou d'inhalation; des expositions intenses peuvent provoquer un essoufflement, les symptômes à long terme comprennent des dommages pulmonaires, une perte de mémoire, une paralysie des muscles faciaux ou des dommages sur le tissu nerveux.
Sulfure de sodium nonahydraté – cristaux $Na_2S \cdot 9H_2O_{(s)}$	Corrosif; provoque des brûlures graves en cas de contact; dangereux s'il est avalé ou inhalé; instable une fois stocké; se décompose au contact de l'humidité et des acides pour former un gaz de sulfure d'hydrogène toxique.
Tétrachlorure de carbone – liquide $CCl_{4(l)}$	Toxique; peut être mortel en cas d'inhalation ou d'absorption par la peau; très toxique en cas d'ingestion; provoque une irritation de la peau, des yeux et des voies respiratoires; rapidement absorbé par la peau; agent toxique pour la reproduction; inflammable; émet des vapeurs toxiques; mutagène et peut être cancérigène pour l'humain.
Trichlorure d'antimoine – cristaux (<i>trichlorostibane</i>) $SbCl_{3(s)}$	Corrosif; un contact avec la peau et les yeux provoque une grave irritation ou des brûlures graves; dangereux en cas d'inhalation, d'ingestion ou d'absorption par la peau; une inhalation de la poussière peut provoquer des vertiges et des difficultés à respirer; une ingestion provoque des nausées, des vomissements et une perte de connaissance; réactif à l'eau, dégage de la chaleur et des vapeurs toxiques.