

Fiche de Données de Sécurité

Conformément à l'Annexe II du REACH - Règlement (UE) 2020/878

RUBRIQUE 1. Identification de la substance/du mélange et de la société/l'entreprise

1.1. Identificateur de produit

 Code: **TC45275**
 Dénomination: **SOLVET D 70°**
1.2. Utilisations identifiées pertinentes de la substance ou du mélange et utilisations déconseillées

 Dénomination/Utilisation: **Solvant à usage industriel**
1.3. Renseignements concernant le fournisseur de la fiche de données de sécurité

 Raison Sociale: **TITOLCHIMICA SPA**
 Adresse: **VIA S.PIETRO MARTIRE 1054**
 Localité et Etat: **45030 PONTECCHIO POLESINE (RO)**
ITALIA
Tél. +39425492644

Courrier de la personne compétente,

 personne chargée de la fiche de données de sécurité: **utecnico@titolchimica.it**

 Fournisseurs: **TITOLCHIMICA SPA**
1.4. Numéro d'appel d'urgence

 Pour renseignements urgents s'adresser à **INRS: +33(0)1.45.42.59.59**

RUBRIQUE 2. Identification des dangers

2.1. Classification de la substance ou du mélange

Le produit est classé comme dangereux conformément aux dispositions du Règlement (CE) 1272/2008 (CLP) (et amendements successifs). Aussi, le produit nécessite une fiche des données de sécurité conforme aux dispositions du Règlement (UE) 2020/878.

D'éventuelles informations supplémentaires relatives aux risques pour la santé et/ou pour l'environnement figurent aux sections 11 et 12 de la présente fiche.

Classification e indication de danger:

Liquide inflammable, catégorie 2	H225	Liquide et vapeurs très inflammables.
Irritation oculaire, catégorie 2	H319	Provoque une sévère irritation des yeux.

2.2. Éléments d'étiquetage

Etiquetage de danger conformément au Règlement (CE) 1272/2008 (CLP) et modifications et adaptations successives.

Pictogrammes de danger:


 Mentions d'avertissement: **Danger**

Mentions de danger:

H225 Liquide et vapeurs très inflammables.
H319 Provoque une sévère irritation des yeux.

TC45275 - SOLVET D 70°
Conseils de prudence:

P210	Tenir à l'écart de la chaleur, des surfaces chaudes, des étincelles, des flammes nues et de toute autre source d'inflammation. Ne pas fumer.
P233	Maintenir le récipient fermé de manière étanche.
P280	Porter des gants de protection / des vêtements protection / un équipement de protection des yeux / du visage.
P305+P351+P338	EN CAS DE CONTACT AVEC LES YEUX: Rincer avec précaution à l'eau pendant plusieurs minutes. Enlever les lentilles de contact si la victime en porte et si elles peuvent être facilement enlevées. Continuer à rincer.
P337+P313	Si l'irritation oculaire persiste: consulter un médecin.
P370+P378	En cas d'incendie : utiliser du dioxyde de carbone, de la mousse, de la poudre chimique pour éteindre.

Produit non destiné aux usages prévus par la Directive 2004/42/CE.

2.3. Autres dangers

Sur la base des données disponibles, le produit ne contient pas de substances PBT ou vPvB en pourcentage \geq à 0,1%.

Le produit ne contient pas de substances ayant des propriétés de perturbateur endocrinien en concentration \geq 0,1%.

RUBRIQUE 3. Composition/informations sur les composants
3.2. Mélanges
Contenu:

Identification	Conc. %	Classification (CE) 1272/2008 (CLP)
Éthanol		
CAS 64-17-5	50 - 60	Flam. Liq. 2 H225, Eye Irrit. 2 H319
CE 200-578-6		Eye Irrit. 2 H319: \geq 50%
INDEX 603-002-00-5		
Règ. REACH 01-2119457610-43-xxxx		
2-Propanol		
CAS 67-63-0	5 - 10	Flam. Liq. 2 H225, Eye Irrit. 2 H319, STOT SE 3 H336
CE 200-661-7		
INDEX 603-117-00-0		
Règ. REACH 01-2119457558-25-xxxx		

Le texte complet des indications de danger (H) figure à la section 16 de la fiche.

Éthanol

Le classement signalé est plus sévère que le classement "minimal" défini à l'annexe VI du règlement (CE) 1272/2008 (CLP). Les entreprises ayant déjà déposé un dossier d'enregistrement et en possession du CSR doivent adopter la classification la plus sévère incluant l'irritation oculaire.

Sur la base des données disponibles, une limite de concentration spécifique de 50 % peut être appliquée à la classification des mélanges contenant de l'éthanol, pour le critère d'effet irritation des yeux.

RUBRIQUE 4. Premiers secours
4.1. Description des premiers secours

YEUX : Retirez toutes les lentilles de contact. Laver immédiatement et abondamment à l'eau pendant au moins 15 minutes en ouvrant grand les paupières. Consultez un médecin si le problème persiste.

PEAU : Enlever les vêtements contaminés. Laver immédiatement et abondamment à l'eau. Si l'irritation persiste, consulter un médecin. Lavez les vêtements contaminés avant de les réutiliser.

INHALATION : déplacer le sujet à l'air frais. Si la respiration est difficile, appelez immédiatement un médecin.

INGESTION : Consulter immédiatement un médecin. Faites vomir uniquement lorsque votre médecin vous le conseille. Ne rien administrer par voie orale si le sujet est inconscient et sauf autorisation du médecin.

4.2. Principaux symptômes et effets, aigus et différés

TC45275 - SOLVET D 70°

Remplace la révision:3
Imprimé le: 29/01/2015

Éthanol

Effets aigus dépendant de la dose.

Peau: irritation, délipidation

Système nerveux: dépression en cas d'ingestion

Yeux: irritation, lésions cornéennes

Voies aériennes supérieures: irritation

Poumons: irritation

Effets chroniques.

Peau: irritation, délipidation

Système nerveux: maux de tête, asthénie, dépression

Voies aériennes supérieures: irritation

Poumons: irritation.

2-Propanol

Effets aigus dose-dépendants.

Irritation de la peau.

Système nerveux : l'ingestion et l'inhalation provoquent une dépression.

Yeux : irritation.

Nez : irritation.

Poumons : irritation.

Effets chroniques.

Peau : irritation, sensibilisation, délipidation.

4.3. Indication des éventuels soins médicaux immédiats et traitements particuliers nécessaires

2-Propanol

Intervention médicale urgente utile.

RUBRIQUE 5. Mesures de lutte contre l'incendie**5.1. Moyens d'extinction**

MILIEUX D'EXTINCTION APPROPRIÉS

Les moyens d'extinction sont traditionnels : dioxyde de carbone, mousse, poudre et eau pulvérisée.

MOYENS D'EXTINCTION INÉLIGIBLES

N'utilisez pas de jets d'eau. L'eau n'est pas efficace pour éteindre le feu mais peut être utilisée pour refroidir les récipients fermés exposés à la flamme en empêchant des explosions et des explosions

5.2. Dangers particuliers résultant de la substance ou du mélange

DANGERS DUS À L'EXPOSITION EN CAS D'INCENDIE

Il peut y avoir surpression dans les récipients exposés au feu avec risque d'explosion. Évitez de respirer les produits de combustion.

5.3. Conseils aux pompiers

L'eau n'étant peut-être pas efficace pour éteindre l'incendie, elle devrait toutefois être utilisée pour refroidir les conteneurs exposés aux flammes et prévenir les explosions et les explosions. Pour les fuites et les déversements qui ne se sont pas enflammés, le jet d'eau peut être utilisé pour disperser les vapeurs inflammables et protéger les personnes impliquées dans le blocage de la fuite.

L'utilisation de jets d'eau directs n'est pas recommandée.

Équipement: portez un équipement complet avec visière et casque, protège-nuque, un appareil de protection respiratoire autonome à pression ou à la demande, une veste et un pantalon ignifuges, avec des bandes autour des bras, des jambes et de la taille.

RUBRIQUE 6. Mesures à prendre en cas de dispersion accidentelle**6.1. Précautions individuelles, équipement de protection et procédures d'urgence**

Pour ceux qui n'interviennent pas directement

Les indications suivantes s'adressent au personnel dûment formé intervenant dans les unités de la centrale dans lesquelles la substance est normalement utilisée et sont destinées à assurer, lorsque cela est possible sans risque, les opérations préalables de sécurité avant de quitter et d'attendre l'intervention de l'équipe de secours .

Arrêtez la fuite si l'opération est sans danger.

Éloignez les personnes non impliquées dans l'intervention d'urgence de la zone touchée par la propagation.

Dans la mesure du possible, opérer au-dessus du vent.

Les vapeurs qui se développent sont inflammables et plus lourdes que l'air et ont donc tendance à se stratifier vers le bas, elles pourraient s'enflammer même loin du point de dégagement et provoquer un retour de flamme.

TC45275 - SOLVET D 70°

Éliminer toutes les sources possibles d'inflammation.

Pour ceux qui interviennent directement

Les indications suivantes s'adressent au personnel expert tel que le personnel appartenant à l'équipe d'urgence et, à cet effet, spécialement formé ; elles s'ajoutent aux indications visées au point relatif au personnel n'intervenant pas directement ; le même personnel se réfère aux indications relatives aux précautions environnementales et aux méthodes de confinement et de dépollution.

Par précaution, porter les équipements spéciaux de lutte contre l'incendie mentionnés au point 5.

Tous les équipements utilisés pendant l'opération doivent être mis à la terre.

Utiliser des vêtements et des équipements antistatiques pendant les opérations.

Pour limiter l'évaporation et minimiser la zone affectée par la dispersion des vapeurs, placer des barrières pour contenir la substance déversée ; l'utilisation de mousses filmantes peut également être efficace.

Il peut également être efficace de diluer la pâte à tartiner avec de l'eau.

6.2. Précautions pour la protection de l'environnement

Empêcher le produit de pénétrer dans les égouts, les eaux de surface, les nappes phréatiques et les zones confinées. Si le produit s'écoule dans des cours d'eau, en informer les autorités compétentes.

6.3. Méthodes et matériel de confinement et de nettoyage

Aspirer le produit dans un récipient approprié (en matériau non incompatible avec le produit) et absorber le produit déversé avec un matériau absorbant inerte (sable, vermiculite, terre de diatomées, Kieselguhr, etc.). Récupérez la plupart des matériaux résultants avec un équipement anti-étincelles et déposez-les dans des conteneurs pour élimination. Assurer une ventilation suffisante de l'endroit affecté par la fuite. L'élimination des matières contaminées doit être effectuée conformément aux dispositions du point 13.

6.4. Référence à d'autres rubriques

D'éventuelles informations relatives à la protection individuelle et l'élimination figurent dans les sections 8 et 13.

RUBRIQUE 7. Manipulation et stockage

7.1. Précautions à prendre pour une manipulation sans danger

Conserver loin des sources de chaleur, des étincelles et des flammes libres, ne pas fumer, ne pas utiliser d'allumettes ou de briquet. Sans une aération adéquate, les vapeurs peuvent s'accumuler au niveau du sol et prendre feu même à distance, en cas d'amorçage, avec le danger de retour de flamme. Éviter l'accumulation de charges électrostatiques. Pour éviter le risque d'incendie et d'explosion, ne jamais utiliser d'air comprimé lors du déplacement du produit. Ouvrir les récipients avec précaution: ils peuvent être sous pression.

7.2. Conditions d'un stockage sûr, y compris d'éventuelles incompatibilités

Conserver à l'abri de la chaleur, des étincelles et des flammes. Conserver dans un endroit frais et bien ventilé. Conserver les récipients bien fermés. Conserver dans une zone équipée d'un dispositif d'extinction d'incendie. Conserver ce matériel à l'écart de la nourriture, des boissons et des aliments pour animaux. Manipuler/conserver avec soin

7.3. Utilisation(s) finale(s) particulière(s)

Informations pas disponibles

RUBRIQUE 8. Contrôles de l'exposition/protection individuelle

8.1. Paramètres de contrôle

Références réglementaires:

DEU	Deutschland	Technischen Regeln für Gefahrstoffe (TRGS 900) - Liste der Arbeitsplatzgrenzwerte und Kurzzeitwerte. MAK- und BAT-Werte-Liste 2020, Ständige Senatskommission zur Prüfung gesundheitsschädlicher Arbeitsstoffe, Mitteilung 56
ESP	España	Límites de exposición profesional para agentes químicos en España 2021
FRA	France	Valeurs limites d'exposition professionnelle aux agents chimiques en France. ED 984 - INRS
HRV	Hrvatska	Pravilnik o izmjenama i dopunama Pravilnika o zaštiti radnika od izloženosti opasnimkemičkim radu, graničnim vrijednostima izloženosti i biološkim graničnim vrijednostima (NN 1/2021)
ROU	România	Hotărârea nr. 53/2021 pentru modificarea hotărârii guvernului nr. 1.218/2006, precum și pentru modificarea și completarea hotărârii guvernului nr. 1.093/2006
SVN	Slovenija	Pravilnik o varovanju delavcev pred tveganji zaradi izpostavljenosti kemičnim snovem pri delu (Uradni list RS, št. 100/01, 39/05, 53/07, 102/10, 43/11 –

TC45275 - SOLVET D 70°

 Remplace la révision:3
 Imprimé le: 29/01/2015

 GBR TLV-ACGIH
 RCP TLV

 ZVZD-1, 38/15, 78/18 in 78/19)
 ACGIH 2022
 ACGIH TLVs and BEIs –
 Appendix H

Éthanol
Valeur limite de seuil

Type	état	TWA/8h		STEL/15min		Notes / Observations
		mg/m3	ppm	mg/m3	ppm	
AGW	DEU	960	500	1920	1000	
MAK	DEU	960	500	1920	1000	
VLA	ESP			1910	1000	
VLEP	FRA	1900	1000	9500	5000	
WEL	GBR	1920	1000			
TLV-ACGIH				1884	1000	
RCP TLV		1900	1000			

Concentration prévue sans effet sur l'environnement - PNEC

Valeur de référence en eau douce	0,96	mg/l
Valeur de référence en eau de mer	0,79	mg/l
Valeur de référence pour sédiments en eau douce	3,6	mg/kg
Valeur de référence pour sédiments en eau de mer	2,9	mg/kg
Valeur de référence pour les microorganismes STP	580	mg/l
Valeur de référence pour la chaîne alimentaire (empoisonnement secondaire)	0,72	g/kg
Valeur de référence pour la catégorie terrestre	0,63	mg/kg/d

Santé – Niveau dérivé sans effet - DNEL / DMEL

Voie d'exposition	Effets sur les consommateurs				Effets sur les travailleurs			
	Locaux aigus	Systém aigus	Locaux chroniques	Systém chroniques	Locaux aigus	Systém aigus	Locaux chroniques	Systém chroniques
Inhalation					1900 mg/m3			950 mg/m3
Dermique								343 mg/kg/d

2-Propanol
Valeur limite de seuil

Type	état	TWA/8h		STEL/15min		Notes / Observations
		mg/m3	ppm	mg/m3	ppm	
AGW	DEU	500	200	1000	400	
MAK	DEU	500	200	1000	400	
VLA	ESP	500	200	1000	400	
VLEP	FRA			980	400	
GVI/KGVI	HRV	999	400	1250	500	
TLV	ROU	200	81	500	203	
MV	SVN	500	200	2000	800	
WEL	GBR	999	400	1250	500	
TLV-ACGIH		492	200	983	400	

Concentration prévue sans effet sur l'environnement - PNEC

Valeur de référence en eau douce	140,9	mg/l
Valeur de référence en eau de mer	140,9	mg/l
Valeur de référence pour sédiments en eau douce	552	mg/kg

TC45275 - SOLVET D 70°

 Remplace la révision:3
 Imprimé le: 29/01/2015

Valeur de référence pour sédiments en eau de mer 552 mg/kg

Valeur de référence pour la catégorie terrestre 28 mg/kg

Santé – Niveau dérivé sans effet - DNEL / DMEL

Voie d'exposition	Effets sur les consommateurs				Effets sur les travailleurs			
	Locaux aigus	Systém aigus	Locaux chroniques	Systém chroniques	Locaux aigus	Systém aigus	Locaux chroniques	Systém chroniques
Inhalation								500 mg/kg
Dermique								880 mg/kg/d

tert-butanol
Valeur limite de seuil

Type	état	TWA/8h		STEL/15min		Notes / Observations
		mg/m3	ppm	mg/m3	ppm	
MAK	DEU	62	20	248	80	
VLA	ESP	308	100			
VLEP	FRA	300	100			
WEL	GBR	308	100	462	150	
TLV-ACGIH		303	100			ssnc

Légende:

(C) = CEILING ; INHALA = Part inhalable ; RESPIR = Part respirable ; THORAC = Part thoracique.

VND = danger identifié mais aucune valeur DNEL/PNEC disponible ; NEA = aucune exposition prévue ; NPI = aucun danger identifié ; LOW = danger faible ; MED = danger moyen ; HIGH = danger élevé.

Les méthodes d'échantillonnage suivantes sont suggérées pour les substances mentionnées dans les tableaux précédents

Éthanol
<https://amcaw.ifa.dguv.de/amcaw/substances/methods/c3a4176e-652d-4a93-9b89-fc1f4f6f03c9>
2-Propanol
<https://amcaw.ifa.dguv.de/amcaw/substances/methods/14f00262-fa4c-428a-9237-29b91a15f159>
8.2. Contrôles de l'exposition

Le recours à des mesures techniques appropriées devant toujours avoir la priorité sur l'utilisation des dispositifs de protection individuelle, veiller à assurer une bonne ventilation sur le lieu de travail par le biais d'un système d'aspiration approprié.

Pour le choix des dispositifs de protection individuelle au besoin demander conseil aux fournisseurs de substances chimiques.

Les dispositifs de protection individuelle doivent être marqués du label de certification CE qui atteste leur conformité aux normes en vigueur.

Prévoir une douche d'urgence avec accessoires de lavage du visage et des yeux.

PROTECTION DES MAINS

Se protéger les mains à l'aide de gants de travail de catégorie III.

Les éléments suivants doivent être pris en compte lors du choix du matériau des gants de travail (voir la norme EN 374): compatibilité, dégradation, temps de perméabilité.

Dans le cas de préparations, la résistance des gants de travail doit être testée avant l'utilisation dans la mesure où elle ne peut être établie a priori. Le temps d'usure des gants dépend de la durée de l'exposition.

PROTECTION DES PEAU

Utiliser des vêtements de travail à manches longues et des chaussures de sécurité à usage professionnel de catégorie I (réf. Règlement 2016/425 et norme EN ISO 20344). Se laver à l'eau et au savon après avoir ôté les vêtements de protection.

Envisager la nécessité de fournir des vêtements antistatiques dans le cas où l'environnement de travail présenterait un risque d'explosion.

TC45275 - SOLVET D 70°
PROTECTION DES YEUX

Il est recommandé de porter des lunettes de protection hermétiques (voir la norme EN ISO 16321).

PROTECTION DES VOIES RESPIRATOIRES

L'utilisation de moyens de protection des voies respiratoires est nécessaire dans le cas où les mesures techniques adoptées ne seraient pas suffisantes pour limiter l'exposition du personnel aux valeurs de seuil prises en compte. Il est recommandé de faire usage d'un masque doté de filtre de type AX dont la classe (1, 2 ou 3) devra être choisie en fonction de la concentration limite d'utilisation. (voir la norme EN 14387).

Dans le cas où la substance en question serait inodore ou dans le cas où le seuil olfactif serait supérieur au TLV-TWA correspondant et en cas d'urgence, faire usage d'un respirateur autonome à air comprimé à circuit ouvert (réf. norme EN 137) ou d'un respirateur à prise d'air externe (réf. norme EN 138). Pour choisir correctement le dispositif de protection des voies respiratoires, faire référence à la norme EN 529.

CONTRÔLE DE L'EXPOSITION ENVIRONNEMENTALE

Les émissions de processus de production, y compris celles d'appareillages de ventilation, doivent être contrôlées pour garantir le respect de la réglementation en matière de protection de l'environnement.

RUBRIQUE 9. Propriétés physiques et chimiques

9.1. Informations sur les propriétés physiques et chimiques essentielles

Propriétés	Valeur	Informations
Etat Physique	liquide	
Couleur	incolore	
Odeur	caractéristique de l'alcool	
Point de fusion ou de congélation	-89 °C	Substance : 2-propanol
Point initial d'ébullition	82,4 °C	Substance : 2-propanol
Inflammabilité	liquide et vapeurs facilement inflammables	
Limite inférieur d'explosion	2 % (v/v)	Note:en volume d'air Substance : 2-propanol
Limite supérieur d'explosion	12 % (v/v)	Note:en volume d'air Substance : 2-propanol
Point d'éclair	21 °C	
Température d'auto-inflammabilité	400-456°C	Substance : 2-propanol
pH	5-9	Note:solution aqueuse Concentration : 20 %
Viscosité cinématique	pas disponible	
Viscosité dynamique	2,038	Nota:(HSDB, 2015) 2-Propanolo Température : 25 C
Solubilité	soluble dans l'eau et dans de nombreux solvants organiques	
Coefficient de partage: n-octanol/eau	pas disponible	
Pression de vapeur	4,2 kPa	Note:(INRS, 2009) Substance : 2-propanol
Densité et/ou densité relative	0,9	
Densité de vapeur relative	2,1	Substance : 2-propanol
Caractéristiques des particules	pas applicable	

9.2. Autres informations
9.2.1. Informations concernant les classes de danger physique

Informations pas disponibles

9.2.2. Autres caractéristiques de sécurité

VOC (Directive 2010/75/UE)	6,26 % - 53,24	g/litre
Propriétés explosives	non applicable	
Propriétés comburantes	non applicable	

RUBRIQUE 10. Stabilité et réactivité

En l'absence d'informations sur le mélange, les informations de la littérature sur les composants sont rapportées. Ces informations ne sont pas caractéristiques de la solution mais des composants dangereux.

10.1. Réactivité

Aucun danger particulier de réaction avec d'autres substances dans les conditions normales d'utilisation.

Éthanol

Les vapeurs peuvent former un mélange explosif avec l'air. L'éthanol peut réagir violemment avec les agents oxydants puissants.

2-Propanol

Il possède les propriétés des alcools secondaires (réactions d'oxydation, déshydrogénation, déshydratation, estérification....).

10.2. Stabilité chimique

Le produit est stable dans les conditions normales d'utilisation et de stockage.

10.3. Possibilité de réactions dangereuses

Les vapeurs peuvent former des mélanges explosifs avec l'air.

Éthanol

Danger d'explosion au contact de : métaux alcalins, oxydes alcalins, hypochlorite de calcium, monofluorure de soufre, anhydride acétique (avec acides), peroxyde d'hydrogène concentré, perchlorates, acide perchlorique, perchloronitrile, nitrate de mercure, acide nitrique, argent et acide nitrique, nitrate d'argent, nitrate d'argent et d'ammoniac, oxyde d'argent et ammoniac, oxydants forts, dioxyde d'azote. Il peut réagir dangereusement avec : brome acétylène, chlore acétylène, trifluorure de brome, trioxyde de chrome, chlorure de cromyle, oxiranes, fluor, tert-butylate de potassium, hydrure de lithium, trioxyde de phosphore. Forme des mélanges explosifs avec l'air.

2-Propanol

Forme des mélanges explosifs avec l'air. Réagit violemment avec les oxydants. À des températures élevées, il peut réagir vigoureusement avec l'oxygène de l'air.

10.4. Conditions à éviter

Éviter le réchauffement. Éviter l'accumulation de charges électrostatiques. Éviter toute source d'ignition.

Éthanol

L'écoulement ou l'agitation de la substance peut générer des charges électrostatiques en raison d'une faible conductivité (Pohanish, 2009).

Chauffage, flammes nues et étincelles.

Pas d'aération.

Exposition à l'air.

Conteneurs mal fermés.

2-Propanol

Exposition au soleil. Chauffage et flammes nues. Pas d'aération. Exposition à l'air.

10.5. Matières incompatibles

Éthanol

Agents oxydants forts, acide sulfurique, acide nitrique, métaux alcalins et alcalino-terreux, oxydes alcalins, peroxydes, ammoniac, hypochlorite de sodium, hypochlorite de calcium, perchlorates.

2-Propanol

Aluminium et oxydants. Plastique et caoutchoucs.

10.6. Produits de décomposition dangereux

Par décomposition thermique ou en cas d'incendie, des vapeurs potentiellement nocives pour la santé peuvent se libérer.

Éthanol

La combustion de l'éthanol crée du monoxyde de carbone.

2-Propanol

En cas d'incendie, des gaz et vapeurs toxiques (oxydes de carbone) peuvent être libérés.

RUBRIQUE 11. Informations toxicologiques**11.1. Informations sur les classes de danger telles que définies dans le Règlement (CE) no 1272/2008**Métabolisme, cinétique, mécanisme d'action et autres informations**Éthanol**

Il est rapidement absorbé par ingestion et par inhalation, mal par contact cutané (INRS, 2011).

Il est distribué dans tous les tissus et liquides de l'organisme, en particulier le cerveau, les poumons et le foie (INRS, 2011).

Environ 80 à 90% de la quantité ingérée est métabolisée dans le foie en acétaldéhyde, puis en acide acétique.

L'acétaldéhyde est rapidement métabolisé en acide acétique par l'aldéhyde déshydrogénase hépatique. L'acide acétique est ensuite oxydé dans les tissus périphériques en dioxyde de carbone et en eau. Une petite quantité d'éthanol absorbé (2 à 5%) est éliminée inchangée dans l'urine et l'air expiré. Il peut également être éliminé dans le lait maternel à une concentration comparable à celle du sang maternel (INRS, 2011).

Ses effets sont dus à l'inhibition de la transmission synaptique dans le cerveau et déprime le système nerveux central avec une action principalement analgésique et anesthésique (INRS, 2011).

Il a également une action sur le métabolisme lipidique (INRS, 2011).

2-Propanol

Chez l'homme, la substance est rapidement absorbée par les poumons et le tractus gastro-intestinal, au contraire l'absorption par la peau est lente. Il est métabolisé en acétone à partir de l'aldéhyde déshydrogénase, mais une grande partie est excrétée sous forme inchangée avec l'air expiré et l'urine.

Informations sur les voies d'exposition probables**Éthanol**

L'exposition professionnelle peut se produire par inhalation et par contact cutané avec l'éthanol sur le lieu de travail où il est produit ou utilisé (HSDB, 2015).

Pour la population générale, les principales voies d'exposition potentielle sont l'ingestion (consommation de boissons alcoolisées contenant de l'éthanol), l'inhalation et le contact cutané (HSDB, 2015).

2-Propanol

Les principales voies d'exposition potentielles devraient être le contact avec la peau et l'inhalation chez les travailleurs exposés pendant la fabrication et l'utilisation de la substance.

L'exposition potentielle de la population générale peut se produire par ingestion d'aliments ou d'eau contaminés, par l'air ambiant et par contact avec des produits contenant la substance.

Effets différés et immédiats, et effets chroniques d'une exposition de courte et de longue durée**Éthanol**

La toxicité aiguë est légère à la fois par ingestion et par inhalation. Par voie cutanée, elle est minime (INRS, 2011).

Chez l'homme, en cas d'intoxication aiguë par ingestion, les manifestations sont essentiellement neuropsychiques (excitation intellectuelle et psychique avec incoordination motrice de type cérébelleux, puis coma plus ou moins profond et possible paralysie des centres respiratoires). Ces troubles sont étroitement liés au taux d'alcoolémie (INRS, 2011).

L'alcool industriel contenant des additifs de dénaturation, pour des concentrations égales à 70% d'éthanol, provoque des lésions gastriques graves (INRS, 2011).

En cas d'inhalation de vapeurs d'éthanol, le risque d'intoxication sévère est faible (INRS, 2011).

Les effets chroniques de l'alcoolisme par ingestion sont: neuropsychiques (polynévrite, atrophie cérébelleuse, troubles de la mémoire), digestifs (stéatose et cirrhose hépatique, gastrite chronique, pancréatite), cardiovasculaires (mycardiopathie, hypertension artérielle) et hématologiques (INRS, 2011).

En cas d'inhalation répétée de vapeurs d'éthanol, il y a irritation des yeux, des voies respiratoires supérieures, maux de tête, fatigue, diminution de la capacité de concentration et de vigilance (INRS, 2011).

Des études montrent que la consommation excessive d'alcool est un facteur à l'origine de l'artériosclérose, tandis qu'une consommation modérée a un pouvoir protecteur (INRS, 2011).

Sur la peau, un contact répété peut provoquer un érythème et un œdème, en particulier s'il existe une occlusion entraînant l'évaporation de l'éthanol (INRS, 2011).

2-Propanol

L'ingestion d'une dose massive provoque des troubles digestifs (vomissements répétés) et, après 30 à 60 minutes, un syndrome euphorique pouvant évoluer vers le coma, avec dépression respiratoire, hypotension et aréflexie. Les complications sont : des saignements digestifs et une insuffisance rénale aiguë. Des cas mortels sont signalés. L'exposition à 400 ppm pendant 3 minutes sous forme de vapeur provoque une irritation des yeux, du nez et de la gorge. L'inhalation de concentrations élevées provoque des effets narcotiques qui peuvent compliquer le coma, la rhabdomyolyse, l'insuffisance

TC45275 - SOLVET D 70°

 Remplace la révision:3
 Imprimé le: 29/01/2015

rénale et, dans certains cas, la mort par insuffisance respiratoire. Le liquide a des caractéristiques dégraissantes de la peau. Chez le rat, l'inhalation et/ou l'exposition digestive à long terme provoquent essentiellement une dépression du SNC et des lésions rénales.

Effets interactifs
Éthanol

Dans le domaine industriel, des effets hépatotoxiques synergiques peuvent survenir du fait d'une exposition simultanée à des solvants chlorés et par des interactions avec des amides, oximes, thiurames et carbonates, inhibiteurs de l'aldéhyde déshydrogénase.

2-Propanol

Chez l'homme, l'ingestion simultanée d'une dose égale d'éthanol annule les effets de la substance. La substance augmente la toxicité du tétrachlorure de carbone. L'exposition simultanée aux deux substances a provoqué une hépatite aiguë et une insuffisance rénale. Dans un cas, il y avait un œdème pulmonaire (INRS, 2009).

TOXICITÉ AIGUË

ATE (Inhalation) du mélange:	Non classé (aucun composant important)
ATE (Oral) du mélange:	Non classé (aucun composant important)
ATE (Dermal) du mélange:	Non classé (aucun composant important)

Éthanol

LD50 (Dermal):	> 20000 mg/kg coniglio (INRS, 2011)
LD50 (Oral):	3400 mg/kg topo (HSDB, 2015)
LC50 (Inhalation aérosols/poussières):	20000 ppm/10h (HSDB, 2015)

2-Propanol

LD50 (Dermal):	12870 mg/kg coniglio (INRS, 2009)
LD50 (Oral):	> 4396 mg/kg ratto (INRS, 2009) 4396-5500 mg/kg
LC50 (Inhalation vapeurs):	72600 mg/m ³ ratto (INRS, 2009)

CORROSION CUTANÉE / IRRITATION CUTANÉE

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

Éthanol

La substance n'est pas irritante (OCDE, 2004).

Une légère irritation passagère a été observée sur la peau de lapin après un contact prolongé de 24 heures sous pansement occlusif (INRS, 2011). Chez le lapin, il s'est avéré non irritant dans une étude menée conformément à la directive OCDE TG 404 (OCDE, 2004).

2-Propanol

Il est peu irritant pour la peau intacte ou écorchée des lapins et des cobayes (INRS, 2009).

LÉSIONS OCULAIRES GRAVES / IRRITATION OCULAIRE

Provoque une sévère irritation des yeux

Éthanol

Modérément irritant (OCDE, 2004).

Chez l'homme, le contact direct avec l'éthanol provoque des douleurs, un larmoiement, des lésions épithéliales cornéennes et une hyperémie conjonctivale; la sensation d'un corps étranger dans l'œil peut durer 1 ou 2 jours mais, en général, la cicatrisation est spontanée, rapide et complète (INRS, 2011; OCDE, 2004).

Dans l'œil du lapin, l'éthanol pur provoque une irritation oculaire modérée qui se manifeste par une légère opacité de la cornée et une conjonctivite modérée à sévère. Ces effets sont réversibles en moins de 14 jours [OCDE TG 405] (INRS, 2011; OCDE, 2004).

2-Propanol

Chez l'homme, l'exposition aux vapeurs d'isopropanol (3 minutes d'exposition à 400 ppm) a provoqué une légère irritation des yeux (INRS, 2009).

Dans les yeux de lapin, une solution à 70 % (0,1 ml) a provoqué une irritation modérée à sévère réversible en 14 jours ; une instillation de la substance peut induire des lésions oculaires qui persistent plus de 21 jours (INRS, 2009).

SENSIBILISATION RESPIRATOIRE OU CUTANÉE

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

Sensibilisation respiratoire

TC45275 - SOLVET D 70°Remplace la révision:3
Imprimé le: 29/01/2015**2-Propanol**

Aucune donnée expérimentale ou preuve basée sur l'expérience pratique n'est disponible dans la littérature ouverte.

Sensibilisation cutanée**Éthanol**

La substance n'a pas montré de propriétés sensibilisantes (OCDE, 2004).

Aucune réaction n'a été observée dans un test de maximisation sur cobaye à une concentration d'éthanol de 75% v / v et dans le test de gonflement des oreilles de souris à une concentration de 95% v / v (INRS, 2011; OCDE, 2004).

2-Propanol

La substance n'a pas de pouvoir sensibilisant cutané dans le test Buelher sur cobaye (INRS, 2009).

Des cas isolés de sensibilisation suite à des contacts répétés ont été rapportés dans la littérature.

MUTAGÉNICITÉ SUR LES CELLULES GERMINALES

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

Éthanol

In vitro, il provoque une augmentation des échanges de chromatides sœurs dans les cultures de cellules ovariennes de hamster ou de cellules lymphocytaires humaines (INRS, 2011).

In vivo, des échanges accrus de chromatides sœurs sont observés chez des rats et des souris exposés par voie orale à des doses massives (> 7 g / kg / jour) d'éthanol pendant plusieurs semaines. Il détermine également les mutations létales dominantes chez les rats et les souris. exposé par voie orale à 1240 mg / kg / jour pendant 3 jours et formation de micronoyaux dans les érythrocytes de la moelle osseuse chez la souris à partir de doses de 620 mg / kg par voie intrapéritonéale (INRS, 2011).

Les tests d'aberration chromosomique étaient négatifs (INRS, 2011).

2-Propanol

Résultats négatifs dans les tests de mutagenèse réalisés « in vivo » (mutation génique chez S. typhimurium TA97, TA98, TA100, TA1535, TA1537 et TA1538 en présence et en absence d'activation métabolique, chez E. coli en présence et en absence d'activation métabolique). activation, chez N. crassa en l'absence d'activation métabolique

; transformation cellulaire dans les cellules ovariennes du hamster chinois en présence et en l'absence d'activation métabolique

; transformation cellulaire dans les cellules embryonnaires du hamster syrien en l'absence d'activation métabolique

; échanges entre chromatides sœurs chez le syrien. cellules V79 de hamster en présence et en absence d'activation métabolique) et « in vitro » (dosage du micronoyau sur souris) (INRS, 2009).

CANCÉROGÉNÉICITÉ

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

Éthanol

La consommation d'alcool peut provoquer un cancer de la cavité buccale, du pharynx, du larynx, de l'œsophage, du colorectal, du foie (carcinome hépatocellulaire) et, chez la femme, un cancer du sein. Il existe également une association entre la consommation d'alcool et le cancer du pancréas. Il existe des preuves épidémiologiques suffisantes montrant que les personnes qui consomment de l'alcool et qui présentent des carences dans l'oxydation de l'acétaldéhyde en acétate ont un risque considérablement accru de développer un cancer, en particulier de l'œsophage et des voies respiratoires et digestives supérieures (IARC, 2012).

- Le Centre international de recherche sur le cancer (CIRC) attribue de l'éthanol dans les boissons alcoolisées du groupe 1 (cancérogène humain confirmé) sur la base de preuves d'une cancérogénicité suffisante tant chez l'homme (en ce qui concerne la consommation d'alcool) que chez les animaux de laboratoire (en ce qui concerne l'éthanol) (IARC, 2012).

2-Propanol

Il existe des preuves issues d'études épidémiologiques que l'exposition pendant la production d'isopropanol à partir de processus acides forts provoque le cancer des sinus.

- Le Centre international de recherche sur le cancer (CIRC) attribue au groupe 1 (cancérogène confirmé pour l'homme), sur la base de preuves d'une cancérogénicité suffisante chez l'homme et identifie la cavité nasale et les sinus paranasaux comme des organes cibles pour lesquels la preuve de la cancérogénicité est certaine.

TOXICITÉ POUR LA REPRODUCTION

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

Effets néfastes sur la fonction sexuelle et la fertilité

TC45275 - SOLVET D 70°Remplace la révision:3
Imprimé le: 29/01/2015**Éthanol**

L'ingestion de la substance altère la fertilité masculine: atrophie testiculaire, diminution de la libido et de la testostérone (INRS, 2011).

Chez les femmes, il y a des altérations du cycle menstruel. Une diminution de l'incidence de conception par cycle est également rapportée dans les cas de consommation de substances à raison de 5 verres par semaine (INRS, 2011).

2-Propanol

Aucune donnée humaine n'est disponible. Dans les études animales, la substance n'a pas montré de toxicité pour la reproduction, sauf à des doses toxiques pour les parents (INRS, 2009).

Effets néfastes sur le développement des descendants**Éthanol**

La consommation d'alcool entraîne de multiples anomalies congénitales: retard de croissance, altérations du SNC, malformations externes. La fréquence de ces anomalies dépend de la dose quotidienne d'alcool absorbée (INRS, 2011).

Chez les femmes prenant des doses quotidiennes de 10 à 20 g, il a été observé: une augmentation des avortements spontanés, des retards intellectuels (QI réduit) et comportementaux (INRS, 2011).

2-Propanol

Aucune donnée humaine n'est disponible. Dans les études animales, la substance n'a pas montré de toxicité sauf à des doses toxiques pour la mère (INRS, 2009).

Effets sur ou via l'allaitement**Éthanol**

L'éthanol traverse la barrière placentaire (INRS, 2011).

Une consommation excessive de boissons alcoolisées pendant l'allaitement, chez les femmes qui ont déjà bu de l'alcool pendant la grossesse, peut augmenter les effets négatifs (INRS, 2011).

TOXICITÉ SPÉCIFIQUE POUR CERTAINS ORGANES CIBLES - EXPOSITION UNIQUE

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

Éthanol

Chez l'homme, en cas d'intoxication aiguë par ingestion, les manifestations sont essentiellement neuropsychiques (excitation intellectuelle et psychique avec incoordination motrice de type cérébelleux, puis coma plus ou moins profond et possible paralysie des centres respiratoires) (INRS, 2011).

2-Propanol

Il est irritant pour le système respiratoire. À fortes concentrations, il provoque une dépression du SNC avec narcose.

Organes cibles

Informations pas disponibles

Voie d'exposition

Informations pas disponibles

TOXICITÉ SPÉCIFIQUE POUR CERTAINS ORGANES CIBLES - EXPOSITION RÉPÉTÉE

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

Éthanol

Une exposition répétée par ingestion entraîne une toxicité pour le système nerveux (polynévrite, atrophie cérébelleuse, troubles de la mémoire), pour le système digestif (stéatose hépatique et cirrhose du foie, gastrite chronique, pancréatite) pour le système cardiovasculaire (myocardiopathie, hypertension artérielle) (INRS, 2011).

2-Propanol

Le liquide a des caractéristiques dégraissantes de la peau. Chez le rat, l'inhalation et/ou l'exposition digestive à long terme provoquent essentiellement une dépression du SNC et des lésions rénales.

Organes cibles

Informations pas disponibles

Voie d'exposition

Informations pas disponibles

DANGER PAR ASPIRATION

Ne répond pas aux critères de classification pour cette classe de danger

2-Propanol

Après aspiration par les cavités buccale et nasale, la substance peut pénétrer dans la trachée et les structures pulmonaires plus profondes (IPCS, 1990).

11.2. Informations sur les autres dangers

D'après les données disponibles, le produit ne contient pas de substances figurant sur les principales listes européennes de perturbateurs endocriniens potentiels ou suspectés, ayant des effets sur la santé humaine, en cours d'évaluation.

RUBRIQUE 12. Informations écologiques

12.1. Toxicité

Éthanol

Effets à court terme

Poisson (Pimephales promelas) CL50-96 heures > 100 mg/l (OCDE, 2004) ;

Crustacés (Artemia salina) CL50-24 heures : 1833 mg/l (OCDE, 2004) ;

Crustacés (Paramecium caudatum) CL50-4 heures : 5980 mg/l (OCDE, 2004) ;

Algues (Chlorella vulgaris) CE50-96 heures : 1000 mg/l (inhibition de la croissance) (OCDE, 2004).

Effets à long terme

Crustacés (Ceriodaphnia sp.) NOEC-10 jours : 9,6 mg/l (effets sur la reproduction) (OCDE, 2004)

Algues (Lemna gibba) NOEC-7 jours : 280 mg/l (OCDE, 2004).

2-Propanol

LC50 - Poissons

9640 mg/l/96h Pimephales promelas

EC50 - Crustacés

13299 mg/l/48h Daphnia magna

EC50 - Algues / Plantes Aquatiques

> 1000 mg/l/72h Scenedesmus subspicatus

LC10 Poissons

1500 mg/l/96h Rasbora heteromorpha

12.2. Persistance et dégradabilité

Éthanol

Rapidement biodégradable.

La pression de vapeur (7 906 Pa à 25 °C) indique que lorsqu'il est libéré dans l'atmosphère, l'éthanol n'existe que sous forme de vapeur dans l'atmosphère où il se dégrade par réaction avec des radicaux hydroxyles produits photochimiquement ; pour cette réaction dans l'air, une demi-vie est estimée à 36 heures (HSDB, 2015).

L'éthanol ne contient pas de chromophores qui absorbent les longueurs d'onde > 290 nm et ne devrait donc pas être sensible à la photolyse directe par le rayonnement solaire (HSDB, 2015).

L'hydrolyse ne devrait pas être un processus majeur de devenir dans l'environnement, car l'éthanol est dépourvu de groupes fonctionnels qui s'hydrolysent dans des conditions ambiantes (pH 5 à 9) (HSDB, 2015).

L'éthanol a été biodégradé avec des demi-vies de l'ordre de quelques jours à l'aide de microcosmes construits à partir de sols sablonneux et d'eaux souterraines à faible teneur en matière organique, ce qui indique que la biodégradation est un processus environnemental important dans le sol et l'eau (HSDB, 2015) .

Test de biodégradabilité dans l'eau

environ. 74% après 5 jours

environ. 84% après 20 jours

C.O.D.. (réel) 1 640 000 mg/l O2

C.O.D.. (théorique) 1 586 000 mg/l O2

Éthanol

Solubilité dans l'eau

> 1000 mg/l (1000-10000 mg/l)

2-Propanol

Rapidement dégradable

12.3. Potentiel de bioaccumulation

ÉTHANOL

Sur la base de la faible valeur du coefficient de partage octanol-eau, le potentiel de bioaccumulation est faible. La valeur de BCF estimée par le coefficient de partage est de 3,2.

2-PROPANOL

Il a un faible potentiel de bioconcentration.

FBC 1 chez les poissons d'eau douce (valeur calculée à partir du log Kow) (OCDE, 1997).

Éthanol

Coefficient de répartition : n-octanol/eau -0,35

2-Propanol

Coefficient de répartition : n-octanol/eau 0,05

12.4. Mobilité dans le sol

Éthanol

Il n'est pas persistant dans l'environnement. Le modèle de fugacité (niveau III) montre que, rejeté dans l'environnement, il se répartit principalement dans l'air et l'eau. Les répartitions relatives entre les compartiments sont de 57 % dans l'air, 34 % dans l'eau et 9 % dans le sol. Cette prédiction est étayée par les données limitées disponibles sur les concentrations dominantes, qui montrent que l'éthanol a été détecté dans l'air extérieur et dans l'eau des rivières (OCDE, 2004).

Le Koc de 2,75 (déterminé à partir du log Koe de 0,44) indique que s'il est rejeté dans le sol, l'éthanol a une mobilité très élevée et, s'il est rejeté dans l'eau, ne s'adsorbe pas sur les solides en suspension et les sédiments (HSDB, 2015).

La constante de la loi d'Henry de 5×10^{-6} atm-m³/mole indique que la volatilisation à partir des surfaces de sol humides et des surfaces d'eau est un processus de devenir important (pour une rivière et un lac modèles, on a estimé des demi-vies de volatilisation de 5 et 39 jours, respectivement) (HSDB, 2015).

La pression de vapeur indique que l'éthanol peut se volatiliser à partir des surfaces sèches du sol (HSDB, 2015).

12.5. Résultats des évaluations PBT et vPvB

Sur la base des données disponibles, le produit ne contient pas de substances PBT ou vPvB en pourcentage \geq à 0,1%.

12.6. Propriétés perturbant le système endocrinien

Éthanol

2-Propanol

D'après les données disponibles, le produit ne contient pas de substances figurant sur les principales listes européennes de perturbateurs endocriniens potentiels ou suspectés, ayant des effets sur l'environnement, en cours d'évaluation.

2-PROPANOL

Le produit est un composé organique volatil, qui peut avoir une réaction photochimique et créer de l'ozone.

Sur la base des données disponibles, le produit ne contient pas de substances énumérées dans les principales listes européennes de perturbateurs endocriniens potentiels ou suspectés ayant des effets sur l'environnement évalué.

12.7. Autres effets néfastes

Informations pas disponibles

RUBRIQUE 13. Considérations relatives à l'élimination

13.1. Méthodes de traitement des déchets

Procéder si possible à une réutilisation. Les résidus du produit doivent être considérés comme des déchets spéciaux dangereux. La dangerosité des déchets contenant une part de ce produit doit être évaluée sur la base des dispositions légales en vigueur.

L'élimination doit être confiée à une société agréée pour le traitement des déchets, dans le respect de la réglementation nationale et de l'éventuelle réglementation locale en vigueur.

Au transport des déchets peut être applicable l'ADR.

EMBALLAGES CONTAMINÉS

Les emballages contaminés doivent être ou bien récupérés ou bien éliminés dans le respect de la réglementation nationale applicable au traitement des déchets.

RUBRIQUE 14. Informations relatives au transport

14.1. Numéro ONU ou numéro d'identification

ADR / RID, IMDG, IATA: 1987

14.2. Désignation officielle de transport de l'ONU

ADR / RID: ALCOHOLS, N.O.S. (ethanol, 2-propanol)

IMDG: ALCOHOLS, N.O.S. (ethanol, 2-propanol)

IATA: ALCOHOLS, N.O.S. (ethanol, 2-propanol)

14.3. Classe(s) de danger pour le transport

ADR / RID: Classe: 3 Etiquette: 3

IMDG: Classe: 3 Etiquette: 3

IATA: Classe: 3 Etiquette: 3



14.4. Groupe d'emballage

ADR / RID, IMDG, IATA: II

14.5. Dangers pour l'environnement

ADR / RID: NO

IMDG: NO

IATA: NO

14.6. Précautions particulières à prendre par l'utilisateur

ADR / RID:	HIN - Kemler: 33 Spécial disposition: -	Quantités limitées: 1 L	Code de restriction en tunnels: (D/E)
IMDG:	EMS: F-E, S-D	Quantités limitées: 1 L	
IATA:	Cargo: Passagers: Spécial disposition:	Quantité maximale: 60 L Quantité maximale: 5 L A3, A180	Mode d'emballage: 364 Mode d'emballage: 353

14.7. Transport maritime en vrac conformément aux instruments de l'OMI

Informations non pertinentes

RUBRIQUE 15. Informations relatives à la réglementation

15.1. Réglementations/législation particulières à la substance ou au mélange en matière de sécurité, de santé et d'environnement

Catégorie Seveso - Directive 2012/18/UE : P5c

Restrictions relatives au produit ou aux substances contenues conformément à l'Annexe XVII Règlement (CE) 1907/2006
Produit

Point 3 - 40

Règlement (UE) 2019/1148 - relatif à la commercialisation et à l'utilisation de précurseurs d'explosifs

pas applicable

Substances figurant dans la Candidate List (Art. 59 REACH)

Sur la base des données disponibles, le produit ne contient pas de substances SVHC en pourcentage \geq à 0,1%.

Substances sujettes à autorisation (Annexe XIV REACH)

Aucune

Substances sujettes à l'obligation de notification d'exportation Règlement (UE) 649/2012 :

Aucune

Substances sujettes à la Convention de Rotterdam :

Aucune

Substances sujettes à la Convention de Stockholm :

Aucune

Contrôles sanitaires

Les travailleurs exposés à cet agent chimique ne doivent pas être soumis à surveillance sanitaire si les résultats de l'évaluation des risques montrent que le risque pour la sécurité et la santé est modéré et que les mesures de la directive 98/24/CE sont suffisantes.

15.2. Évaluation de la sécurité chimique

Une évaluation de sécurité chimique a été effectuée pour les substances contenues suivantes:

Éthanol

RUBRIQUE 16. Autres informations

Texte des indications de danger (H) citées dans les sections 2-3 de la fiche:

Flam. Liq. 2	Liquide inflammable, catégorie 2
Eye Irrit. 2	Irritation oculaire, catégorie 2
STOT SE 3	Toxicité spécifique pour certains organes cibles - exposition unique, catégorie 3
H225	Liquide et vapeurs très inflammables.
H319	Provoque une sévère irritation des yeux.
H336	Peut provoquer somnolence ou vertiges.

LÉGENDE:

- ADR: Accord européen pour le transport des marchandises dangereuses sur route
- CAS: Numéro du Chemical Abstract Service
- CE50: Concentration ayant un effet sur 50% de la population soumise aux tests
- CE: Numéro d'identification dans l'ESIS (système européen des substances existantes)
- CLP: Règlement (CE) 1272/2008
- DNEL: Niveau dérivé sans effet
- EmS: Emergency Schedule
- ETA: Estimation Toxicité Aiguë
- GHS: Système harmonisé global de classification et d'étiquetage des produits chimiques

TC45275 - SOLVET D 70°Remplace la révision:3
Imprimé le: 29/01/2015

- IATA DGR: Règlement pour le transport des marchandises dangereuses de l'Association internationale du transport aérien
- IC50: Concentration d'immobilisation de 50% de la population soumise aux tests
- IMDG: Code maritime international pour le transport des marchandises dangereuses
- IMO: International Maritime Organization
- INDEX: Numéro d'identification dans l'Annexe VI du CLP
- LC50: Concentration mortelle 50%
- LD50: Dose mortelle 50%
- OEL: Niveau d'exposition sur les lieux de travail
- PBT: Persistant, bio-accumulant et toxique selon le REACH
- PEC: Concentration environnementale prévisible
- PEL: Niveau prévisible d'exposition
- PNEC: Concentration prévisible sans effet
- REACH: Règlement (CE) 1907/2006
- RID: Règlement pour le transport international des marchandises dangereuses par train
- TLV: Valeur limite de seuil
- TLV PIC: Concentration qui ne doit être dépassée à aucun moment de l'exposition au travail.
- TWA: Limite d'exposition moyenne pondérée
- TWA STEL: Limite d'exposition à court terme
- VOC: Composé organique volatil
- vPvB: Très persistant et bio-accumulant selon le REACH
- WGK: Wassergefährungsklassen (Deutschland).

BIBLIOGRAPHIE GENERALE:

1. Règlement (CE) 1907/2006 du Parlement européen (REACH)
 2. Règlement (CE) 1272/2008 du Parlement européen (CLP)
 3. Règlement (UE) 2020/878 (Annexe II Règlement REACH)
 4. Règlement (CE) 790/2009 du Parlement européen (I Atp. CLP)
 5. Règlement (UE) 286/2011 du Parlement européen (II Atp. CLP)
 6. Règlement (UE) 618/2012 du Parlement européen (III Atp. CLP)
 7. Règlement (UE) 487/2013 du Parlement européen (IV Atp. CLP)
 8. Règlement (UE) 944/2013 du Parlement européen (V Atp. CLP)
 9. Règlement (UE) 605/2014 du Parlement européen (VI Atp. CLP)
 10. Règlement (UE) 2015/1221 du Parlement européen (VII Atp. CLP)
 11. Règlement (UE) 2016/918 du Parlement européen (VIII Atp. CLP)
 12. Règlement (UE) 2016/1179 (IX Atp. CLP)
 13. Règlement (UE) 2017/776 (X Atp. CLP)
 14. Règlement (UE) 2018/669 (XI Atp. CLP)
 15. Règlement (UE) 2019/521 (XII Atp. CLP)
 16. Règlement délégué (UE) 2018/1480 (XIII Atp. CLP)
 17. Règlement (UE) 2019/1148
 18. Règlement délégué (UE) 2020/217 (XIV Atp. CLP)
 19. Règlement délégué (UE) 2020/1182 (XV Atp. CLP)
 20. Règlement délégué (UE) 2021/643 (XVI Atp. CLP)
 21. Règlement délégué (UE) 2021/849 (XVII Atp. CLP)
 22. Règlement délégué (UE) 2022/692 (XVIII Atp. CLP)
 23. Règlement délégué (UE) 2023/707
- The Merck Index. - 10th Edition
 - Handling Chemical Safety
 - INRS - Fiche Toxicologique (toxicological sheet)
 - Patty - Industrial Hygiene and Toxicology
 - N.I. Sax - Dangerous properties of Industrial Materials-7, 1989 Edition
 - Site Internet IFA GESTIS
 - Site Internet Agence ECHA
 - Banque de données de modèles de SDS de substances chimiques - Ministère de la santé et Institut supérieur de la santé

Note pour les usagers:

Les données contenues dans cette fiche se basent sur les connaissances dont nous disposons à la date de la dernière édition. Les usagers doivent vérifier l'exactitude et l'intégralité des informations en relation à l'utilisation spécifique du produit.

Ce document ne doit pas être interprété comme une garantie d'une propriété quelconque du produit.

Etant donné que nous n'avons aucun moyen de vérifier l'utilisation du produit, les usagers doivent respecter les lois et les dispositions courantes en matière d'hygiène et sécurité. Nous ne serons pas responsables d'utilisations incorrectes.

Fournir une formation appropriée au personnel chargé de l'utilisation de produits chimiques.

MÉTHODE DE CALCUL DE LA CLASSIFICATION

Dangers physico-chimique: La classification du produit a été dérivée des critères établis par le Règlement CLP Annexe I Partie

2. Les méthodes d'évaluation des propriétés physicochimiques figurent dans la section 9.

Dangers pour la santé: La classification du produit est basée sur les méthodes de calcul figurant dans l'Annexe I du CLP Partie 3, sauf indication contraire dans la section 11.

Dangers pour l'environnement: La classification du produit est basée sur les méthodes de calcul figurant dans l'Annexe I du CLP Partie 4, sauf indication contraire dans la section 12.

Fiche de sécurité n° 23/08/22. Révision complète de la version n° 3 du 29/01/2015.