Ébauche d'évaluation préalable

Groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone

Environnement et Changement climatique Canada Santé Canada

Mai 2018

Sommaire

En vertu de l'article 74 de la Loi canadienne sur la protection de l'environnement (1999) (LCPE), la ministre de l'Environnement et la ministre de la Santé Canada ont réalisé une évaluation préalable de 11 des 13 substances désignées collectivement dans le Plan de gestion des produits chimiques sous le nom de « groupe des muscs (macrocycliques et polycycliques) ». L'évaluation de ces 11 substances a été jugée prioritaire, car elles répondent aux critères de catégorisation du paragraphe 73(1) de la LCPE. Deux des 13 substances ont été jugées peu préoccupantes, par d'autres approches, et les décisions proposées concernant ces substances sont présentées dans un rapport distinct¹. Par conséquent, la présente ébauche d'évaluation préalable porte sur les 11 substances décrites dans le tableau ci-dessous. Les 11 substances dont il est fait état dans la présente ébauche d'évaluation préalable sont désignées ciaprès par l'appellation « groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ».

Substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones

et de la cyclohexanone

	et de la cyclonexanone				
N° CAS²	Nom figurant sur la Liste intérieure des substances	Nom commun	Sous-groupe		
106-02-5	Pentadécan-15-olide	Exaltolide	Lactones et cétones macrocycliques		
109-29-5	Oxacycloheptadécan-2-one	Hexadécanolide	Lactones et cétones macrocycliques		
502-72-7	Cyclopentadécanone	Exaltone	Lactones et cétones macrocycliques		
541-91-3	3-Méthylcyclopentadécan-1-one	Muscone	Lactones et cétones macrocycliques		
542-46-1	(Z)-9-Cycloheptadécén-1-one	Civettone	Lactones et cétones macrocycliques		
7779-50-2	Oxacycloheptadéc-7-én-2-one	Hexadécènelactone / Ambrettolide	Lactones et cétones macrocycliques		
28645-51-4	Oxacycloheptadéc-10-én-2-one	Isoambrettolide	Lactones et cétones macrocycliques		
37609-25-9	5-Cyclohexadécén-1-one	Ambérol de musc / ambrettone	Lactones et cétones macrocycliques		
1335-94-0	Irone	Irone	Ionones		

¹ Les conclusions proposées pour les numéros CAS 8001-04-5 et 68140-48-7 sont fournies dans le document sur les substances identifiées comme ayant un faible risque, lequel est fondé sur la Classification du risque écologique des substances organiques et sur l'Approche fondée sur le seuil de préoccupation toxicologique (SPT) pour certaines substances.

² Le numéro de registre du Chemical Abstracts Service (n° CAS) est la propriété de l'American Chemical Society et toute utilisation ou redistribution, sauf quand cela est requis pour des exigences réglementaires et/ou pour des rapports au gouvernement du Canada quand l'information et les rapports sont requis en vertu d'une loi ou d'une politique administrative, est interdite sans autorisation écrite préalable de l'American Chemical Society.

N° CAS ²	Nom figurant sur la Liste intérieure des substances	Nom commun	Sous-groupe
7779-30-8	1-(2,6,6-Triméthyl-2-cyclohexén-1- yl)pent-1-én-3-one	1-Méthyl-α-ionone	Ionones
108-94-1	Cyclohexanone	Cyclohexanone	Cyclohexanone

L'exaltolide, l'isoambrettolide, la 1-méthyl-α-ionone et la cyclohexanone ont été importés au Canada en quantités totales atteignant 166 810 kg en 2011. Au cours de la même année, l'exaltolide et l'isoambrettolide n'ont pas été fabriqués au Canada, tandis que les six autres substances ont été fabriquées au Canada en quantités atteignant 950 kg. Aucune quantité n'a été déclarée pour les autres substances de ce groupe audelà du seuil de déclaration de 100 kg pour l'année civile 2011.

Les substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone sont principalement utilisées comme parfums ou ingrédients en parfumerie. L'exaltolide, la muscone, la civettone et la cyclohexanone sont présents naturellement dans l'environnement. Au Canada, les substances de ce groupe sont utilisées dans diverses applications, notamment les cosmétiques (y compris les lotions pour le corps et l'eau de toilette), les écrans solaires et les produits de bricolage (y compris la peinture pour mur).

Les risques écologiques des substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ont été caractérisés selon la Classification du risque écologique (CRE) des substances organiques, qui est une approche fondée sur les risques et qui emploie de multiples mesures du danger et de l'exposition afin de tenir compte d'une façon pondérée de multiples sources de données pour établir la classification des risques. Les profils de danger sont établis principalement selon des paramètres concernant le mode d'action toxique, la réactivité chimique, les seuils de toxicité interne dérivés du réseau trophique, la biodisponibilité et l'activité chimique et biologique. Parmi les paramètres pris en compte pour les profils d'exposition, citons le taux d'émission potentiel, la persistance globale et le potentiel de transport à grande distance. La méthode utilise une matrice des risques pour attribuer à ces substances un degré faible, modéré ou élevé de préoccupation potentielle, en fonction de leurs profils de danger et d'exposition. La CRE a permis de déterminer que les substances dans la présente évaluation ont un faible potentiel d'avoir des effets néfastes sur l'environnement.

Compte tenu de toutes les sources de données disponibles présentées dans cette ébauche d'évaluation préalable, le risque est faible que les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone aient des effets néfastes sur l'environnement. Il est donc proposé de conclure que les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ne répondent pas aux critères énoncés aux alinéas 64a) ou b) de la LCPE, car elles ne pénètrent pas dans l'environnement en une quantité ou une concentration ou dans des conditions de nature à avoir, immédiatement ou à long

terme, un effet nocif sur l'environnement ou sur la diversité biologique, ou mettre en danger l'environnement essentiel pour la vie.

Pour ce qui est de l'évaluation des risques pour la santé humaine, les 11 substances du groupe ont été séparées comme suit : le sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques, le sous-groupe des ionones et une substance (cyclohexanone). Les substances du sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques sont considérées comme ayant un faible potentiel de danger. Sur la base des renseignements disponibles sur les effets sur la santé des substances de structure apparentée, le sous-groupe des ionones a des effets néfastes, y compris des changements rénaux à la suite expositions répétées par voie orale ou cutanée. À la lumière de cette évaluation, la cyclohexanone présente un faible potentiel d'effets indésirables par voie orale et par inhalation.

Nous avons déterminé que l'environnement et les aliments ne représentent pas des sources significatives d'exposition pour les Canadiens. Pour tous les sous-groupes, les estimations de l'exposition ont été calculées en fonction des concentrations de substances présentes dans les produits de consommation, notamment les cosmétiques. Sur la base de ces estimations de l'exposition par rapport aux niveaux d'effet critique relevés dans les études de laboratoire, les marges d'exposition sont jugées adéquates pour tenir compte des incertitudes dans les bases de données sur les effets sur la santé et l'exposition.

Compte tenu des renseignements présentés dans cette ébauche d'évaluation préalable, il est proposé de conclure que les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ne répondent pas aux critères de l'alinéa 64c) de la LCPE, car elles ne pénètrent pas dans l'environnement en une quantité ou une concentration ou dans des conditions de nature à constituer un danger au Canada pour la vie ou la santé humaines.

Par conséquent, il est proposé de conclure que les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ne répondent à aucun des critères énoncés à l'article 64 de la LCPE.

Table des matières

Sommaire	i
1. Introduction	
2. Identité des substances	4
2.1 Sélection des analogues	7
2.1.1 Justification des analogues	
3. Propriétés physiques et chimiques	
4. Sources et utilisations	
5. Potentiel d'effets nocifs sur l'environnement	15
5.1 Caractérisation des risques pour l'environnement	15
6. Risque d'effets nocifs pour la santé humaine	18
6.1 Évaluation de l'exposition	
6.1.1 Milieux naturels et aliments	18
6.1.2 Produits de consommation	18
6.2 Évaluation des effets sur la santé	21
6.2.1 Sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques	21
6.2.2 Sous-groupe des ionones	
6.2.3 Cyclohexanone	24
6.3 Caractérisation des risques pour la santé humaine	
6.3.1 Sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques	26
6.3.2 Incertitudes dans l'évaluation des risques pour la santé humaine, pou	r le
sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques	
6.3.3 Sous-groupe des ionones	
6.3.4 Incertitudes dans l'évaluation des risques pour la santé humaine, pou	r le
sous-groupe des ionones	
6.3.5 Cyclohexanone	
7. Conclusion	
Références	33
Annexes	40

Liste des tableaux

Tableau 2-1.	Identité des substances faisant partie du sous-groupe des lactones et des
	cétones macrocycliques4
	Identité des substances faisant partie du sous-groupe des ionones 6
Tableau 2-3.	Identité des substances faisant partie du sous-groupe de la
	cyclohexanone7
Tableau 2-4.	Identité des substances analogues utilisées dans l'évaluation des effets
	sur la santé humaine7
Tableau 3-1.	Principales propriétés physico-chimiques des substances du sous-groupe
	des lactones et des cétones macrocycliques9
Tableau 3-2.	Principales propriétés physico-chimiques des substances du sous-groupe
	des ionones9
Tableau 3-3.	Principales propriétés physico-chimiques de la cyclohexanone9
Tableau 3-4.	Principales propriétés physico-chimiques des substances analogues 10
	Résumé des renseignements sur la fabrication et les importations
	canadiennes de substances du groupe des lactones et des cétones
	macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone en 2011, fournis
	dans le cadre d'une enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE
	(Environnement Canada 2013)11
Tableau 4-2.	Résumé des utilisations canadiennes des substances du groupe des
	lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la
	cyclohexanone (d'après les renseignements obtenus dans le cadre de
	l'enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE)
Tableau 4-3	Utilisations canadiennes additionnelles de chacune des substances du
Tableau + 0.	groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la
	cyclohexanone13
Tahlaau 5-1	Résultats de la classification du risque écologique pour les 11 substances
Tableau 5 1.	du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de
	la cyclohexanone
Tabloau 6-1	Résumé de l'exposition potentielle estimée des adultes
	Données sur les effets critiques de l'ionone
	Données sur les effets critiques pour la cyclohexanone
rableau 6-5.	Valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour les lactones et cétones
	macrocycliques, et marges d'exposition connexes pour la détermination
Tables: C.C	des risques
rableau 6-6.	Sources d'incertitude dans la caractérisation des risques des lactones et
T.	des cétones macrocycliques
Tableau 6-7.	Valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour les ionones, et marges
	d'exposition connexes pour la détermination des risques
	Sources d'incertitude dans la caractérisation des risques des ionones 30
Tableau 6-9.	Valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour la cyclohexanone, et
	marges d'exposition connexes pour la détermination des risques 30
Tableau A-1.	Hypothèses pour les scénarios d'exposition à des substances sentinelles
	34
Tableau B-1.	Sous-groupe des ionones

1. Introduction

En vertu de l'article 74 de la Loi canadienne sur la protection de l'environnement (1999) (LCPE) (Canada 1999), la ministre d'Environnement et Changement climatique Canada et la ministre de Santé Canada ont réalisé une évaluation préalable de 11 des 13 substances désignées collectivement dans le Plan de gestion des produits chimiques sous le nom de « groupe des muscs (macrocycliques et polycycliques) », pour déterminer si ces 11 substances présentent ou peuvent présenter un risque pour l'environnement ou la santé humaine. Ces 11 substances ont été évaluées en priorité, car elles répondent aux critères de catégorisation du paragraphe 73(1) de la LCPE (ECCC, SC [modifié en 2007]).

Les deux autres substances (numéros de registre CAS³ 8001-04-v5 – Muscs; et 68140-48-7 : 1-(1,2,3,4,5,6,7,8-octahydro-2,3,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)éthanone – ont été prises en compte dans le Document sur l'approche scientifique pour la Classification du risque écologique (CRE) des substances organiques (ECCC 2016a) et dans le Document sur l'approche scientifique pour l'Approche fondée sur le seuil de préoccupation toxicologique (SPT) pour certaines substances (Santé Canada 2016a), et ont été jugées comme étant peu préoccupantes pour la santé humaine et l'environnement. C'est la raison pour laquelle elles ne seront pas traitées dans le présent rapport. Les conclusions proposées pour ces deux substances sont données dans l'Ébauche d'évaluation préalable Substances jugées comme étant peu préoccupantes au moyen de l'approche de la Classification du risque écologique des substances organiques et de l'approche fondée sur le seuil de préoccupation toxicologique (SPT) pour certaines substances (ECCC, SC, 2017).

La présente ébauche d'évaluation préalable traite de ces 11 substances, qui sont désignées ci-après par l'appellation « groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ».

Les risques écologiques des substances faisant partie du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ont été caractérisés selon la Classification du risque écologique (CRE) des substances organiques (ECCC 2016a). La CRE établit les dangers selon des paramètres concernant le mode d'action toxique, la réactivité chimique, les seuils de toxicité interne dérivés du réseau trophique, la biodisponibilité et l'activité chimique et biologique, et elle tient compte de l'exposition possible des organismes des milieux terrestres ou aquatiques en se fondant sur des facteurs tels que la vitesse d'émission potentielle, la persistance globale et le potentiel de transport atmosphérique à grande distance. Les divers éléments de preuve

-

³ Le numéro de registre du Chemical Abstracts Service (n° CAS) est la propriété de l'American Chemical Society et toute utilisation ou redistribution, sauf quand cela est requis pour des exigences réglementaires et/ou pour des rapports au gouvernement du Canada quand l'information et les rapports sont requis en vertu d'une loi ou d'une politique administrative, est interdite sans autorisation écrite préalable de l'American Chemical Society.

sont combinés afin de déterminer si les substances nécessitent une évaluation plus poussée de leur potentiel d'effets nocifs sur l'environnement ou si elles présentent un faible risque de tels effets.

Le groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone a fait l'objet d'un examen international par diverses instances : Programme d'évaluation coopérative des produits chimiques de l'Organisation de coopération et de développement économiques (OCDE), programme des Monographies du Centre international de recherche sur le cancer (CIRC), Integrated Risk Information System (IRIS) Toxicological Review de la United States Environmental Protection Agency (US EPA), Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires et Autorité européenne de sécurité des aliments (EFSA). Par ailleurs, des évaluations existantes sont disponibles.

Pour la présente ébauche d'évaluation préalable, nous avons pris en compte des renseignements sur les propriétés chimiques, le devenir dans l'environnement, les dangers, les utilisations et l'exposition, y compris d'autres renseignements soumis par les parties intéressées. Nous avons colligé les données pertinentes jusqu'en juin 2017. Toutefois, des études ou des renseignements plus récents obtenus auprès d'organisations homologues nationales ou étrangères peuvent aussi être cités. Nous avons utilisé des données empiriques tirées d'études clés ainsi que des résultats de modélisation pour tirer nos conclusions. Lorsqu'ils étaient disponibles et pertinents, des renseignements contenus dans des évaluations effectuées par d'autres autorités compétentes ont été utilisés.

La présente ébauche d'évaluation préalable a été préparée par le personnel des programmes d'évaluation des risques de la LCPE travaillant à Santé Canada et Environnement et Changement climatique Canada. Elle inclut des intrants d'autres programmes de ces ministères. Le volet écologique de la présente évaluation est basé sur le document CRE, qui a fait l'objet d'un examen externe par les pairs et d'une période publique de commentaires de 60 jours. Des parties de la présente évaluation préalable ont fait l'objet d'un examen et/ou de consultations externes par des pairs. Des commentaires sur les parties techniques pertinentes pour la santé humaine ont été reçus de Herman Gibb, Theresa Lopez, Katherine Super, Jennifer Flippin et Gary Drendel de Tetra Tech. Bien que des commentaires de l'extérieur aient été pris en compte, Environnement et Changement climatique Canada et Santé Canada restent responsables du contenu final et des conclusions de la présente ébauche d'évaluation préalable.

La présente ébauche d'évaluation préalable est centrée sur des renseignements essentiels pour déterminer si ces substances satisfont aux critères de l'article 64 de la LCPE. À cette fin, nous avons examiné les renseignements scientifiques et suivi une approche basée sur une pondération des éléments de preuve et le principe de

précaution⁴. Nous présentons dans cette ébauche d'évaluation préalable les renseignements critiques et les considérations sur lesquels nous fondons nos conclusions.

-

⁴La détermination de la conformité à un ou à plusieurs des critères de l'article 64 de la LCPE repose sur une évaluation des risques pour l'environnement et/ou la santé humaine découlant des expositions dans l'environnement, en général. Pour les humains, ceci inclut, sans toutefois s'y limiter, les expositions dues à l'air ambiant ou intérieur, à l'eau potable, aux aliments et aux produits de consommation. Une conclusion tirée en vertu de la LCPE n'est toutefois pas pertinente pour une évaluation en fonction des critères de risque stipulés dans le Règlement sur les matières dangereuses qui fait partie du cadre réglementaire du Système d'information sur les matières dangereuses utilisées au travail couvrant les produits dangereux utilisés, manipulés ou stockés sur les lieux de travail. Une telle conclusion n'empêche pas non plus la tenue d'une telle évaluation. De même, une conclusion basée sur les critères de l'article 64 de la LCPE n'interdit pas la prise de mesures en vertu d'autres articles de la LCPE ou d'autres lois.

2. Identité des substances

Les numéros de registre CAS, les noms figurant dans la Liste intérieure des substances (LIS) et les noms communs des substances individuelles faisant partie du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone sont présentés dans les Tableau 2-1, 2-2 et 2-3. Une liste d'autres noms chimiques (p. ex., les noms commerciaux) est disponible dans les National Chemical Inventories (NCI, 2014).

Aux fins de la présente évaluation préalable, les 11 substances traitées ci-dessus sont divisées en deux sous-groupes et une substance individuelle : huit lactones et cétones macrocycliques (tableau 2-1), deux ionones (tableau 2-2) et la cyclohexanone (tableau 2-3). Les huit substances du sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques sont caractérisées par un noyau macrocyclique avec 15 à 17 liaisons, qui comprend un groupe cétone ou ester comme partie du noyau. Les deux substances du sous-groupe des ionones sont caractérisées par un noyau de six atomes de carbone comprenant une double liaison (cycloalcène) et possédant quatre ramifications alkyles, dont l'une contient 5 atomes de carbone, y compris un groupe cétone. La cyclohexanone est une structure cyclique à six atomes de carbone, avec un groupe cétone.

Tableau 2-1. Identité des substances faisant partie du sous-groupe des lactones

et des cétones macrocycliques^a

N° CAS	Nom dans la LIS (nom commun)	Structure chimique et formule moléculaire	Masse moléculaire (g/mol)
106-02-5	Pentadécan-15-olide (Exaltolide)	C ₁₅ H ₂₈ O ₂	240,39
109-29-5	Oxacycloheptadécan-2- one (Hexadécanolide)	C ₁₆ H ₃₀ O ₂	254,42

N° CAS	Nom dans la LIS (nom commun)	Structure chimique et formule moléculaire	Masse moléculaire (g/mol)
502-72-7	Cyclopentadécanone (Exaltone)	C H C	224,39
541-91-3	3-Méthylcyclopentadécan- 1-one (Muscone)	C ₁₆ H ₂₈ O	238,42
542-46-1	(Z)-9-Cycloheptadécén-1- one (Civettone)	C ₁₇ H ₃₀ O	250,43
7779-50-2	Oxacycloheptadéc-7-én- 2-one (Hexadécènelactone/ Ambrettolide)	C ₁₆ H ₂₈ O ₂	252,4

N° CAS	Nom dans la LIS (nom commun)	Structure chimique et formule moléculaire	Masse moléculaire (g/mol)
28645-51-4	Oxacycloheptadéc-10-én- 2-one (Isoambrettolide)	C ₁₆ H ₂₈ O ₂	252,4
37609-25-9	5-Cyclohexadécén-1-one (Ambérol de musc / ambrettone)	C ₁₆ H ₂₈ O	236,4

^a Sauf pour les noms figurant dans la LIS, la majeure partie de l'information provient de McGinty et coll. (2011a,b,c,d,e,f,g,h).

Tableau 2-2. Identité des substances faisant partie du sous-groupe des ionones

	Tableau 2 2. Identitie des substances laisant partie da sous groupe des lonones			
N° CAS	Nom dans la LIS (nom commun)	Structure chimique et formule moléculaire	Masse moléculaire (g/mol)	
1335-94-0 ^a	Irone (Irone)	C ₁₄ H ₂₂ O	206,33	
7779-30-8 ^b	1-(2,6,6-Triméthyl-2- cyclohexén-1-yl)pent- 1-én-3-one (1-Méthyl-α-ionone)	C ₁₄ H ₂₂ O	206,33	

Information tirée de ChemIDplus (2016).
Sauf indication contraire, toute l'information provient de Scognamiglio et coll. (2013).

Tableau 2-3. Identité des substances faisant partie du sous-groupe de la cyclohexanone

N° CAS	Nom dans la LIS (nom commun)	Structure chimique et formule moléculaire	Masse moléculaire (g/mol)
108-94-1 ^a	Cyclohexanone (Cyclohexanone)	C ₆ H ₁₀ O	98,14

Toute l'information provient de l'OCDE (2002).

2.1 Sélection des analogues

Une approche de lecture croisée utilisant des données provenant d'analogues a été utilisée pour éclairer l'évaluation des effets du sous-groupe des ionones sur la santé humaine. Les analogues choisis étaient de structure ou de fonctionnalité similaires aux substances de ce groupe (toxicocinétique et propriétés physico-chimiques similaires) et présentaient les données empiriques pertinentes qui pouvaient être utilisées pour une lecture croisée des substances pour lesquelles on disposait de peu de données empiriques.

Les informations sur l'identité et la structure chimique des analogues utilisés pour mieux comprendre le sous-groupe des ionones sont présentées dans le tableau 2-4.

Tableau 2-4. Identité des substances analogues utilisées dans l'évaluation des effets sur la santé humaine

N° CAS de l'analogue	Nom dans la LIS (nom commun)	Structure chimique et formule moléculaire	Masse moléculaire (g/mol)
14901-07-6	4-(2,6,6-triméthylcyclohex-1-en- 1-yl)but-3-én-2-one (β-ionone)	C ₁₃ H ₂₀ O	192,30
127-41-3	(E)-(1)-4-(2,6,6-Triméthyl-2- cyclohexen-1-yl)-3-buten-2-one (α-ionone)	C ₁₃ H ₂₀ O	192,3

N° CAS de l'analogue	Nom dans la LIS (nom commun)	Structure chimique et formule moléculaire	Masse moléculaire (g/mol)
8013-90-9	Ionone	(mélange 60/40 de α- et β-	192,3
		ionone) $C_{13}H_{20}O$	
1335-46-2	(1E)-1-(2,6,6-triméthylcyclohex- 1-en-1-yl)pent-1-en-3-one (Ionone, méthyl-)	C ₁₄ H ₂₂ O	206,32
127-51-5	3-Méthyl-4-(2,6,6-triméthyl-2- cyclohexén-1-yl)-3-butén-2- one)- (α-iso-méthylionone)	C ₁₄ H ₂₂ O	206,33

2.1.1 Justification des analogues

Deux des substances analogues (β -ionone, α -ionone) pour le sous-groupe des ionones sont des isomères l'un de l'autre (α-ionone et β-ionone) et le troisième (ionone) est un mélange à 60/40 d'α-ionone et de β-ionone. Ces substances sont toutes similaires, sur le plan structural, aux deux substances du sous-groupe des ionones et elles contiennent un groupe méthyle (c.-à-d. elles sont caractérisées par un noyau à six atomes de carbone, y compris une double liaison (cycloalcane) et elles possèdent quatre ramifications alkyles, dont l'une contient 6 atomes de carbone, y compris un groupe cétone). Elles possèdent également des propriétés physico-chimiques similaires et sont utilisées comme ingrédients en parfumerie (ECHA 2017d,e,f). Deux analogues additionnels (méthyl-ionone et α-iso-méthyl-ionone) ont été utilisés pour le sous-groupe des ionones, d'après leur similarité structurale (c.-à-d. elles sont caractérisées par un noyau à six atomes de carbone, comprenant une double liaison (cycloalcane) et possédant quatre ramifications alkyles dont l'une contient 5 atomes de carbone, y compris un groupe cétone), ainsi que des propriétés physico-chimiques et des utilisations similaires (ECHA 2017g,h). Les données toxicologiques pour ces analogues se trouvent à l'annexe B.

3. Propriétés physiques et chimiques

Un résumé des principales propriétés physico-chimiques des substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone est présenté dans les tableaux 3-1, 3-2 et 3-3. Quand les données expérimentales sur une propriété étaient limitées ou inaccessibles, les données sur les analogues ont été utilisées pour obtenir des données croisées et/ou des modèles (Q)SAR ont été utilisés pour générer les valeurs prévues pour la substance. Les propriétés des substances analogues sont présentées dans le tableau 3-4. Des renseignements supplémentaires sur les propriétés physico-chimiques sont présentés dans le document ECCC 2016b.

Tableau 3-1. Principales propriétés physico-chimiques des substances du sous-

groupe des lactones et des cétones macrocycliques^a

N° CAS	Nom commun	Solubilité dans l'eau (mg/L)	Log K _{oe}	Pression de vapeur (Pa)
106-02-5	Exaltolide	37,51	6,15	0,0069
109-29-5	Hexadécanolide	18,54	6,65	0,0033
502-72-7	Exaltone	105,97	5,55	0,056
541-91-3	Muscone	34,086	5,96	0,063
542-46-1	Civettone	22,063	6,31	0,045
7779-50-2	Hexadécènelactone / Ambrettolide	15,74	5,37	0,0030
28645-51-4	Isoambrettolide	15,74	5,37	0,0030
37609-25-9	Ambérol de musc / Ambrettone	44,61	5,82	0,032

Abréviations : K_{oe} = coefficient de partage octanol-eau.

Tableau 3-2. Principales propriétés physico-chimiques des substances du sousgroupe des ionones^a

N° CAS	Nom commun	Solubilité dans l'eau (mg/L)	Log K _{oe}	Pression de vapeur (Pa)	
1335-94-0	Irone	4,23	4,78	0,87	
7779-30-8	1-Méthyl-α-ionone	4,23	4,78	0,087	

Abréviation : K_{oe} = coefficient de partage octanol-eau.

Tableau 3-3. Principales propriétés physico-chimiques de la cyclohexanone

N° CAS	CAS Nom commun		Solubili l'eau (Log K	Pression de vapeur (Pa)	
108-94-1	Cy	/clohexa	none	24 0	00 ^a	1,13°	a 670 ^b

Abréviations : K_{oe} = coefficient de partage octanol-eau.

Tableau 3-4. Principales propriétés physico-chimiques des substances analogues

(N° CAS	Nom commun		Solubilité dans	l og K	Pression de	
(N CAS	NOIII	COIII	mun	l'eau (mg/L)	Log K _{oe}	vapeur (Pa)

^a Les données sont estimées d'après la suite EPI de l'EPA (c2000-2012).

^a Les données sont estimées d'après la suite EPI de l'EPA (c2000-2012).

^a Les données sont estimées d'après la suite EPI de l'EPA (c2000-2012).

^b OCDE (2002).

(N° CAS	Nom commun	Solubilité dans l'eau (mg/L)	Log K _{oe}	Pression de vapeur (Pa)
14901-07-6 ^a	β-ionone	160	1,903	3,03
127-41-3 ^a	α-ionone	400	3,85	3,61
8013-90-9 ^a	Ionone	S.O.	S.O.	S.O.
1335-46-2 ^a	méthyl-ionone	> 21 - < 44	> 4,5 - < 5	0,4
127-51-5 ^a	α-iso-méthyl-ionone	> 21 - < 44	4,7	0,22

Abréviations : S.O. = sans objet; K_{oe} = coefficient de partage octanol-eau. ^a Données tirées de ECHA (2017d,e,f, g, h).

4. Sources et utilisations

Les lactones et cétones macrocycliques, les ionones et la cyclohexanone de ce groupe de substances sont utilisées principalement comme parfums ou ingrédients en parfumerie. Quatre de ces substances, l'exaltolide, la muscone, la civettone et la cyclohexanone, sont d'origine naturelle.

Toutes les substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ont été incluses dans une enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE (Canada 2012). Les données compilées à partir des réponses au sondage sont résumées dans le tableau 4-1.

Tableau 4-1. Résumé des renseignements sur la fabrication et les importations canadiennes de substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone en 2011, fournis dans le cadre d'une enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE (Environnement Canada 2013)^a

Sous-groupe	Nom commun	Quantité fabriquée totale ^a (kg)	Importations totales ^a (kg)
Lactones et cétones macrocycliques	Exaltolide	0 ^b	1 000 – 10 000
Lactones et cétones macrocycliques	Hexadécanolide	ND	ND
Lactones et cétones macrocycliques	Exaltone	ND	ND
Lactones et cétones macrocycliques	Muscone	ND	ND
Lactones et cétones macrocycliques	Civettone	ND	ND
Lactones et cétones macrocycliques	Hexadécènelactone/ Ambrettolide	ND	ND
Lactones et cétones macrocycliques	Isoambrettolide	O_p	100 – 1 000
Lactones et cétones macrocycliques	Ambérol de musc / ambrettone	ND	ND
Ionones	Irone	ND	ND
Ionones	1-Méthyl-α-ionone	151	180
Cyclohexanone	Cyclohexanone	950	166 809

Abréviations: ND = aucune valeur déclarée au-delà du seuil de déclaration de 100 kg (Canada 2012).

Aux États-Unis, le site Web Chemical Data Access Tool (CDAT) indiquait que le volume de production nationale (année de déclaration 2012) de l'exaltolide et de la cyclohexanone se chiffrait entre 1 million et 10 millions de livres (~ 450 000 –

^a Les valeurs proviennent des quantités déclarées lors d'une enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE (Environnement Canada 2013). Veuillez consulter l'enquête pour en connaître les inclusions et exclusions particulières (annexes 2 et 3).

^b La valeur déclarée était de 0 kg (Environnement Canada 2013).

4 500 000 kg) et > 2 milliards de livres (> 900 millions kg), respectivement (US EPA 2016). En Europe, l'exaltolide, l'isoambrettolide et la cyclohexanone sont importés ou fabriqués à raison de 1 à 10, de 100 à 1 000 et de 1 million à 10 millions de tonnes par année, respectivement (ECHA 2017a,b,c).

Le tableau 4-2 présente un résumé des principales utilisations des substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone au Canada, d'après les informations obtenues en réponse à une enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE (Environnement Canada 2013). D'autres utilisations canadiennes sont présentées dans le tableau 4-3. Selon les fiches signalétiques (FS) des produits accessibles au public, certaines substances de ce groupe peuvent également se trouver dans les assainisseurs d'air pour véhicules (MSDS 2015a; MSDS 2013b), les produits d'entretien automobile (MSDS 2013a) et les adhésifs à base de ciment (MSDS 2014) au Canada.

Tableau 4-2. Résumé des utilisations canadiennes des substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone (d'après les renseignements obtenus dans le cadre de l'enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE)

TICIC / I de la E	-, -,							
Principales utilisations ^a	Exaltolide	Hexadécanolide	Exaltone	Muscone	Isoambrettolide	Ambérol de musc / ambrettone	1-Méthyl-α-ionone	Cyclohexanone
Lubrifiants et graisses	N	N	N	N	N	N	0	0
Nettoyage et entretien de l'ameublement	N	N	N	N	N	N	0	N
Lessive et lavage de vaisselle	N	N	N	N	N	N	0	N
Soins personnels	0	0	0	0	0	0	0	N
Assainissement de l'air	0	N	N	N	N	N	0	N
Vêtements et chaussures	N	N	N	N	N	N	0	N
Soins des animaux	N	N	N	N	N	N	0	N
Entretien d'automobile	N	N	N	N	N	N	0	N
Médicaments	0	N	N	N	0	N	N	N
Produits de santé naturels	0	N	N	N	N	N	N	N

Principales utilisations ^a	Exaltolide	Hexadécanolide	Exaltone	Muscone	Isoambrettolide	Ambérol de musc / ambrettone	1-Méthyl-α-ionone	Cyclohexanone
Encre, encre en poudre et colorants	N	N	N	N	N	N	N	0
Peintures et revêtements	N	N	N	N	N	N	N	0
Matériaux de construction	N	N	N	N	N	N	N	0
Adhésifs et produits d'étanchéité	N	N	N	N	N	N	N	0
Automobiles, aéronefs et transport	N	N	N	N	N	N	N	0
Réactifs chimiques	N	N	N	N	N	N	N	0
Appareils électriques et électroniques	N	N	N	N	N	N	N	0

Utilisations déclarées en réponse à une enquête réalisée en vertu de l'article 71 de la LCPE (Environnement Canada 2013). Veuillez consulter l'enquête pour en connaître les inclusions et exclusions particulières (annexes 2 et 3).

Tableau 4-3. Utilisations canadiennes additionnelles de chacune des substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone

Utilisation	Exaltolide	Hexadécanolide	Exaltone	Muscone	Civettone	Hexadécènelactone/ Ambrettolide	Isoambrettolide	Ambérol de musc / ambrettone	Irone	1-Méthyl-α-ionone	Cyclohexanone
Additif alimentaire ^a	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N
Matériaux d'emballage alimentaire ^b	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	0
Selon la Base de données sur les produits pharmaceutiques : présentes comme ingrédient médicinal	0	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N

Utilisation											
	Exaltolide	Hexadécanolide	Exaltone	Muscone	Civettone	Hexadécènelactone/ Ambrettolide	Isoambrettolide	Ambérol de musc / ambrettone	Irone	1-Méthyl-α-ionone	Cyclohexanone
ou non médicinal dans les désinfectants ou dans des médicaments destinés aux humains ou aux animaux au Canada ^c											
Selon la Base de données des ingrédients des produits de santé naturels ^d	0	N	N	0	N	0	Ν	N	Ν	0	0
Selon la Base de données sur les produits de santé naturels homologués : présentes comme ingrédient médicinal ou non médicinal dans des produits de santé naturels au Canada ^e	0	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N
Selon la Liste critique des ingrédients des cosmétiques: ingrédients interdits et d'usage restreint ^f	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N
Cosmétiques, basé sur des déclarations faites à Santé Canada en vertu du Règlement sur les cosmétiques ⁹	N	0	0	N	N	N	N	N	0	0	N
Produits de formulation dans des produits antiparasitaires homologués au Canada ^h	0	0	0	0	0	0	0	0	N	0	0

Abréviations : O = oui; N = non.

Communication personnelle de la Direction des aliments de Santé Canada au Bureau d'évaluation du risque des substances existantes, novembre 2016; sans référence.

Communication personnelle de la Direction des aliments de Santé Canada au Bureau d'évaluation du risque des substances existantes, novembre 2016; sans référence.

^c Base de données sur les produits pharmaceutiques [modifiée en 2016].

d Base de données sur les ingrédients de produits de santé naturels (BDIPSN) [modifiée en 2017].

Base de données sur les produits de santé naturels homologués (BDPSNH) [modifiée en 2016].

Santé Canada [modifié en 2015].

Gommunication personnelle de la Direction de la Sécurité des produits de consommation au Bureau d'évaluation du risque des substances existantes, novembre 2016; sans référence.

Communication personnelle avec l'Agence de réglementation de la lutte antiparasitaire de Santé Canada, novembre 2016; sans référence.

5. Potentiel d'effets nocifs sur l'environnement

5.1 Caractérisation des risques pour l'environnement

Les risques écologiques des substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ont été caractérisés selon la Classification du risque écologique (CRE) des substances organiques (ECCC 2016a). La CRE est une approche basée sur les risques qui tient compte de plusieurs paramètres liés au danger et à l'exposition basés sur la pondération de plusieurs éléments de preuve. Les divers éléments de preuve sont rassemblés pour que l'on puisse distinguer les substances présentant un pouvoir faible ou élevé et un risque d'exposition faible ou élevé dans divers milieux. Une telle approche permet de réduire l'incertitude globale de la caractérisation des risques comparativement à une approche reposant sur un seul paramètre dans un seul milieu (p. ex., CL₅₀). Les paragraphes suivants résument l'approche, qui est décrite en détail dans le document d'ECCC (2016a).

Nous avons colligé les données sur les propriétés physico-chimiques, le devenir (demi-vie chimique dans divers milieux et biotes, le coefficient de partition, bioconcentration dans le poisson), l'écotoxicité aiguë chez le poisson, et les volumes de ces produits importés ou fabriqués au Canada, à partir des publications scientifiques, des bases de données empiriques disponibles (p. ex., la boîte à outils RQSA de l'OCDE) et des réponses aux enquêtes menées en vertu de l'article 71 de la LCPE. Nous avons produit d'autres données à partir de la relation quantitative structure-activité (RQSA) ou les modèles du devenir du bilan massique ou de la bioaccumulation. Ces données ont été utilisées comme intrants dans d'autres modèles de bilan massique ou pour compléter les profils d'exposition et de danger des substances.

Les profils de danger sont établis principalement selon des paramètres concernant le d'action toxique, la réactivité chimique, les seuils de toxicité interne dérivés du réseau trophique, la biodisponibilité et l'activité chimique et biologique. Les profils d'exposition ont aussi été élaborés à partir de plusieurs paramètres dont la vitesse d'émission potentielle, la persistance globale et le potentiel de transport à grande distance. Les profils de risque et d'exposition ont été comparés aux critères de décision afin de classer les potentiels de risque et d'exposition de chaque substance comme faible, moyen ou élevé. D'autres règles ont été appliquées (p. ex., constance de la classification, marge d'exposition) afin de raffiner les classifications préliminaires du danger et de l'exposition.

Une matrice de risques a été utilisée pour assigner à chaque substance un risque potentiel faible, moyen ou élevé, basé sur la classification de son danger et de son exposition. Les classifications du risque potentiel au moyen de la CRE ont été vérifiées selon une approche en deux étapes. La première étape servait à ajuster les résultats de la classification du risque – moyen ou élevé à faible – pour les substances présentant une faible vitesse d'émission estimée dans l'eau après traitement des eaux usées, ce

qui représentait un faible potentiel d'exposition. La deuxième étape consistait à revoir les résultats d'une classification du potentiel de risque faible à l'aide de scénarios de risque relativement prudents, à l'échelle locale (c.-à-d. dans la zone à proximité du point de rejet), conçus pour protéger l'environnement, afin de déterminer si la classification du risque potentiel devrait être accrue.

La CRE est basée sur une approche pondérée afin de réduire au minimum toute surclassification ou sous-classification du danger, de l'exposition et du risque subséquent. Les approches équilibrées pour tenir compte des incertitudes sont décrites en plus de détails dans le document ECCC 2016a. Nous décrivons ci-après deux des zones d'incertitude les plus importantes. Les erreurs dans les valeurs de toxicité aiguë empiriques ou modélisées pourraient conduire à des changements de la classification du danger, en particulier en ce qui a trait aux paramètres reposant sur les concentrations des résidus dans les tissus (c.-à-d. le mode d'action toxique), dont bon nombre sont prévues à l'aide de modèles QSAR. Cependant, l'impact de cette erreur est atténué par le fait qu'une sur-estimation de la létalité médiane conduira à une valeur prudente (protectrice) pour les résidus dans les tissus employée dans l'analyse des résidus corporels critiques (RCC). L'erreur de sous-estimation de la toxicité aiguë sera atténuée par l'utilisation d'autres paramètres de risque comme le profilage structural du mode d'action, la réactivité et/ou l'affinité de liaison à l'estrogène. Comme la classification de l'exposition et du risque est très sensible au taux de rejet et à la quantité utilisée, les modifications ou les erreurs de quantité de composés chimiques pourraient se traduire par des classifications différentes de l'exposition. Les classifications de la CRE reflètent donc l'exposition et le risque au Canada, basés sur ce que nous pensons être la quantité actuellement utilisée, mais pourraient ne pas refléter des tendances futures.

Les données et considérations critiques utilisées pour élaborer les profils propres aux substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone, ainsi que les résultats de la classification des dangers, de l'exposition et des risques, sont présentés dans ECCC (2016b).

Les classifications des dangers et de l'exposition pour les substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone sont résumées dans le tableau 5-1.

Tableau 5-1. Résultats de la classification du risque écologique pour les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone

Substance	Classification CRE du danger	Classification CRE de l'exposition	Classification CRE du risque
Exaltolide	Faible	Faible	Faible
Hexadécanolide	Faible	Faible	Faible
Exaltone	Faible	Faible	Faible
Muscone	Faible	Faible	Faible
Civettone	Faible	Faible	Faible
Hexadécènelactone/	Faible	Faible	Faible

Substance	Classification CRE du danger	Classification CRE de l'exposition	Classification CRE du risque
Ambrettolide			
Isoambrettolide	Faible	Faible	Faible
Ambérol de musc / ambrettone	Faible	Faible	Faible
Irone	Modérée	Faible	Faible
1-Méthyl-α-ionone	Modérée	Faible	Faible
Cyclohexanone	Faible	Faible	Faible

À la lumière du faible potentiel de danger et d'exposition, l'exaltolide, l'hexadécanolide, l'exaltone, la muscone, la civettone, l'hexadécènelactone / ambrettolide, l'isoambrettolide, l'ambérol de musc / ambrettone, et la cyclohexanone ont été classés comme ayant un faible potentiel global de risque écologique. Il est peu probable que ces substances suscitent des préoccupations pour l'environnement au Canada.

Selon la CRE, la 1-méthyl-α-ionone et l'irone ont été classées comme ayant un potentiel de danger modéré en raison de leur mode d'action réactif et de leur potentiel modéré de causer des effets néfastes dans les réseaux trophiques aquatiques, compte tenu de leur potentiel de bioaccumulation. Les alertes structurales de la boîte à outils de l'OCDE ont indiqué que ces substances sont des liants protéiques potentiels, mais non des liants potentiels de l'ADN. La 1-méthyl-α-ionone et l'irone ont été classées comme ayant un faible potentiel de risque écologique, en raison de leur faible potentiel d'exposition. Les effets potentiels et la façon dont ils peuvent se manifester dans l'environnement n'ont pas été étudiés plus à fond en raison de la faible exposition à ces substances. Compte tenu des profils d'utilisation actuels, il est peu probable que ces substances suscitent des préoccupations pour l'environnement au Canada.

6. Risque d'effets nocifs pour la santé humaine

6.1 Évaluation de l'exposition

6.1.1 Milieux naturels et aliments

Nous avons relevé des données limitées de surveillance environnementale pertinentes pour les niveaux d'exposition actuels au Canada, pour les substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone. La présence d'exaltolide a été signalée dans les eaux de surface au Portugal, mais n'a pas été détectée dans l'eau de robinet, dans la même étude (Homem et coll. 2016). Sa présence a également été signalée dans les eaux de surface en Espagne (Montes-Grajales et coll. 2017).

On a signalé l'utilisation de la cyclohexanone dans l'emballage des aliments au Canada (communication personnelle de la Direction des aliments de Santé Canada au Bureau d'évaluation du risque des substances existantes, novembre 2016; sans référence).

Certaines substances de ce groupe sont connues pour être utilisées comme aromatisants alimentaires aux États-Unis, en Europe, en Australie et en Nouvelle-Zélande. Il est donc possible que ces substances soient présentes comme agents aromatisants dans les aliments vendus au Canada (communication personnelle de la Direction des aliments de Santé Canada au Bureau d'évaluation du risque des substances existantes, novembre 2016; sans référence). Le JECFA a évalué de nombreux groupes d'aromatisants, dont 6 substances (exaltolide, cyclohexanone, muscone, civettone, hexadécènelactone / ambrettolide, isoambrettolide) font partie de ce groupe (JECFA 1998, 2000, 2003, 2006, 2011). Le JECFA a conclu qu'il n'y avait « aucun problème de sécurité aux niveaux d'ingestion estimés » pour les 6 substances de ce groupe, lorsqu'elles sont utilisées comme aromatisant alimentaire.

Dans l'ensemble, en raison de leurs quantités commerciales limitées au Canada, de l'exposition potentielle limitée aux aliments vendus au Canada et des valeurs faibles à modérées de la volatilité et de la solubilité dans l'eau de ces substances, l'exposition aux substances de ce groupe par les milieux environnementaux et les aliments est jugée minime.

6.1.2 Produits de consommation

Les scénarios d'utilisation des produits qui entraînent les niveaux d'exposition potentielle les plus élevés pour chaque substance par inhalation, par voie orale et par voie cutanée (le cas échéant) sont présentés dans le tableau 6-1. Les expositions potentielles ont été estimées sur la base d'hypothèses prudentes et en utilisant des valeurs par défaut provenant de scénarios d'exposition à des substances sentinelles; voir l'annexe A pour plus de détails. D'autres scénarios d'utilisation potentielle (produits de santé naturels, produits de nettoyage, adhésifs à base de ciment pour les tuyaux en polychlorure de vinyle [PVC], assainisseurs d'air pour véhicules) ont été pris en compte.

mais ils ont donné lieu à des taux d'exposition inférieurs à ceux qui sont présentés dans le tableau 6-1 ou n'ont pas été jugés pertinents pour la population générale du Canada.

Aucune donnée sur l'absorption cutanée n'a été relevée pour les 8 lactones et cétones macrocycliques ou les 2 ionones (irone et 1-méthyl-α-ionone). Belsito et coll. (2013) ont obtenu des taux d'absorption cutanée chez les humains de 11 et 15 % pour deux substances de musc polycycliques, soit l'acétylcédrène et 1-(1,2,3,4,5,6,7,8-octahydro-2,3,8,8-tetraméthyl-2-naphthalenyl) éthanone (OTNE). À la lumière des données probantes pour ces deux substances polycycliques, un taux d'absorption cutanée maximal de 15 % est considéré comme approprié pour le sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques.

Le 1-méthyl α-ionone, mais non l'irone, faisait partie du groupement « cétone cyclique alkyle »⁵ de 23 substances qui comprenait l'acétylcédrène et l'OTNE (Belsito et coll. 2013). En outre, lalko et coll. (2007a) ont fourni des données sur le méthyl-ionone, qui est utilisé comme analogue pour le sous-groupe des ionones. Une membrane de peau de porc a été exposée à 10 % de méthyl-ionone dans de l'éthanol pendant 6 heures, avec un taux d'absorption de 10 %. On a utilisé le même protocole et la même concentration de méthyl-ionone sur la peau intacte de rat nue, et le taux d'absorption était de 22 % et 48 % après 1 et 16 heures, respectivement. Même si que le taux d'absorption était élevé sur la peau de rat « nu », la peau de porc est considérée comme étant plus proche de la peau humaine en termes de composition et de fonction. Le taux d'absorption de 10 % de méthyl-ionone sur la peau de porc peut être analogue à une absorption de 15 % d'OTNE sur la peau humaine. À la lumière des données combinées pour la 1-méthyl-α-ionone et de l'analogue méthyl-ionone, un taux d'absorption cutanée maximal de 15 % est jugé approprié pour le sous-groupe des ionones.

Un taux d'absorption cutanée de 0,1 à 2 % a été observé chez des humains exposés à de la cyclohexanone liquide pure (CIRC 1999; JECFA 2003). Par conséquent, le taux d'absorption cutanée maximal a été établi de façon prudente à 2 % pour la cyclohexanone.

Tableau 6-1. Résumé de l'exposition potentielle estimée des adultes^a

Sous-groupe ou substance	Scénario pour le produit	Voie d'exposition	Exposition par événement (mg/kg p.c.)	Concentration moyenne par événement (mg/m³)	Exposition systémique quotidienne (mg/kg p.c./j)
Lactones et cétones	Lotion pour le corps	Voie cutanée	0,062 (externe); 0,0093 (interne) ^b	S.O.	0,068 (externe); 0,01 (interne)

⁻

⁵ Quantité de produit : 0,33 g/application (Belsito et coll., 2013) ont défini ce groupe comme étant des substances composées d'un groupe alkyle, R1, et de divers hydrocarbures cycliques non saturés ou saturés bicycliques et substitués, et d'un groupe R2, dans lequel un des noyaux peut comprendre jusqu'à 12 atomes de carbone, et chaque substance comporte un groupe carbonyle cétone (C=O).

Sous-groupe ou substance	Scénario pour le produit	Voie d'exposition	Exposition par événement (mg/kg p.c.)	Concentration moyenne par événement (mg/m³)	Exposition systémique quotidienne (mg/kg p.c./j)
macrocycliques ^c et ionones ^d					
Lactones et cétones macrocycliques ^c et ionones ^d	Lotion pour le corps	Par inhalation	0,0035	0,045	[0,017 mg/m ³]
Lactones et cétones macrocycliques (exaltolide)	Rouge à lèvres	Voie orale	S.O.	S.O.	0,00056
Lactones et cétones macrocycliques (exaltolide)	Écran solaire (visage)	Voie cutanée	0,46 (externe); 0,069 (interne)	S.O.	0,033 0,71-2,1 (interne)
Lactones et cétones macrocycliques (exaltolide)	Eau de toilette	Voie cutanée	0,14 (externe); 0,021 (interne)	S.O.	0,036 (interne)
Lactones et cétones macrocycliques (exaltolide)	Eau de toilette	Par inhalation	0,000036	0,046	S.O.
lonones ^d	Parfum corporel	Voie cutanée	0,0047 (externe); 0,0007 (interne)	S.O.	0,0012 (interne)
lonones ^d	Parfum corporel	Par inhalation	0,00039	0,49	S.O.
Ionones (1-Méthyl- α-ionone)	Colorant capillaire permanent	Voie cutanée	0,42 (externe); 0,063 (interne)	S.O.	0,00062 (interne)
Ionones (1-Méthyl- α-ionone)	Colorant capillaire permanent	Par inhalation	0,062	6,5	S.O.
Cyclohexanone	Peinture pour mur (peinture à l'eau, pinceau et rouleau)	Voie cutanée	0,051 (externe); 0,001 (interne)	S.O.	S.O.
Cyclohexanone	Peinture pour mur (peinture à l'eau, pinceau et rouleau)	Par inhalation	0,11	6,72	S.O.

Abréviation : S.O. = sans objet.

^a L'exposition directe due à l'utilisation des produits par les adultes a été évaluée. Aux fins de l'enquête, on avait indiqué que ces produits sentinelles avaient fait l'objet d'un avis de non-utilisation par les enfants (Environnement Canada 2013).

^b Les estimations de l'exposition externe sont des estimations des dépôts cutanés. Les estimations de l'exposition

systémique sont des estimations de l'exposition systémique basée sur les valeurs d'absorption cutanée de chaque substance.

^c Exaltolide; hexadécanolide; exaltone; muscone; civettone; hexadécènelactone / ambrettolide; isoambrettolide; ambérol de musc / ambrettone. $^{\rm d}$ Irone; 1-méthyl- $\!\alpha\!$ -ionone.

6.2 Évaluation des effets sur la santé

Les résumés des données sur les effets critiques pour chaque sous-groupe sont présentés dans les sections qui suivent.

6.2.1 Sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques

Des études à dose répétée par voie orale n'ont été relevées que pour une seule des 8 substances. La dose sans effet nocif observé (DSENO) de courte durée pour la muscone est estimée à 1 000 mg/kg p.c./j, d'après l'absence d'effet nocif chez le rat à des doses orales atteignant 1 000 mg/kg p.c./j par gavage pendant quatre semaines (McGinty et coll. 2011d). Plusieurs études à dose répétée par voie orale ont porté sur les effets bénéfiques de la muscone lorsqu'elle était administrée après une intervention sur des animaux de laboratoire, par exemple pour la modélisation du diabète ou de lésions aux organes ou à la colonne vertébrale. Dans tous les cas, les études étaient de courte durée et utilisaient des doses inférieures à 100 mg/kg p.c./j (Liang et coll. 2010; Meng et coll. 2014; Wang et coll. 2014; Jiang et coll. 2016; Kailiang et coll. 2016).

Aucune étude à dose répétée par voie cutanée n'a été trouvée pour l'une ou l'autre des 8 substances de ce sous-groupe. Des études à dose répétée par inhalation ont été trouvées pour une seule des 8 substances. Pour l'exaltone, on a obtenu une dose minimale avec effet observé (DMEO) par inhalation de 1,6 x 10⁻³ µg/m³, basée sur la dégénérescence des cellules mitrales dans le bulbe olfactif chez des rats exposés à l'exaltone par inhalation pendant 4 à 7 semaines (Pinching et Doving 1974). Il n'y avait pas suffisamment d'information pour déterminer si cet effet était nocif.

Aucune étude de toxicité pour la reproduction et le développement n'a été trouvée pour aucune des 8 substances. Cependant, des études in vitro ont donné des résultats négatifs pour ce qui est de l'activité des récepteurs des androgènes dans les cellules ovariennes modifiées de hamsters chinois lors d'essai avec l'exaltolide (Araki et coll. 2005). Bien qu'une prolifération accrue des cellules MCF-7 ait été observée lors d'essais avec la muscone, cette prolifération se produisait à une dose très élevée de 2 384 mg/L (Bitsch et coll. 2002).

Les études de mutagénicité in vitro sur des cellules bactériennes, disponibles pour six des huit substances, ont toutes donné des résultats négatifs. Les études de dommages de l'ADN chez E. coli, avec l'exaltolide, l'hexadécanolide et l'ambérol de musc / ambrettone, ainsi que les essais d'aberration chromosomique dans les lymphocytes humains, avec l'hexadécanolide et l'exaltone, ont également donné des résultats négatifs (McGinty et coll. 2011a,b,c,h). Pour ce qui est de l'exaltolide, des études in vivo des micronoyaux chez la souris ont donné des résultats négatifs (deux études ont été trouvées; McGinty et coll. 2011a,i). Bien qu'aucune étude à long terme n'ait été trouvée pour aucun des lactones ou cétones macrocycliques, des études in vitro portant sur l'activité cancérostatique ont été réalisées avec l'exaltone, la muscone et la civettone; une de ces trois substances (la civettone) présentait l'activité anti-invasive la plus élevée et l'activité cancérostatique la plus élevée également (essais réalisés en culture

avec déplacement au travers d'une membrane synthétique poreuse), par rapport aux autres cétones macrocycliques étudiés (n° CAS 502-72-7, 541-91-3 et 3100-36-5). Les auteurs ont affirmé que ces études démontraient un potentiel anticancéreux (Asada et coll. 2011). Les données de génotoxicité in vitro et in vivo disponibles indiquent que les lactones et les cétones macrocycliques ne sont pas génotoxiques, et les essais in vitro portant sur les marqueurs de cancérogénicité pour trois des huit substances ont donné des résultats négatifs.

Toutes les substances ont été étudiées pour ce qui est de la sensibilisation cutanée chez les humains et les cobayes. La plupart des substances ont donné des résultats négatifs en termes de sensibilisation lors d'essais à des concentrations allant de 0,05 à 10 %, et certaines, à des concentrations plus élevées (25 à 75 %) donnaient également des résultats négatifs chez les cobayes ou les humains (McGinty et coll. 2011a,b,c,d,e,f,g,h,i). Cinq substances – l'hexadécanolide, l'exaltone, l'hexadécènelactone / ambrettolide, l'isoambrettolide et l'ambérol de musc / ambrettone – ont été étudiées chez un grand nombre de patients sensibles au parfum ou atteints de dermatite de contact à des concentrations allant de 0,2 à 10 % dans du pétrolatum et, de nouveau, des résultats négatifs ou présentant une faible fréquence (0,6 à 3,4 %) de sensibilisation positive ont été observés dans ces études (McGinty et coll. 2011b,c,f,g,h).

6.2.2 Sous-groupe des ionones

Aucune sensibilisation cutanée n'a été observée chez des humains ayant reçu 10 % d'irone (Greif 1967; anonyme 1975). Les études de sensibilisation cutanée ont été réalisées avec les quatre analogues chez des animaux de laboratoire et chez les humains. Aucune sensibilisation n'a été observée chez le lapin ou le cobaye à des concentrations d'essai atteignant 100 %, selon la substance, et une sensibilisation négative a été observée chez des humains ayant reçu des concentrations d'amorce allant de 1 à 10 %, selon la substance (Lalko et coll. 2007a,b,c,d).

Les essais de mutagénicité in vitro sur S. typhimurium, avec et sans activation métabolique, ont donné des résultats négatifs avec la 1-méthyl-alpha ionone (US NTP [date inconnue]; EFSA 2015).

Comme il existe peu d'études pour l'irone et la 1-méthyl-α-ionone, les quatre analogues ont fourni des données additionnelles sur les études à dose répétée par voie orale et cutanée, ainsi que des données toxicocinétiques limitées obtenues par l'administration de dose par voie orale chez des animaux de laboratoire. Pour ce qui est de l'α-iso-méthyl-ionone, une étude par gavage oral de 2 semaines chez le rat a entraîné une augmentation de la salivation et des reins pâles à la dose de 1 000 mg/kg p.c./j, la seule dose étudiée (Politano et coll. 2012). Pour l'α-ionone et la β-ionone, des études par voie orale d'une durée de 13 semaines menées chez le rat ont permis d'établir une DSENO identique (10 mg/kg p.c./j), d'après des effets presque identiques observés à la même dose minimale entraînant un effet nocif observé (DMENO) (100 mg/kg p.c./j), par

exemple une diminution de la prise de poids corporel, de la consommation alimentaire et des concentrations de glucose sérique (les effets additionnels de la β-ionone comprenaient une augmentation de l'absorption d'eau et de légères modifications des fonctions rénales) (JECFA 1984; Lalko et coll. 2007b,c). Dans une étude par alimentation de 17 semaines chez le rat par voie orale, réalisée avec le mélange d'ionone, on n'a pas relevé d'effet nocif et on a estimé que la DSENO correspondait à la dose maximale d'essai de 500 mg/kg p.c./j (Lalko et coll. 2007d). Dans une étude par voie cutanée de 13 semaines chez le rat réalisée avec l'α-iso-méthyl-ionone, la DSENO pour la toxicité systémique était de 50 mg/kg p.c./j, d'après une augmentation du poids relatif des reins chez les deux sexes, et une augmentation significative de l'albuminurie dans l'urine des mâles à 170 mg/kg p.c./j. À la dose de 50 mg/kg p.c./j et plus, on a constaté une augmentation proportionnelle à la dose de la gravité de l'érythème et de la formation d'escarres au site d'application. En raison des effets sur la peau, Lapczynski (trouvé: « Lapczynski et al. (2007) performed a complete literature search on PS, surveying on-line databases including Chemical Abstract ... ») et coll. (2007) ont déclaré qu'il n'était pas possible d'établir une DSENO pour les effets locaux.

Des rates gravides ont recu par gavage 0, 3, 10 ou 30 mg/kg p.c./j d'α-iso-méthylionone dans de l'huile de maïs aux jours de gestation (JG) 7 à 17 et elles ont été sacrifiées au JG 21. Aucun effet n'a été observé d'après divers paramètres : signes cliniques, pathologie globale, poids maternel et fœtal, et utérin, portée et développement (Lapczynski et coll. 2007; Politano et coll. 2007). Dans le cas d'une autre substance analogue, deux études de toxicité pour le développement ont été réalisées, dans lesquelles on avait administré de la β-ionone une fois pendant la gestation. Des hamsters en gestation ont reçu par gavage 0, 48, 240 ou 480 mg/kg p.c. de β-ionone dans un mélange de Tween 20:acétone (95:5) au JG 8 et ont été sacrifiées au JG 14. Aucun effet n'a été observé d'après les signes cliniques, le poids des mères ou les paramètres de développement. Dans l'autre étude, les rates gravides avaient reçu par gavage 250, 500, 750 ou 1 000 mg/kg p.c. de β-ionone dans de l'huile de maïs au JG 11 et avaient été sacrifiées au JG 21. La DSENO pour la toxicité pour le développement a été établie à 750 mg/kg p.c. Les effets observés chez les rats ayant recu 1 000 mg/kg p.c. étaient les suivants : augmentation du nombre de résorptions/implantation, de résorptions, d'implantation, de portée, et diminution du poids de l'utérus et du nombre de fœtus vivants, d'implantations et de portée (Gomes-Carneiro et coll. 2003; Lalko et coll. 2007c). Des études par voie orale d'une durée de 8 semaines chez le rat ont également été réalisées avec le mélange d'ionone, mais elles étaient insuffisantes pour déterminer les niveaux d'effet critique en raison des protocoles limités de ces études (administration d'une dose tous les deux jours et évaluation limitée des critères d'effet, p. ex., les homogénats hépatiques ou des paramètres spécifiques des cellules sanguines et des glandes surrénales) (Lalko et coll. 2007d). De même, une étude par inhalation comportant des périodes d'exposition d'une et de cinq semaines a été réalisée chez le rat avec de la β-ionone, mais elle était insuffisante pour déterminer un niveau d'effet critique (une seule dose a été étudiée) (Lalko et coll. 2007b).

Tableau 6-3. Données sur les effets critiques de l'ionone

Voies d'exposition	Durée	Espèce	Niveau d'effet critique	Paramètre d'effet critique pour la santé
Voie orale (alimentation)	13 semaines (α-ionone)	Rats	DSENO = 10 mg/kg p.c./j	Légère diminution de la prise de poids corporel et de la consommation alimentaire chez les deux sexes et diminution des concentrations de glucose sérique chez les femelles à 100 mg/kg p.c./j.
Voie orale (alimentation)	13 semaines (β-ionone)	Rats	DSENO = 10 mg/kg p.c./j	diminution de la prise de poids corporel, de la consommation alimentaire et des concentrations de glucose sérique, augmentation de l'absorption d'eau et légères modifications des fonctions rénales à 100 mg/kg p.c./j.
Voie orale (alimentation)	17 semaines (ionone)	Rats	DSENO = 500 mg/kg p.c./j	Aucun effet (dose maximale).
Voie cutanée	13 semaines (α-iso-méthyl- ionone)	Rats	DSENO = 50 mg/kg p.c./j	Augmentation du poids relatif des reins chez les deux sexes et augmentation significative de l'albuminurie dans l'urine des mâles à 170 mg/kg p.c./j.

6.2.3 Cyclohexanone

La cyclohexanone a fait l'objet d'un examen au niveau international par l'OCDE (2002), l'EFSA (2016), le JECFA (2003) et le CIRC (1999). L'EPA a également réalisé l'examen IRIS (US EPA 1987). La majeure partie des renseignements présentés dans cette section sont basés sur l'examen réalisé par l'OCDE (2002), qui était parrainé par le Canada, ainsi que sur les renseignements à jour fournis par d'autres examens internationaux. Nous présentons ici un sommaire des effets et des niveaux d'effet critique pour cette substance.

Plusieurs études à doses répétées par voie orale ont été réalisées chez le rat et la souris pendant des périodes allant de 25 jours à 25 semaines. Ces études ont permis de déterminer des DSENO de 720 mg/kg p.c./j chez le rat et de 1 600 mg/kg p.c./j chez la souris (d'après une diminution de la prise de poids corporel à 910 et 2 600 mg/kg p.c./j, respectivement). Des études par voie cutanée de 5 jours chez le lapin et de 3 à 8 semaines chez le cobaye ont permis de déterminer une DSENO de 242 mg/kg p.c./j chez le cobaye (dose maximale d'essai). Des études par inhalation d'une durée de 10 semaines chez le lapin et de 6 mois chez le rat ont permis de déterminer une concentration sans effet nocif observé (CSENO) de 762 mg/m³ chez le lapin (d'après l'irritation des yeux à 1 236 mg/m³) (Treon et coll. 1943; OCDE 2002).

Deux études de toxicité pour la reproduction par inhalation réalisées chez le rat ont permis de déterminer une CSENO pour la reproduction et le développement de 2 000 mg/m³ (d'après la diminution de la fertilité masculine dans la génération F1 et la diminution de la survie et du poids corporel des petits à 5 600 mg/m³), selon l'OCDE (2002). Deux études de toxicité pour le développement par inhalation ont été réalisées chez le rat. Dans la première, on a obtenu une CSENO maternelle de 400 mg/m³ (d'après la marbrure grise des poumons à 1 000 mg/m³, ce qui a été jugé nocif) et une CSENO pour le développement de 2 000 mg/m³ (dose maximale d'essai). Dans l'autre étude de toxicité pour le développement par inhalation, les CSENO pour le développement et pour la toxicité maternelle ont été établies toutes deux à 2 609 mg/m³, d'après une diminution de la prise de poids corporel chez les mères et une diminution du poids corporel ainsi qu'une augmentation de la fréquence des variations squelettiques chez les fœtus à 5 620 mg/m³ (OCDE 2002). Une étude de toxicité pour le développement par voie orale réalisée chez la souris a donné une DSENO maternelle de 1 100 mg/kg p.c./j (d'après une diminution de la prise de poids corporel, des signes cliniques de toxicité et une mortalité accrue à 2 200 mg/kg p.c./j), ainsi qu'une DMENO pour le développement de 1 100 mg/kg p.c./j (d'après la diminution du poids des petits) (OCDE 2002; JECFA 2003).

La génotoxicité globale in vitro et in vivo de cyclohexanone est considérée comme négative. Plusieurs études de génotoxicité in vitro ont été réalisées sur des cellules bactériennes et mammifères, y compris des fibroblastes et des lymphocytes humains. Les études in vivo disponibles comprenaient deux essais d'aberration chromosomique chez le rat, un essai de létalité dominante chez la souris, un essai de létalité récessive liée au sexe chez Drosophila melanogaster, et une étude des phénocopies de mutations tumorales chez D. melanogaster (OCDE 2002; JECFA 2003; Piesova et coll. 2003; EFSA 2016).

Des études de cancérogénicité par voie orale sur deux ans ont été réalisées chez le rat et la souris par l'ajout de cyclohexanone à l'eau potable. Bien que des néoplasmes dans différents organes aient été observés chez les deux espèces, l'absence de relation dose-réponse dans les deux études a incité les auteurs à conclure que les signes de cancérogénicité étaient faibles (OCDE 2002; JECFA 2003). Le CIRC (1999) a examiné les mêmes études de cancérogénicité et a conclu que la cyclohexanone ne peut être classée comme substance cancérogène chez les humains (Groupe 3).

Aucune sensibilisation cutanée n'a été observée chez les animaux de laboratoire ayant reçu de la cyclohexanone à 100 % (OCDE 2002).

Les niveaux d'effet critique sont indiqués dans le tableau ci-dessous.

Tableau 6-4. Données sur les effets critiques pour la cyclohexanone

Voies	Durás	Fan à sa	Niveau d'effet	Paramètre d'effet critique
d'exposition	Durée	Espèce	critique	pour la santé

Voie cutanée	3 à 8 semaines	Cobaye	DSENO = 242 mg/kg p.c./j	Aucun effet (dose maximale d'essai)
Inhalation	Jours de gestation 5-20 (16 jours; 7 h/j)	Rats	CSENO maternelle = 400 mg/m³; CSENO pour le développement = 2 000 mg/m³.	Toxicité maternelle : Marbrure grise des poumons. Développement : Aucun effet à la dose maximale d'essai.
Voie orale	Jours de gestation 8-12 (5 jours)	Souris	DSENO maternelle = 1 100 mg/kg p.c./j DMENO pour le développement = 1 100 mg/kg p.c./j	Toxicité maternelle : Diminution de la prise de poids corporel, signes cliniques de toxicité et mortalité accrue. Développement : Diminution du poids des petits.

6.3 Caractérisation des risques pour la santé humaine

Comme il est indiqué à la section 6.1, l'environnement et les aliments ne devraient pas être des sources importantes d'exposition aux substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone. L'exposition devrait se produire surtout lors de l'utilisation des cosmétiques contenant des substances du sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques, et du sous-groupe des ionones, et lors de l'utilisation de produits de bricolage dans le cas du sous-groupe de la cyclohexanone.

6.3.1 Sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques

Le tableau 6-5 présente toutes les valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour le sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques, ainsi que les marges d'exposition qui en résultent, pour la détermination des risques.

Tableau 6-5. Valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour les lactones et cétones macrocycliques, et marges d'exposition connexes pour la détermination des risques

Scénario d'exposition	Exposition systémique	Niveau d'effet critique ^a	Paramètre d'effet critique pour la santé	Marge d'exposition (ME)
Exposition cutanée quotidienne : lotion pour le corps	0,01 mg/kg p.c./j (interne)	DSENO orale = 1 000 mg/kg p.c./j dans une étude de 4 semaines chez le rat	Aucun effet (dose maximale)	100 000
Exposition par inhalation quotidienne : lotion pour le corps	0,017 mg/m ³	DSENO orale = 1 000 mg/kg p.c./j dans une étude de 4 semaines chez le rat (équivalant à 3 226 mg/m³) ^b	Aucun effet (dose maximale)	189 800
Exposition cutanée quotidienne : écran solaire	0,033 mg/kg p.c./j (interne)	DSENO orale = 1 000 mg/kg p.c./j dans une étude de 4 semaines chez le rat	Aucun effet (dose maximale)	30 300
Exposition par voie cutanée par événement : eau de toilette	0,021 mg/kg p.c. (interne)	DSENO orale = 1 000 mg/kg p.c./j dans une étude de 4 semaines chez le rat	Aucun effet (dose maximale)	47 600
Exposition par inhalation par événement : eau de toilette	0,046 mg/m ³	DSENO orale = 1 000 mg/kg p.c./j dans une étude de 4 semaines chez le rat (équivalant à 3 226 mg/m³) ^b	Aucun effet (dose maximale)	70 100

^a Basé sur la muscone (n° CAS 541-91-3).

Les substances du sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques ont été trouvées dans les lotions pour le corps, les écrans solaires, le rouge à lèvres et l'eau de toilette au Canada. À la lumière des paramètres prudents utilisés dans la modélisation de l'exposition aux produits, les marges calculées sont jugées adéquates pour tenir compte des incertitudes dans les bases de données sur l'exposition et sur les effets sur la santé pour le sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques.

Bien qu'on n'ait trouvé aucune étude par voie cutanée adéquate pour ce sous-groupe, les études de sensibilisation de la peau humaine réalisées avec toutes les 8 substances du sous-groupe n'ont montré aucune sensibilisation dans la majeure partie des essais (les concentrations étudiées allaient de 0,5 à 30 %, selon la substance). Une estimation quantitative de la sensibilisation chez les humains était disponible pour l'exaltolide, et montrait que l'exaltolide à 10 % (0,4 mg/kg p.c.) n'était pas irritant pour les humains. La concentration maximale d'exaltolide trouvée était de 2,6% dans les écrans solaires pour le visage, valeur qui a été utilisée pour estimer l'exposition par les écrans solaires, comme l'indique le tableau ci-dessus.

^b Selon Santé Canada (1994).

6.3.2 Incertitudes dans l'évaluation des risques pour la santé humaine, pour le sous-groupe des lactones et des cétones macrocycliques

Les plus importantes sources d'incertitude sont présentées dans le tableau suivant.

Tableau 6-6. Sources d'incertitude dans la caractérisation des risques des lactones et des cétones macrocycliques

Principales sources d'incertitude	Incidence
Exposition	
Absence de données sur la présence au Canada de toutes les substances dans l'environnement et les produits de consommation.	+
Extrapolation de voie à voie des résultats des études de toxicité par voie orale pour les expositions par voie cutanée et par inhalation.	+
Danger	
Base de données limitée pour ce qui est des effets sur la santé (absence d'études toxicocinétiques, d'études de toxicité à dose répétée et pour la reproduction et le développement par voie cutanée et par inhalation; absence d'études de toxicité chronique chez des animaux de laboratoire par inhalation, par voie cutanée et par voie orale).	+/-

^{+ =} incertitude pouvant causer une sur-estimation de l'exposition ou du risque; +/- = potentiel inconnu de causer une sur-estimation ou une sous-estimation du risque.

6.3.3 Sous-groupe des ionones

Le tableau 6-7 présente toutes les valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour le sous-groupe des ionones, ainsi que les marges d'exposition qui en résultent pour la détermination des risques. Les niveaux d'effet critique déterminés pour ce sous-groupe sont tous basés sur les données sur les effets sur la santé pour quatre substances analogues (α -ionone, α -iso-méthyl-ionone, β -ionone et ionone).

Tableau 6-7. Valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour les ionones, et

marges d'exposition connexes pour la détermination des risques

Scénario d'exposition	Exposition systémique	Niveau d'effet critique	Paramètre d'effet critique pour la santé	Marge d'exposition (ME)
Exposition cutanée quotidienne : lotion pour le corps	0,068 mg/kg p.c./j (externe)	DSENO cutanée = 50 mg/kg p.c./j dans une étude par voie cutanée de 13 semaines chez le rat (α-iso-méthyl-ionone)	Augmentation du poids relatif des reins chez les deux sexes et augmentation significative de l'albuminurie dans l'urine des mâles à 170 mg/kg p.c./j.	735

Scénario d'exposition	Exposition systémique	Niveau d'effet critique	Paramètre d'effet critique pour la santé	Marge d'exposition (ME)
Exposition par inhalation quotidienne : lotion pour le corps	0,017 mg/m ³	DSENO orale = 10 mg/kg p.c./j dans une étude par alimentation de 13 semaines chez le rat (équivalant à 32,3 mg/m³)² (β-ionone)	Diminution de la prise de poids corporel, de la consommation alimentaire et des concentrations de glucose sérique, augmentation de l'absorption d'eau et légères modifications des fonctions rénales à 100 mg/kg p.c./j.	1 900
Exposition par inhalation quotidienne : lotion pour le corps	0,017 mg/m ³	DSENO orale = 10 mg/kg p.c./j dans une étude par alimentation de 13 semaines chez le rat (équivalant à 32,3 mg/m³)a (α-ionone)	Légère diminution de la prise de poids corporel et de la consommation alimentaire chez les deux sexes et diminution des concentrations de glucose sérique chez les femelles à 100 mg/kg p.c./j.	1 900

^a Selon Santé Canada (1994).

On a trouvé la présence d'irone et de 1-méthyl-α-ionone dans les lotions pour le corps et les parfums corporels et la 1-méthyl-α-ionone dans les teintures capillaires au Canada. Le tableau ci-dessous présente les ME basées sur le scénario d'utilisation avec les estimations de l'exposition les plus élevées (lotions pour le corps) avec des DSENO de 10 mg/kg p.c./j pour les deux études des effets critiques par voie orale qui ont été sélectionnées, et une DSENO de 50 mg/kg p.c./j pour l'étude des effets critiques par voie cutanée qui a été sélectionnée étaient comprises entre 735 et 1 900. Une autre étude des effets critiques portant sur les substances ayant le n° CAS 8013-90-9 (mélange d'ionones) a donné une DSENO par voie orale de 500 mg/kg p.c./j basée sur l'exposition de 17 semaines chez le rat (voir le tableau 6-3). L'utilisation de cette étude aurait donné une ME beaucoup plus élevée, d'après l'exposition quotidienne aux lotions pour le corps. À la lumière des paramètres prudents utilisés dans la modélisation de l'exposition à ces produits, les ME calculées sont jugées adéquates pour tenir compte des incertitudes dans les bases de données sur les effets sur l'exposition et sur la santé et pour le sous-groupe des ionones.

6.3.4 Incertitudes dans l'évaluation des risques pour la santé humaine, pour le sous-groupe des ionones

Les plus importantes sources d'incertitude sont présentées dans le tableau suivant.

Tableau 6-8. Sources d'incertitude dans la caractérisation des risques des ionones

Principales sources d'incertitude	Incidence
Exposition	
Absence de données sur la présence au Canada de toutes les substances dans	+
l'environnement et les produits de consommation.	
Extrapolation de voie à voie des résultats des études de toxicité par voie orale pour	+
les expositions par voie cutanée et par inhalation.	
Danger	
Absence d'études toxicocinétiques, d'études de toxicité à dose répétée (y compris	+/-
chronique) et pour la reproduction et le développement par inhalation, par voie	
cutanée et par voie orale.	

^{+ =} incertitude pouvant causer une sur-estimation de l'exposition ou du risque; +/- = potentiel inconnu de causer une sur-estimation ou une sous-estimation du risque.

6.3.5 Cyclohexanone

Le tableau 6-9 présente toutes les valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour la cyclohexanone, ainsi que les marges d'exposition qui en résultent, pour la détermination des risques. Les niveaux d'effet critique déterminés pour cette substance sont tous établis d'après les données sur les effets sur la santé pour la cyclohexanone.

Tableau 6-9. Valeurs pertinentes d'exposition et de danger pour la cyclohexanone, et marges d'exposition connexes pour la détermination des risques

Scénario d'exposition	Exposition systémique	Niveau d'effet critique	Paramètre d'effet critique pour la santé	Marge d'exposition (ME) ^a
Exposition par voie cutanée par événement : peinture à l'eau pour mur (pinceau et rouleau)	0,051 mg/kg p.c. (externe)	DSENO = 242 mg/kg p.c./j dans une étude de 3 à 8 semaines chez le cobaye	Aucun effet (dose maximale)	4 750
Exposition par voie cutanée par événement : peinture à l'eau pour mur (pinceau et rouleau)	0,001 mg/kg p.c. (interne)	DMENO pour le développement par voie orale = 1 100 mg/kg p.c./j chez des souris gravides exposées pendant les JG 8-12 (5 jours)	Diminution du poids des petits	1 100 000
Exposition par inhalation par événement : peinture à l'eau pour mur (pinceau et	6,72 mg/m ³	CSENO maternelle par inhalation = 400 mg/m ³ chez des rates gravides exposées pendant les JG 5-20 (16 jours)	Toxicité maternelle : Marbrure grise des poumons à 1 000 mg/m ³	60 ^a – 300

Scénario d'exposition	Exposition systémique	Niveau d'effet critique	Paramètre d'effet critique pour la santé	Marge d'exposition (ME) ^a
rouleau)				
		CSENO pour le	Aucun effet sur le	
		développement =	développement :	
		2 000 mg/m ³ .	dose maximale	

^a Cette ME a été jugée adéquate compte tenu des incertitudes, notamment la pertinence de l'effet potentiel pour ce scénario d'exposition, ainsi que l'importance relative de l'effet (les effets sur les poumons n'ont pas été observés chez le rat dans d'autres études de toxicité pour le développement et la reproduction par inhalation).

La cyclohexanone a été trouvée dans la peinture pour mur au Canada. À la lumière des paramètres prudents utilisés dans la modélisation de l'exposition aux produits, les marges calculées de 4 750 à 1 100 000 pour l'exposition par voie cutanée et la plage de 60 à 300 pour l'exposition par inhalation sont jugées adéquates pour tenir compte des incertitudes dans les bases de données sur les effets sur la santé et l'exposition. La majeure partie des examens internationaux ont porté sur le danger et dans la plupart d'entre elles on n'a pas réalisé d'évaluation de l'exposition pour la cyclohexanone, à l'exception d'une évaluation de son utilisation comme substance aromatisante, réalisée par le JECFA (2003) et l'EFSA (2016). Il est à noter que ce document consiste en une caractérisation de l'exposition et des risques associés à l'utilisation de la cyclohexanone dans les produits de consommation par voie cutanée et par inhalation.

7. Conclusion

Compte tenu de toutes les sources de données disponibles présentées dans cette ébauche d'évaluation préalable, le risque est faible que les substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone aient un effet néfaste sur l'environnement. Il est donc proposé de conclure que les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ne répondent pas aux critères énoncés aux alinéas 64a) ou b) de la LCPE, car elles ne pénètrent pas dans l'environnement en une quantité ou une concentration ou dans des conditions de nature à avoir, immédiatement ou à long terme, un effet nocif sur l'environnement ou sur la diversité biologique, ou mettre en danger l'environnement essentiel pour la vie.

Compte tenu des renseignements présentés dans cette ébauche d'évaluation préalable, il est proposé de conclure que les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ne répondent pas aux critères de l'alinéa 64c) de la LCPE, car elles ne pénètrent pas dans l'environnement en une quantité ou une concentration ou dans des conditions de nature à constituer un danger au Canada pour la vie ou la santé humaine.

Par conséquent, il est proposé de conclure que les 11 substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone ne répondent à aucun des critères énoncés à l'article 64 de la LCPE.

Références

Anonyme. 1975. « Fragrance raw materials monographs - Methyl ionone ». Food and Cosmetics Toxicology, vol. 13, p. 863.

Araki N., Ohno K, Nakai M, Takeyoshi M et Lida M. 2005. « Screening for androgen receptor activities in 253 industrial chemicals by in vitro reporter gene assays using AR-EcoScreenTM cells ». Toxicology in Vitro, vol. 19, p. 831–842.

Asada R, Kageyama K, Tanaka H, Saitoh Y et Miwa N. 2011. « Antitumor and anti-invasive effects of diverse musk-fragrant macrocyclic ketones and their enhancement by hyperthermia ». Molecular Medicine Reports, vol. 5, p. 148-152.

[BDIPSN] Base de données d'ingrédients de produits de santé naturels [base de données]. [Modifiée le 1^{er} août 2017]. Ottawa (Ontario), Santé Canada. [Consultée le 1^{er} novembre 2016]. http://webprod.hc-sc.gc.ca/nhpid-bdipsn/search-rechercheReq.do?url=&lang=fra.

[BDPP] Base de données sur les produits pharmaceutiques. [Modifié le 17 juillet 2016]. Ottawa (Ontario), Santé Canada. [Consultée le 2017 April 10]. https://www.canada.ca/fr/sante-canada/services/medicaments-produits-sante/medicaments/base-données-produits-pharmaceutiques.html.

[BDPSNH] Base de données sur les produits de santé naturels homologués [Base de données, modifiée le 10 août 2016]. Ottawa (Ontario), Santé Canada. [Consulté le 1^{er} novembre 2016 https://www.canada.ca/fr/sante-canada/services/medicaments-produits-sante/naturels-sans-ordonnance/demandes-presentations/licence-mise-marche/base-donnees-produits-sante-naturels-homologues.html).

Belsito D, Bickers D, Bruze M, Calow P, Dagli ML, Fryer AD, Greim H, Miyachi Y, Saurat JH et Sipes IG. 2013. « A toxicological and dermatological assessment of alkeyl cyclic ketones when used as fragrance ingredients ». Food Chem Toxicol p. 62, p. S1-S44.

Bitsch N, Dudas C, Korner W, Failing K, Biselli S, Rimkus G et Brunn H. 2002. « Estrogenic activity of musk fragrances detected by the E-screen assay using human MCF-7 cells ». Arch Environ Contam Toxicol vo. 43, p. 257-264.

Canada, ministère de l'Environnement. 2012. Loi canadienne sur la protection de l'environnement (1999) : Avis concernant certaines substances de la Lise intérieure. Gazette du Canada, Partie I, vol. 146, n° 48, supplément. http://www.gazette.gc.ca/rp-pr/p1/2012/2012-12-01/pdf/g1-14648.pdf.

Canada. 1999. Loi canadienne sur la protection de l'environnement (1999). L.C. 1999, ch.33. Gazette du Canada, Partie III, vol. 22, n° 3. http://laws-lois.justice.gc.ca/fra/lois/C-15.31/.

ChemIDplus [base de données]. 2016. Bethesda (MD): US National Library of Medicine. [Mise à jour non précisée, consultée le 2 août 2016]. http://chem.sis.nlm.nih.gov/chemidplus/rn/1335-94-0.

[ConsExpo Web] Consumer Exposure Web Model. 2016. Bilthoven (Pays-Bas): Rijksinstituut voor Volksgezondheid en Milieu [Institut national pour la santé publique et l'environnement]. http://www.rivm.nl/en/Topics/C/ConsExpo.

[ECCC et SC] Environnement et Changement climatique Canada et Santé Canada [Modifié le 20 avril 2007]. Catégorisation de substances chimiques. Ottawa (Ontario), gouvernement du Canada. [Consulté le 1^{er} juin 2017]. https://www.canada.ca/fr/sante-canada/services/substances-chimiques/approchecanada/categorisation-produits-chimiques.html.

[ECCC et SC] Environnement et Changement climatique Canada, Santé Canada. 2017. Substances jugées comme étant peu préoccupantes au moyen de l'approche de la Classification du risque écologique des substances organiques et de l'approche fondée sur le seuil de préoccupation toxicologique (SPT) pour certaines substances. Juin 2017. 18 p. http://www.ec.gc.ca/ese-ees/default.asp?lang=Fr&n=8A598C49-1.

[ECCC] Environnement et Changement climatique Canada. 2016a. Document sur l'approche scientifique : classification du risque écologique des substances organiques. Gatineau (Québec), ECCC. http://www.ec.gc.ca/ese-ees/default.asp?lang=Fr&n=A96E2E98-1.

[ECCC] Environnement et Changement climatique Canada. 2016b. Data used to create substance-specific hazard and exposure profiles and assign risk classifications in the Ecological Risk Classification of organic substances. Gatineau (Québec). Disponible à l'adresse : eccc.substances.eccc@canada.ca.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017a. Pentadecan-15-olide (CAS RN 106-02-5). [Consulté le 1^{er} juin 2017]. https://echa.europa.eu/substance-information/-/substanceinfo/100.003.050.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017b. Oxacycloheptadec-10-en-2-one (CAS RN 28645-51-4). [Consulté le 1^{er} juin 2017]. https://echa.europa.eu/substance-information/-/substance-info/100.044.640.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017c. Cyclohexanone (CAS RN 108-94-1). [Consulté le 1^{er} juin 2017]. https://echa.europa.eu/substance-information/-/substanceinfo/100.003.302.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017d. Beta-ionone (CAS RN 14901-07-6). [Consulté le 1^{er} août 2017] https://echa.europa.eu/substance-information/-/substanceinfo/100.035.412.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017e. Alpha-ionone (CAS RN 127-41-3). [Consulté le 1^{er} août 2017] https://echa.europa.eu/substance-information/-/substanceinfo/100.004.402.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017f. Ionone (CAS RN 8013-90-9). [Consulté le 1^{er} août 2017] https://echa.europa.eu/substance-information/-/substanceinfo/100.029.449.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017g. Methyl-ionone (CAS RN 1335-46-2). [Consulté le 1^{er} août 2017] https://echa.europa.eu/substance-information/-/substanceinfo/100.014.214.

[ECHA] Agence européenne des produits chimiques. 2017h. 3-methyl-4-(2,6,6-trimethyl-2-cyclohexen-1-yl)-3-buten-2-one (CAS RN 127-51-5). [Consulté le 1^{er} août 2017] https://echa.europa.eu/brief-profile/-/briefprofile/100.004.407.

[EFSA] Autorité européenne de sécurité des aliments. 2015. « Scientific opinion on flavouring group evaluation 210 revision 2 (FGE.210Rev2): Consideration of genotoxic potential for α,β-unsaturated alicyclic ketones and precursors from chemical subgroup 2.4 of FGE.19 ». EFSA Panel on Food Contact Materials, Enzymes, Flavourings and Processing Aids (CEF). EFSA Journal, vol. 13, n° 7, p. 4172-4204.

[EFSA] Autorité européenne de sécurité des aliments. 2016. « Scientific opinion on Flavouring Group Evaluation 51, Revision 2 (FGE.51Rev2): Consideration of alicyclic ketones and secondary alcohols and related esters evaluated by JECFA (59th meeting) structurally related to alicyclic ketones secondary

alcohols and related esters in FGE.09 » Rev6 (2015). EFSA Panel on Food Contact Materials, Enzymes, Flavourings and Processing Aids (CEF). EFSA Journal vol. 14, n° 1, p. 4338-4394.

Environnement Canada. 2013. Données de la Mise à jour de l'inventaire de la LIS recueillies en vertu du de l'article 71 de la Loi canadienne sur la protection de l'environnement de 1999 : Avis concernant certaines substances inanimées (chimiques) inscrites sur la Liste intérieure. Données préparées par Environnement Canada et Santé Canada, Programme des substances existantes.

[EPI Suite] Estimation Program Interface Suite for Microsoft Windows c2000-2012. [modèle d'estimation]. Ver. 4.11. Washington (DC), US Environmental Protection Agency, Office of Pollution Prevention and Toxics; Syracuse (New-York): Syracuse Research Corporation. http://www.epa.gov/tsca-screening-tools/epi-suitetm-estimation-program-interface.

[FS] Fiche signalétique. 2013a. Wynn's signature series engine tune up. Mississauga (Ontario), Wynn's Canada Ltd. 20 janvier . 2015. [Consulté le 19 juillet 2016]. [Accès restreint].

[FS] Fiche signalétique. 2013b. Glade membrane. Compton (Californie) Auto Expressions, LLC. 30 juillet 2013. [Consulté le 19 juillet 2016]. [Accès restreint].

[FS] Fiche signalétique. 2014. IPEX SYS 636 GRY Low VOC Cement for PVC Plastic Pipe. Gardena (Californie) IPS Corporation. Novembre 2014. [Consulté le 19 juillet 2016]. [Accès restreint].

[FS] Fiche signalétique. 2015a. Armor All Air Fresheners Pure Linen Scented Oil Vent Clip. Danbury (Connecticut), The Armor All/STP Products Company. 7 janvier 2015. [Consulté le 19 juillet 2016]. [Accès restreint].

[FS] Fiche signalétique. 2015b. Covergirl Lip Perfection lipstick, BlastFlipstick, Colorlicious lipstick. Cincinnati (Ohio), The Procter & Gamble Company. 25 février 2015. [Consulté le 19 juillet 2016]. [Accès restreint].

[FS] Fiche signalétique. 2015c. Red Door EDT Spray Naturel. Stamford (États-Unis), Elizabeth Arden Inc. 20 janvier 2015. [Consulté le 19 kuillet 2016]. [Accès restreint].

Gomes-Carneiro MR, De-Oliveira, ACAX, De-Carvalho RR, Araujo IB, Souza CAM, Kuriyama SN et Paumgartten FJR. 2003. « Inhibition of cyclophosphamide-induced teratogenesis by β-ionone ». Toxicology Letters. vol. 138, p. 205–213.

Greif N 1967. « Cutaneous safety of fragrance material as measured by the maximization test ». Am. Perfumer and Cosmetics vol. 82, p. 54-57.

Homem V, Alves A, Alves A et Santo L. 2016. « Ultrasound-assisted dispersive liquid–liquid microextraction for the determination of synthetic musk fragrances in aqueous matrices by gas chromatography–mass spectrometry ». Talanta vol. 148, p. 84-93.

[IARC] Centre International de Recherche sur le Cancer, Groupe de travail sur l'évolution des risques de cancérogénicité pour l'Homme 1999. « Cyclohexanone ». Monogr. CIRC Éval. Risque Cancer Homme. vol. 71, n° 1359-1364.

[JECFA] Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. 1984. « Ionone (alpha- and β-ionone). Safety evaluation of certain food additives and contaminants. » WHO Food Additive Series vol. 19. Organisation mondiale de la santé, Genève (Suisse), http://www.inchem.org/documents/jecfa/jecmono/v19je08.htm.

[JECFA] Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. 1998. « Aliphatic lactones. Safety evaluation of certain food additives and contaminants ». WHO Food Additive Series vol. 40. Rédigé à la 49^e réunion du Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. Organisation mondiale de la santé, Genève (Suisse). http://www.inchem.org/documents/jecfa/jecmono/v040je12.htm.

[JECFA] Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. 2000. « Safety evaluation of certain food additives and contaminants: aliphatic primary alcohols, aldehydes, carboxylic acids, acetals, and esters containing additional oxygenated functional groups ». Rédigé à la 53^e réunion du Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. WHO Food Additive Series vol. 44. Organisation mondiale de la santé, Genève (Suisse). http://www.inchem.org/documents/jecfa/jecmono/v44jec10.htm. Sur la couverture: Première ébauche produite par PJ Abbott (Australia New Zealand Food Authority, Canberra, Australie).

[JECFA] Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires, 2003. « Safety evaluation of certain food additives: alicyclic ketones, secondary alcohols and related esters ». Rédigé à la 50^e réunion du Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. WHO Food Additives Series vol. 50. Organisation mondiale de la santé, Genève (Suisse).

http://www.inchem.org/documents/jecfa/jecmono/v50je14.htm. Sur la couverture : première ébauche produite par I.G. Sipes (University of Arizona, Tucson, États-Unis) et A.G. Renwick (University of Southampton, Southampton, Royaume-Uni).

[JECFA] Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires, 2006. « Safety evaluation of certain food additives ». Rédigé à la 63^e réunion du Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires WHO Food Additives Series, vol. 54. Organisation mondiale de la santé, Genève (Suisse). http://www.inchem.org/documents/jecfa/jecmono/v54je01.pdf.

[JECFA] Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. 2011. « Evaluation of certain food additives and contaminants ». WHO Technical Report Series vol. 960. 63^e rapport du Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires du Comité mixte FAO/OMS d'experts sur les additifs alimentaires. Organisation mondiale de la santé, Genève (Suisse). http://www.inchem.org/documents/jecfa/jecmono/v960je01.pdf.

Jiang T, Huang L, Zhou S, Cui J et YE Q. 2016. « Brain protection of muscone in rats with brain injury ». Zhongguo Zhong Xi Yi Jie He Za Zhi [Journal chinois de l'intégration des médecines traditionnelle et occidentale] vol. 36, n° 6, p. 724-728. [En chinois, résumé anglais].

Kailiang Z, Yihui Z, Dingsheng L et Xianyao T. 2016. « Effects of muscone on random skin flap survival in rats ». J Reconstr Microsurg. vol. 32, n° 3, p. 200-207.

Lalko J, Lapczynski A, McGinty D, Bhatia S, Letizia CS et Api AM. 2007a. « Fragrance material review on methyl ionone (mixture of isomers) ». Food Chem Tox. vol. 45, p. S300-S307.

Lalko J, Lapczynski A, McGinty D, Bhatia S, Letizia CS et Api AM. 2007c. « Fragrance material review on β-ionone ». Food Chem Tox. vol. 45, p. S241-S247.

Lalko J, Lapczynski A, McGinty D, Bhatia S, Letizia CS et Api AM. 2007d. « Fragrance material review on ionone ». Food Chem Tox. vol. 45, p. S251-S257.

Lalko J, Lapczynski A, Politano VT, McGinty D, Bhatia S, Letizia CS et Api AM. 2007b. « Fragrance material review on α-ionone ». Food Chem Tox. vol. 45, p. S235-S240.

Lapczynski A, Lalko J, Politano VT, McGinty D, Bhatia S, Letizia CS et Api AM. 2007. « Fragrance material review on alpha-iso-ionone ». Food Chem Tox. vol. 45, p. S281-S288.

Liang QQ, Zhang M, Zhou Q, Shi Q et Wang YJ. 2010. « Muscone protects vertebral end-plate degeneration by antiinflammatory property ». Clin Orthop Relat Res. vol. 46, n° 8, p. 1600–1610.

Loretz LG, Api AM, Barraj LM, Burdick J, Dressler WE, Gettings SD, Han Hsu H, Pan YHL, Re TA, Renskers KJ, Rothenstein A, Scrafford CG et Sewall C. 2005. « Exposure data for cosmetic products: lipstick, body lotion, and face cream ». Food Chem Toxicol vol. 43, p. 279-291.

McGinty D, Letizia CA et Api AM. 2011c. « Fragrance material review on cyclopentadecanone ». Food and Chemical Toxicology vol. 49, p. S142–S148.

McGinty D, Letizia CS et Api AM. 2011b. « Fragrance material review on hexadecanolide ». Fd Chem Toxicol vol. 49, p. S183-188.

McGinty D, Letizia CS et Api AM. 2011d. « Fragrance material review on 3-methyl-1-cyclopentadecanone ». Food and Chemical Toxicology, vol. 49, p. S120–S125.

McGinty D, Letizia CS et Api AM. 2011e. « Fragrance material review on cycloheptadeca-9-en-1-one ». Food and Chemical Toxicology, vol. 49, p. S93–S97.

McGinty D, Letizia CS et Api AM. 2011f. « Fragrance material review on omega-6-hexadecenlactone ». Food and Chemical Toxicology, vol. 49, p. S207–S211.

McGinty D, Letizia CS et Api AM. 2011g. « Fragrance material review on oxacycloheptadec-10-ene-2-one ». Food and Chemical Toxicology, vol. 49, p. S189-S192.

McGinty D, Letizia CS et Api AM. 2011h. « Fragrance material review on 5-cyclohexadecen-1-one ». Food and Chemical Toxicology, vol. 49, p. S98–S103.

McGinty G, Letizia CS et Api AM. 2011a. « Fragrance material review on omega-pentadecalactone ». Food Chem Toxicol vol. 49, p. S193-S201.

Meng Y, Xiao Q, Bai J, Xiao X, Zhang S, Zhu X, Cheng G et Yin D. 2014. « Resolution and chiral recognition of muscone as well as actions on neural system ». Journal of Asian Natural Products Research vol. 16, n° 12, p. 1166-1170.

Montes-Grajales D, Fennix-Agudelo M et Miranda-Castro W. 2017. « Occurrence of personal care products as emerging chemicals of concern in water resources: A review ». Science of the Total Environment, vol. 595, p. 601-614.

[NCI] National Chemical Inventories [base de données sur cédérom]. 2014. Columbus (Ohio): American Chemical Society, Chemical Abstracts Service. [Cité en 2014]. https://www.cas.org/products/nciglobal.

[OCDE] Organisation pour la coopération et le développement économiques. 2002. « Cyclohexanone; CAS No. 108-94-1 ». Base de données pour l'évaluation préalable de l'OCDE. Rapport d'évaluation initiale. Produit à la 2^e réunion d'évaluation initiale en 1994 et organisée par le Canada. 165 p. http://webnet.oecd.org/hpv/ui/handler.axd?id=F97CE36D-1BD7-449B-91AF-4A85DDE8EB52.

Piesova ES, Dianovsky L et Holeckova B. 2003. « The induction of micronuclei into bovine lymphocyte cultures exposed to cyclohexanone ». Folia Veterinaria vol. 47, n° 3, p. 161-163.

Pinching AJ et Doving KB. 1974. « Selective degeneration in the rat olfactory bulb following exposure to different odours ». Brain Research vol. 82, p. 195-204.

Politano VT, Lapczynski AA, Ritacco G et Api AM. 2012. « Ninety-day toxicity study of alpha-isomethylionone in rats ». Int J Toxicol. vol. 31, no 6, p. 595-601.

Politano VT, Lewis EM, Hoberman AM, Christian MS, Diener RM et Api AM. 2007. « Evaluation of the developmental toxicity of alpha-iso-methylionone in rats ». Int J Toxicol. vol. 26, p. 271-276.

Santé Canada. [Modifié le 14 déc. 2015]. Liste critique des ingrédients de cosmétiques: Liste des ingrédients dont l'usage est interdit dans les cosmétiques. Ottawa (Ontario), Santé Canada, Direction de la sécurité des produits de consommation. [Consulté le 12 juin 2017]. https://www.canada.ca/fr/sante-canada/services/securite-produits-consommation/cosmetiques/liste-critique-ingredients-cosmetiques-ingredients-interdits-usage-restreint/liste-critique.html.

Santé Canada. 1994. L'évaluation du risque à la santé humaine des substances d'intérêt prioritaire. Ottawa (Ontario), ministre des Approvisionnements et Services Canada. N° de cat. : En40-215/41F. http://www.hc-sc.gc.ca/ewh-semt/pubs/contaminants/approach/index-eng.php.

Santé Canada. 1998. Exposure factors for assessing total daily intake of priority substances by the general population of Canada. Rapport non publié. Ottawa (Ontario), Gouvernement du Canada.

Santé Canada. 2016. Document sur l'approche scientifique : Approche fondée sur le seuil de préoccupation toxicologique (SPT) pour certaines substances. Septembre 2016. 59 p. http://www.ec.gc.ca/ese-ees/default.asp?lang=Fr&n=326E3E17-1.

SCCS [Scientific Committee on Consumer Safety]. 2012. The SCCS's Notes of Guidance for the Testing of Cosmetic Ingredients and their Safety Evaluation, 8^e révision.

Scognamiglio J, Letizia CS et Api AM. 2013. « Fragrance material review on 1-(2,6,6-trimethyl-2-cyclohexen-1-yl) pent-1-en-3-one ». Food and Chemical Toxicology vol. 62, p. S115-S119.

Statistique Canada. 2012. Enquête canadienne sur les mesures de la santé, cycle 2, 2009 à 2011. Disponible à : http://www23.statcan.gc.ca/imdb-bmdi/pub/instrument/5071_Q2_V2-fra.htm.

Treon JF, Crutchfield WE Jr et Kitzmiller KV. 1943. « The physiological response of animals to cyclohexane, methylcyclohexane, and certain derivatives of these compounds: II. Inhalation ». J Ind Hyg Tox. vol. 25, n° 8, p. 323-347.

[USEPA] United States Environmental Protection Agency. 1987 (mise à jour en 2002). Integrated Risk Information System (IRIS) chemical assessment summary: Cyclohexanone; CASRN 108-94-1. Dernière version : 1987. On a ajouté en 2002, le message sur les conclusions de revue des publications d'évaluation préalable.

https://cfpub.epa.gov/ncea/iris/iris_documents/documents/subst/0219_summary.pdf.

[USEPA] United States Environmental Protection Agency. 2014. « E-FAST-Exposure and Fate Assessment Screening Tool Version 2014 ». [Mis à jour le 8 septembre 2016]. Consulté le 24 août 2017. Disponible à l'adresse : https://www.epa.gov/tsca-screening-tools/e-fast-exposure-and-fate-assessment-screening-tool-version-2014.

[USEPA] United States Environmental Protection Agency. 2016. Chemical Data Access Tool (CDAT)é [Base de données dans l' Internet]. Mise à jour le 4 avril 2016. [Cité le 25 janvier 2017]. Disponible à l'adresse : http://java.epa.gov/oppt chemical search/.

[USNTP] United States National Toxicology Program. [Date inconnue]. 1(2,6,6-Trimethyl-2-cyclohexene-1-yl) 1penten-3-one M910033. https://tools. niehs. nih. gov/cebs3/ntpViews/?studyNumber=002-01105-0001-0000-0.

Wang X, Meng H, Chen P, Yang N, Lu X, Wang Z, Gao W, Zhou N, Zhang M, Xu Z et coll. 2014. « Beneficial effects of muscone on cardiac remodeling in a mouse model of myocardial infarction ». International Journal of Molecular Medicine vol. 34, p. 103-111.

Wild D, King MT, Gocke E et Eckhard K, 1983. « Study of artificial flavouring substances for mutagenicity in the Salmonella/microsome, BASC and micronucleus tests ». Food and Chemical Toxicology. vol. 21, n° 6, p. 707-719.

Annexes

Annexe A. Expositions potentielles estimées aux substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone

Des scénarios d'exposition avec des substances sentinelles ont été utilisés pour estimer l'exposition potentielle aux substances du groupe des lactones et des cétones macrocycliques, des ionones et de la cyclohexanone. Les hypothèses pour ces scénarios sont résumées dans le tableau A-1. Pour les substances étudiées, ces produits sentinelles avaient fait l'objet d'un avis de non-utilisation par les enfants (Environnement Canada 2013). Les expositions ont été estimées d'après le poids présumé (70,9 kg) d'un adulte (Santé Canada 1998), un taux d'inhalation pour un adulte (16,2 m³/j) et des comportements d'utilisation par un adulte. Les expositions ont été estimées à l'aide de la version Web du modèle ConsExpo (ConsExpo Web 2016), et l'exposition par inhalation de peinture pour mur a été estimée à l'aide du modèle EFAST Consumer Exposure Module de l'EPA (US EPA 2014). Les paramètres par défaut de la version Web de ConsExpo ont été utilisés, sauf indication contraire. Pour ce qui est de l'exposition potentielle estimée par la voie cutanée, on a présumé que l'absorption cutanée était de 15 % pour les lactones et les cétones macrocycliques et les ionones, et de 2 % pour la cyclohexanone. Sauf indication contraire, un facteur de rétention global de 1 a été utilisé.

Tableau A-1. Hypothèses pour les scénarios d'exposition à des substances sentinelles

Scénario	Substances (nom commun)	Hypothèses
Lotion pour le corps	Exaltolide; hexadécanolide; exaltone; muscone; civettone; hexadécènelactone / ambrettolide; isoambrettolide; ambérol de musc / ambrettone	Concentration de chaque substance : 0,1 % (jugement expert) Fréquence = 1,1 fois par jour (Loretz et coll. 2005)) Exposition par voie cutanée : Contact direct du produit, application instantanée Quantité de produit : 4,4 g/application (Loretz et coll. 2005) Superficie : 16 925 cm² (Santé Canada, 1998) Inhalation : Exposition à la vapeur, taux constant Durée de l'exposition : 8 heures (jugement expert) Quantité de produit : 4,4 g/application (Loretz et coll. 2005) Volume de la pièce : 20 m³ (ConsExpo Web 2016) Taux de ventilation : 0,6/h (ConsExpo Web 2016) Taux d'inhalation, adulte : 16,2 m³/j (Santé Canada 1998)
Rouge à lèvres	Exaltolide	Exposition par voie orale : Concentration : 0,1 % (MSDS 2015b) Fréquence : 4 fois par jour (ConsExpo Web 2016) Contact direct du produit, absorption directe par voie orale Quantité ingérée : 0,01 g (ConsExpo Web 2016)
Écran solaire (visage)	Exaltolide	Exposition par voie cutanée: Concentration: 2,56 % (communication personnelle de la au Bureau d'évaluation du risque des substances existantes, novembre 2016; sans référence.) Fréquence: 177 fois par année (jugement expert) Direction des produits de santé naturels et sans ordonnance de

		Santé Canada Contact direct du produit, application instantanée
		Superficie: 637 cm ² (Santé Canada, 1998)
		Quantité de produit : 1,27 g (jugement expert)
		Concentration: 3 % (MSDS 2015c)
		Fréquence : 1,7 fois par jour (Loretz et coll. 2005)
		Inhalation:
		Exposition aux brouillards, pulvérisation
Eau de	Exaltolide	Taux d'inhalation, adulte : 16,2 m³/j (Santé Canada 1998)
toilette		Exposition par voie cutanée :
		Contact direct du produit, application instantanée
		Superficie: 100 cm ² (ConsExpo Web 2016)
		Quantité de produit : 0,33 g/application (Loretz et coll., 2005)
		Concentration: 0,1 % (jugement expert)
		Fréquence : 1,7 fois par jour (Loretz et coll. 2005)
		Inhalation:
		Exposition aux brouillards, pulvérisation, pulvérisation vers une
Dowfries		personne
Parfum	Irone; 1-méthyl-α-ionone	Taux d'inhalation, adulte : 16,2 m³/j (Santé Canada 1998)
corporel		Diamètre limite, inhalation : 49 µm
		Exposition par voie cutanée :
		Contact direct du produit, application instantanée
		Superficie: 100 cm ² (ConsExpo Web 2016)
		Quantité de produit : 0,33 g (Loretz et coll. 2005)
		Concentration: 0,1-0,3 % (communication personnelle de la
		Direction de la Sécurité des produits de consommation au
		Bureau d'évaluation du risque des substances existantes,
		novembre 2016)
		Fréquence : 3,57 fois par année (Statistique Canada 2012)
		Inhalation:
Colorant		Exposition à la vapeur, libération instantanée
capillaire	1-Méthyl-α-ionone	Durée de l'exposition : 60 min. (jugement expert)
permanent	· ····o····y·· o· ·o···o···o	Quantité de produit : 100 g (ConsExpo Web 2016)
		Volume de la pièce : 20 m³ (ConsExpo Web 2016)
		Taux de ventilation : 2/h (ConsExpo Web 2016)
		Taux d'inhalation, adulte : 16,2 m³/j (Santé Canada 1998)
		Exposition par voie cutanée :
		Contact direct du produit, application instantanée
		Quantité de produit : 100 g (ConsExpo Web 2016)
		Facteur de rétention : 0,1 % (SCCS 2012)
		Concentration maximale des additifs dans la peinture à l'eau :
	1	2 % (ConsExpo Web 2016) Fréquence : 2 fois par année (ConsExpo Web 2016)
	Cyclohexanone	Exposition par voie cutanée : Contact direct du produit, taux constant
Peinture		Superficie exposée : 2 190 cm ² (ConsExpo Web 2016)
pour mur		Taux de contact : 30 mg/min. (ConsExpo Web 2016)
(peinture à		Durée de la libération : 120 min. (ConsExpo Web 2016)
ľeau,	Cyclonexanone	Inhalation (US EPA 2014):
pinceau et		Durée de l'exposition : 132 min. (ConsExpo Web 2016)
rouleau)		Volume de la pièce : 36 m³ (US EPA 2014)
		Volume global de la résidence : 523 m³ (US EPA 2014)
		Quantité de produit : 3 750 g (ConsExpo Web 2016)
		Taux de ventilation : 0,6/h (ConsExpo Web 2016)
		Taux d'inhalation, adulte : 16,2 m³/j (Santé Canada 1998)

Annexe B. Lecture croisée avec le sous-groupe des ionones

Les données physico-chimiques pour les substances cibles et les analogues figurent à la section 3.0.

Tableau B-1. Sous-groupe des ionones

Nom chimique	α-ionone	β-ionone	lonone (mélange d'α- et de β-ionone)	α-iso-méthyl- ionone ^b	lonones (irone et 1- méthyl-α- ionone)
Rôle	Analogue	Analogue	Analogue	Analogue ^b	Groupe cible
N° CAS	127-41-3	14901-07-6	8013-90-9	127-51-5 ^b	2 n ^{os} CAS : (1335-94-0; 7779-30-8)
Structure chimique	0	CI CI	o _{II}		H ₁ C CH ₁
	CH ₃ CH ₃	CH ₃	CH ₃ CH ₃		CH ₃ CH ₃ CH ₃ CH ₃
Données toxicologiques					
Toxicocinétique et métabolisme	Principaux métabolites urinaires identifiés: 5-oxo-cis-tétrahydro-ionone chez le lapin ayant reçu de l'α-ionone pure (Lalko et coll. 2007b). ^a	Métabolites urinaires: β-ionone, dérivés de la β-ionone et β-ionol et glucuronides de ces dérivés chez le chien et le lapin (Lalko et coll. 2007c).	S.O.	S.O.	S.O.
Toxicité à dose répétée (voie orale)	DSENO = 10 mg/kg p.c./j (étude par alimentation de 13 semaines chez le rat; légère diminution de la prise de poids corporel et de la consommation alimentaire chez les deux sexes à 100 mg/kg p.c./j).	DSENO = 10 mg/kg p.c./j (étude par alimentation de 13 semaines chez le rat; diminution de la prise de poids corporel et de la consommation alimentaire chez les deux sexes à 100 mg/kg p.c./j).	DSENO = 500 mg/kg p.c./j (dose maximale; étude par alimentation de 17 semaines).	DMENO = 1 000 mg/kg p.c./j (dose unique; étude par gavage de 14 jours chez le rat; augmentation de la salivation et reins pâles).	S.O.
Toxicité à dose	S.O.	S.O.	S.O.	DSENO =	S.O.

Nom chimique	α-ionone	β-ionone	lonone (mélange d'α- et de β-ionone)	α-iso-méthyl- ionone ^b	lonones (irone et 1- méthyl-α- ionone)
Rôle N° CAS	Analogue 127-41-3	Analogue 14901-07-6	Analogue 8013-90-9	Analogue ^b 127-51-5 ^b	Groupe cible 2 n° CAS: (1335-94-0; 7779-30-8)
répétée (voie cutanée)				50 mg/kg p.c./j (étude par voie cutanée de 13 semaines chez le rat; augmentation du poids relatif des reins chez les deux sexes à 170 mg/kg p.c./j).	
Toxicité à dose répétée (inhalation)	S.O.	DMEO = 1,6 x 10 ⁻⁹ M dans (études de 1 et 5 semaines chez le rat; dégénérescence des cellules mitrales dans le bulbe olfactif) (Lalko et coll. 2007c).	S.O.	S.O.	S.O.
Toxicité pour la reproduction ou le développement (voie orale)	S.O.	DSENO pour le développement = 750 mg/kg p.c./j chez les rats exposés au JG 11 (1 journée); nombre accru de résorptions / implantation et de résorptions / implantation / portée à 1 000 mg/kg p.c./j.	Aucune toxicité dans une étude non standard de toxicité pour la reproduction par voie orale chez le rat, jusqu'à la génération F2 (8-10 mg/kg p.c./j F0; 15 mg/kg p.c./j F1).	DSENO pour le développement = 30 mg/kg p.c./j chez les rats exposés aux JG 7-17 (11 jours). Dose maximale.	S.O.
Génotoxicité	Génotoxicité in vitro ambiguë (aberration chromosomique positive; mutagénicité négative). Résultat négatif de l'essai sur les	Mutagénicité in vitro négative (Lalko et coll. 2007c).	Génotoxicité in vitro ambiguë (résultat positif pour les dommages et la réparation de l'ADN; mutagénicité négative) (Lalko	Mutagénicité in vitro négative (Lapczynksi et coll. 2007).	Une ou deux (1/2) substances (1-méthyl-α-ionone) étudiée. Mutagénicité in vitro négative (Wild

Nom chimique	α-ionone	β-ionone	lonone (mélange d'α- et de β-ionone)	α-iso-méthyl- ionone ^b	lonones (irone et 1- méthyl-α- ionone)
Rôle	Analogue	Analogue	Analogue	Analogue ^b	Groupe cible
N° CAS	127-41-3	14901-07-6	8013-90-9	127-51-5 ^b	2 n ^{os} CAS : (1335-94-0; 7779-30-8)
	micronoyaux de la souris in vivo (Lalko et coll. 2007b).		et coll. 2007d).		et coll. 1983 citée dans EFSA 2015).°

Abréviation : S.O. = sans objet (pas de données).

a. Une ou plusieurs références sont citées si l'information n'était pas déjà mentionnée dans le texte du rapport. b. Un autre analogue, la méthyl-ionone (n° CAS 1335-46-0), est un isomère structural des deux substances du sousgroupe des ionones. Il a la même masse moléculaire que les deux substances et celle de l'α-iso-méthyl-ionone, et il a des valeurs log K_{oe} et de pression de vapeur dans la même plage que les deux substances et que l'α-iso-méthyl-ionone, mais il existe très peu de données toxicologiques. Cependant, des données sur l'absorption cutanée étaient disponibles pour cette substance, comme il est indiqué à la section « Évaluation de l'exposition ». c. L'EFSA (2015) cite les résultats d'études de génotoxicité utilisant la méthyl-α-ionone et lui assigne le numéro de registre CAS 7779-30-8. Une vérification de l'article original (Wild et coll. 1983), cité dans EFSA (2015), montre que ces substances sont identifiées par leurs numéros FEMA (Flavor et Extract Manufacturers' Association) et CE (Conseil de l'Europe) seulement. On ne voit pas clairement si les données citées dans EFSA (2015) s'appliquent au n° CAS 7779-30-8 ou au n° CAS 127-42-4, car les deux substances figurent sous le numéro 2711 de la FEMA, tandis que le numéro 143 du CE s'applique seulement au n° CAS 7779-30-8. Cependant, ChemIDplus associe la méthyl-α-ionone aux n° CAS 127-42-4, 79-69-6 et 93302-56-8.