

# Répertoire toxicologique

---

**Monostéarate de glycéryle** - Synonyme de 31566-31-1  
**Numéro CAS** (</section-glossaire/glossaire/Pages/glossaire.aspx#Numéro CAS>) :  
**31566-31-1**

---

---

## Identification

---

## Description

**Formule moléculaire brute** (</section-glossaire/glossaire/Pages/glossaire.aspx#Formule moléculaire brute>) :  $C_{21}H_{42}O_4$

## Principaux synonymes

Noms français :

GLYCEROL MONOOCTADECANOATE  
GLYCEROL MONOSTEARATE  
GLYCERYL MONOSTEARATE  
Monostéarate de glycéryle  
OCTADECANOIC ACID, MONOESTER WITH 1,2,3-PROPANETRIOL  
STEARATE DE DIHYDROXY-2,3 PROPYLE  
STEARIC ACID, MONOESTER WITH GLYCEROL  
STEARIC MONOGLYCERIDE

## Utilisation et sources d'émission

Agent épaississant, fabrication de produits pharmaceutiques

---

## Hygiène et sécurité

---

## Apparence

Mise à jour : 1988-03-11

Solide à l'apparence de cire ou de flocons, blanc

---

## Propriétés physiques [1](#) [2](#)

Mise à jour : 1988-03-11

**État physique :** Solide  
**Masse moléculaire :** 359,54  
**Densité :** 0,97 g/ml à 20 °C  
**Solubilité dans l'eau :** Insoluble  
**Point de fusion :** 56-58 °C

---

## Inflammabilité et explosibilité

Mise à jour : 1994-05-15

**Inflammabilité**

Ce produit est inflammable dans les conditions suivantes:  
Peut s'enflammer s'il est chauffé fortement.

---

**Données sur les risques d'incendie**

Mise à jour : 1994-05-15

**Point d'éclair :** 235,00 °C Coupelle ouverte (méthode non rapportée)

---

**Techniques et moyens d'extinction**

Mise à jour : 1994-05-15

**Moyens d'extinction**

Informations supplémentaires: Mousse, dioxyde de carbone, agents chimiques secs.

**Techniques spéciales**

Porter un appareil respiratoire autonome muni d'un masque facial complet et des vêtements protecteurs appropriés.

---

---

**Prévention**

---

**Réactivité**

Mise à jour : 1994-05-15

**Stabilité**

Ce produit est instable dans les conditions suivantes: Il se décompose en présence de lumière (photosensible). S'il est chauffé jusqu'à sa décomposition, il émet des fumées toxiques ou irritantes y compris le monoxyde de carbone et le dioxyde de carbone.

**Incompatibilité**

Ce produit est incompatible avec ces substances: Les alcalis, les bases fortes, les agents oxydants forts.

**Produits de décomposition**

Information non disponible

---

**Manipulation**

Mise à jour : 1988-03-11

Ne pas fumer, ne pas boire ou manger pendant l'utilisation.

---

**Entreposage**

Mise à jour : 1988-03-11

Conserver dans un endroit sombre.  
Conserver à l'abri des matières oxydantes.  
Conserver dans un endroit frais.

---

**Fuites**

Mise à jour : 1988-03-11

Ramasser les déchets et mettre dans un contenant hermétique.

---

**Déchets**

Mise à jour : 1988-03-11

Consulter le bureau régional du ministère de l'environnement.

---

---

## Propriétés toxicologiques

---

### Effets aigus

Mise à jour : 1988-03-11

Essentiellement non toxique.

---

### Effets chroniques

Mise à jour : 1988-03-11

Essentiellement non toxique.

---

---

## Premiers secours

---

### Premiers secours

Mise à jour : 1988-03-11

Aucun premier secours requis. En cas de symptômes inhabituels, consulter un médecin.

---

---

## Réglementation

---

### Références

▲1. Lewis, R.J., Sr., *Hawley's condensed chemical dictionary*. 14th ed. New York : John Wiley & Sons. (2001).  
<http://onlinelibrary.wiley.com/book/10.1002/9780470114735> (<http://onlinelibrary.wiley.com/book/10.1002/9780470114735>)

▲2. O'Neil, M.J. et al., *The Merck Index : an encyclopedia of chemicals, drugs, & biologicals*. 14ème éd. New Jersey : Merck & Co. Inc. (2006). [RM-403001 (<https://www.centredoc.cnesst.gouv.qc.ca/query?q=lc=RM-403001>)]

La cote entre [ ] provient de la banque [Information SST \(https://www.centredoc.cnesst.gouv.qc.ca/\)](https://www.centredoc.cnesst.gouv.qc.ca/) du Centre de documentation de la CNESST.