

LOVA

NAIL SYSTEM

## Dossier Conseils & Sécurité

*pH Bond Nail Prep*



# Sommaire

1

Livret D'information

p3

2

Fiche de sécurité

p11

L O V A

N A I L S Y S T E M

Livret d'information

*Le déshydratant  
pH Bond Nail Prep*



L'Essentiel du Déshydratant dans la Manucure :  
Analyse Chimique de l'acétate d'éthyle



## 1. Objectif

Le principal objectif du déshydratant est d'éliminer l'humidité et les huiles présentes à la surface de l'ongle, favorisant ainsi une meilleure adhérence et une tenue prolongée des ongles artificiels. En éliminant toute trace de graisse ou d'humidité, il crée une surface d'ongle propre et sèche, ce qui favorise une adhérence optimale des produits de manucure. De plus, en éliminant l'excès d'eau et d'huile naturelle, il contribue à rééquilibrer le pH de l'ongle, ce qui améliore l'adhérence des produits ultérieurs et assure une tenue optimale de la manucure. Cependant, il est important de noter que ces effets sont temporaires. En effet, le pH Bond déshydrate temporairement la plaque de l'ongle, mais une fois qu'elle est recouverte d'un ongle artificiel, le taux d'humidité va alors augmenter de **15 à 25%**.

C'est pourquoi dans le domaine de la manucure, le déshydratant joue un rôle essentiel en préparant efficacement la surface de l'ongle naturel, ce qui permet une adhérence optimale des produits d'ongles artificiels.

Sur le plan scientifique, cette action est basée sur plusieurs principes clés :

### 1. Élimination de l'humidité et des huiles naturelles :

*Comment ça marche ?*

L'acétate d'éthyle agit en tant que solvant pour éliminer le surplus d'eau et d'huile sur les ongles. En chimie, un solvant est une substance capable de dissoudre d'autres substances. Dans le cas de l'acétate d'éthyle, sa structure moléculaire lui confère la capacité de dissoudre les huiles et les liquides polaires comme l'eau. Lorsque l'acétate d'éthyle est appliqué sur les ongles, il pénètre dans les couches supérieures de l'ongle où l'eau et les huiles se trouvent. En raison de ses propriétés solvantes, l'acétate d'éthyle dissout ces substances, les transformant en une solution liquide avec lui-même. Une fois que l'acétate d'éthyle a dissout ces substances, il s'évapore rapidement en raison de sa volatilité, laissant une surface d'ongle propre et sèche. Cette surface propre et sèche favorise ensuite une meilleure adhérence des produits de manucure ultérieurs, tels que le vernis à ongles ou les faux ongles, assurant ainsi une tenue optimale de la manucure.



## **2. Rééquilibrage du pH de l'ongle :**

*Comment ça marche ?*

Lorsque l'acétate d'éthyle élimine l'excès d'eau et d'huile de la surface de l'ongle, il contribue indirectement à rééquilibrer le pH de l'ongle naturel.

En général, les substances huileuses peuvent altérer le pH de la peau et des ongles en créant un environnement plus acide. L'humidité excessive peut également modifier l'équilibre naturel du pH de l'ongle. En éliminant ces substances, l'acétate d'éthyle aide à restaurer un équilibre plus neutre du pH de l'ongle.

Un pH équilibré est important car il favorise la santé et la force de l'ongle, tout en créant un environnement propice à une adhérence optimale des produits de manucure ultérieurs. Cela garantit non seulement une meilleure tenue de la manucure, mais aussi une meilleure santé globale de l'ongle.



## 2. Méthode d'Application

### Processus d'Application :

**Étape 1 : Préparation de l'ongle naturel** Dans un premier temps, préparez l'ongle naturel en effectuant une manucure. Cela implique de raccourcir l'ongle à la longueur désirée à l'aide d'un coupe-ongles ou d'une lime à ongles. Assurez-vous également de nettoyer l'ongle en retirant tout résidu de vernis à ongles précédent à l'aide d'un dissolvant adapté. Chez Lova, nous sommes soucieux de la santé et de l'intégrité de vos ongles naturels. C'est pourquoi, nous avons mis en place un protocole de pose qui évite de limer la plaque de l'ongle afin de prévenir tout dommage. Il est donc important d'utiliser correctement les produits de préparation pour une adhérence maximale.

**Étape 2 : Application du déshydratant** Une fois que l'ongle naturel est correctement préparé, il est temps d'appliquer le déshydratant. Utilisez le pinceau applicateur fourni avec le produit pour appliquer une fine couche de déshydratant sur toute la surface de l'ongle. Assurez-vous de couvrir l'ongle de manière uniforme, en évitant les excès de produit. Le déshydratant agira pour éliminer l'humidité et les huiles de la surface de l'ongle, favorisant ainsi une meilleure adhérence des produits de manucure ultérieurs.

**Étape 3 : Laisser sécher à l'air libre** Une fois le déshydratant appliqué, laissez l'ongle sécher à l'air libre pendant quelques instants. Il est important de permettre au produit de sécher complètement avant de procéder à l'application de tout autre produit de manucure. Cela garantira une adhérence optimale et une tenue prolongée de votre manucure.

En suivant ces étapes simples mais essentielles, vous préparerez efficacement votre ongle naturel pour une application réussie de votre vernis à ongles ou de vos faux ongles, assurant ainsi une tenue impeccable et durable de votre manucure.

# L O V A

NAIL SYSTEM

## 3. Le pH Bond Nail Prep Lova Nail System



### Caractéristiques :

- Conditionné dans un flacon noir de 15 mL
- Transparent
- Conforme aux normes CE

**Prix : 6.80 TTC**

### Précautions d'utilisation :

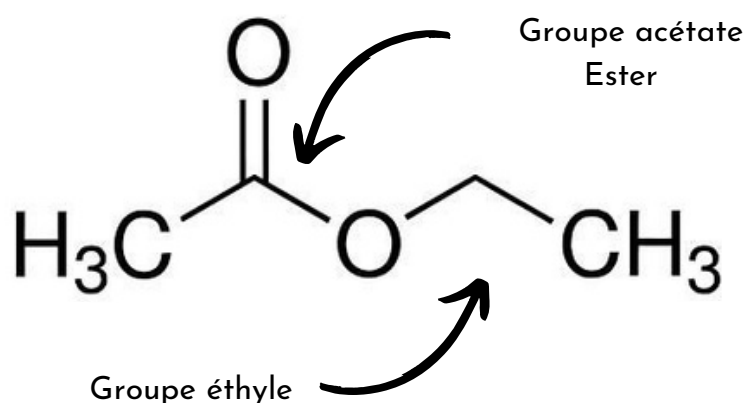
- Le produit est volatil, donc assurez-vous de bien refermer le flacon après usage.
- Peut dégager des vapeurs.
- Tenir hors de portée des enfants.
- Ne pas ingérer.
- Portez un masque, des lunettes de protection et des gants lors de chaque utilisation.

**Ingrédients :** Ethyl Acetate

### 3. Les 3 minutes scientifiques Lova

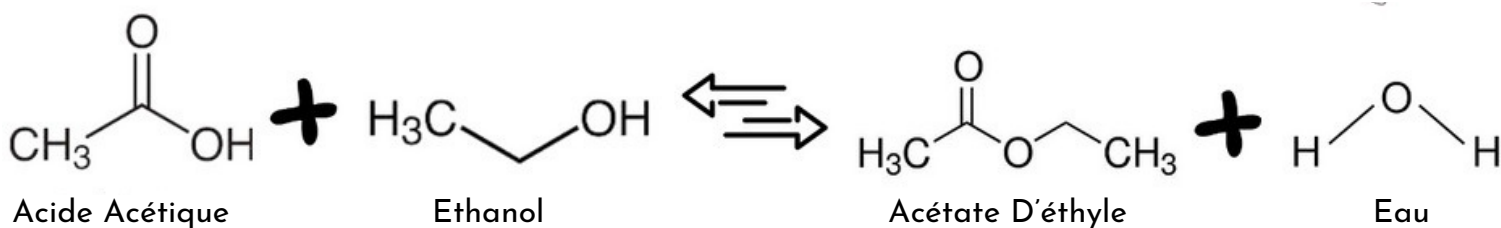
#### Sa composition :

L'Ethyl Acetate est un ester organique largement utilisé dans l'industrie cosmétique, notamment dans les produits de manucure tels que les déshydratants. Sa composition chimique ( $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ) en fait un solvant très efficace, doté de plusieurs propriétés clés qui le rendent idéal pour cette application spécifique. Sur le plan chimique, il est constitué de deux groupes fonctionnels principaux : un groupe acétate (-COO) et un groupe éthyle (-CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>). Sa formule chimique est  $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ .



#### *Comment est formé l'acétate d'éthyle ?*

L'acétate d'éthyle est formé par une estérification entre deux molécules, l'acide acétique et l'éthanol.

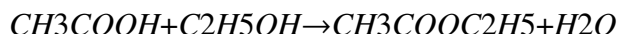




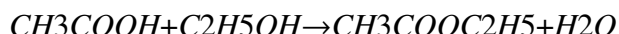


N A I L S Y S T E M

- **Formation du complexe d'addition** : Dans un premier temps, l'acide acétique et l'éthanol entrent en contact dans un milieu réactionnel approprié. L'oxygène de la fonction carboxyle (-COOH) de l'acide acétique attaque le carbone de l'éthanol, formant ainsi un complexe d'addition appelé l'anhydride d'acide.



- **Formation de l'ester** : Le complexe d'addition réarrange ses liaisons. Une molécule d'eau est éliminée, ce qui conduit à la formation de l'ester et d'une molécule d'eau.



- **Conditions de la réaction** : Cette réaction est catalysée par des acides forts tels que l'acide sulfurique (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) ou l'acide chlorhydrique (HCl). La présence d'un catalyseur accélère la réaction en fournissant un site réactionnel alternatif et en facilitant la formation du complexe d'addition.

En résumé, l'estérification entre l'acide acétique et l'éthanol pour former de l'acétate d'éthyle est une réaction chimique qui suit un mécanisme réactionnel bien défini, et elle est catalysée par des acides forts. Elle offre une voie efficace pour la synthèse de l'acétate d'éthyle, un composé largement utilisé dans l'industrie chimique.

**1. Solvant** : L'éthyle acétate agit comme un solvant en raison de sa structure moléculaire. Les solvants sont des substances capables de dissoudre d'autres substances, appelées solutés, et l'éthyle acétate est un exemple de solvant polyvalent. Composé d'atomes de carbone, d'hydrogène et d'oxygène, disposés de manière à créer une polarité dans la molécule, il peut interagir avec une variété de substances, qu'elles soient polaires ou non polaires. Lorsqu'il est en contact avec des substances telles que les huiles, les graisses ou d'autres composés organiques, l'éthyle acétate les dissout en les séparant au niveau moléculaire. Cela est dû à sa capacité de dissolution pour les composés organiques, notamment les huiles naturelles et les résidus présents sur la surface de l'ongle. En tant que solvant polaire aprotique, l'éthyle acétate possède une polarité qui lui permet d'interagir avec les molécules organiques par des forces dipôle-dipôle et des liaisons hydrogène. Ainsi, lorsqu'il est utilisé dans des produits de manucure tels que des déshydratants, il agit efficacement pour éliminer l'excès d'huile et d'humidité de la surface de l'ongle en les dissolvant, laissant ainsi une surface propre et prête pour l'application de produits de manucure ultérieurs.

# LOVA

## NAIL SYSTEM

### 2. Évaporation Rapide :

La volatilité de l'Ethyl Acetate est une de ses caractéristiques majeures. Lorsqu'il est exposé à l'air, il s'évapore rapidement, assurant ainsi une surface d'ongle propre et sèche peu de temps après son application. Cette évaporation rapide est cruciale pour éliminer toute trace d'humidité avant l'application des produits suivants.

*Mais comment fait-il pour s'évaporer aussi vite ?*

**Faible point d'ébullition** : L'acétate d'éthyle a un point d'ébullition relativement bas, autour de 77°C (171°F), ce qui signifie qu'à des températures ambiantes normales, il s'évapore rapidement. **Nature volatile** : Il est considéré comme un composé volatil, ce qui signifie qu'il a tendance à passer de l'état liquide à l'état gazeux à des températures relativement basses. **Structure moléculaire** : La structure moléculaire de l'acétate d'éthyle favorise l'évaporation rapide. Il contient des liaisons moléculaires qui ne sont pas très fortes, ce qui permet aux molécules de se séparer plus facilement et de s'évaporer rapidement. **Faible viscosité** : Sa faible viscosité facilite également son évaporation rapide.

### 3. Effet Déshydratant :

En éliminant efficacement l'humidité de la surface de l'ongle, l'Ethyl Acetate agit comme un agent déshydratant. Il réduit la teneur en eau de l'ongle, ce qui permet aux produits de manucure suivants, tels que le primer et les gels de construction, de mieux adhérer à la surface de l'ongle naturel.

En conclusion, l'Ethyl Acetate est un ingrédient clé dans les déshydratants utilisés en manucure. En tant que solvant volatil efficace, il joue un rôle crucial dans l'élimination des huiles et de l'humidité de la surface de l'ongle, favorisant ainsi une adhérence optimale des produits de manucure ultérieurs.

**4. Point de vue sécurité** : L'éthyle acétate est généralement considéré comme sûr lorsqu'il est utilisé correctement, conformément aux recommandations d'utilisation et de sécurité. Dans des conditions normales, il est non toxique et ne provoque généralement pas d'irritation cutanée. Cependant, comme pour tout produit chimique, il est essentiel de manipuler l'éthyle acétate avec précaution. Lors de son utilisation, il est recommandé de porter des gants, un masque et des lunettes de sécurité pour éviter tout contact direct avec la peau, les yeux ou les voies respiratoires. En suivant les instructions du fabricant et en prenant les précautions appropriées, on minimise les risques liés à l'utilisation de ce produit.

L O V A

N A I L S Y S T E M

## Fiche de sécurité

Le déshydratant - pH Bond Nail Prep



## 1 : Identification de la substance/mélange et de la société/entreprise

Nom commercial : pH Bond Nail Prep

Code CPNP : 4297157

Utilisations finales : Produit adhérent /Ongles artificiels

Fabricant : SNL S.A.R.L

66 rue Alfred Sisley,

76620, Le Havre

Tel : +33 52 59 56 52

Courriel : [info@lovanailsystem.com](mailto:info@lovanailsystem.com)

Pour plus d'informations, veuillez contacter :

Informations en cas d'urgence : SNL S.A.R.L

E-Mail : [info@lovanailsystem.com](mailto:info@lovanailsystem.com)

Contact : LOVASCO

## 2 : Identification des dangers

### 2.1: Classification des substances ou du mélange

**Dangers liés à la préparation et classification :** Sans danger dans le cadre d'une utilisation normale

**Risque d'effets aigus sur la santé :** Pas d'effets significatifs ou de risques critiques connus

**Santé chronique potentielle :**

EFFETS CANCÉROGÈNES : Non disponible.

EFFETS MUTAGÈNES : Non disponible.

EFFETS TÉRATOGENES : Non disponible.

TOXICITÉ POUR LE DÉVELOPPEMENT : Non disponible.

**Déclaré comme cancérogène :** Non applicable

## 3 : Composition/information sur les ingrédients

### 3.1. Composition

Nom chimique	No CAS	Teneur (% en poids)
Acétate d'éthyle	141-78-6	100%

## 4 : Mesures de premiers secours

### 4.1. Description des mesures de premiers secours

**Contact avec la peau :** Cesser d'utiliser le produit. Appliquer des compresses froides sur les zones affectées pour soulager toute gêne. Si la gêne persiste, contactez un médecin.

**Contact avec les yeux :** Un rinçage soigneux de l'œil affecté avec de l'eau pendant 15 à 20 minutes est recommandé. Si la gêne ou l'irritation persiste, contactez un médecin.

**Ingestion :** L'ingestion accidentelle du produit peut nécessiter des soins médicaux. En cas d'ingestion accidentelle, diluer avec des liquides (eau ou lait) et traiter de manière symptomatique. Ne pas provoquer de vomissements.

**Inhalation :** Retirer la victime de l'exposition en veillant à sa propre sécurité. Consulter un médecin.

### 4.2. Principaux symptômes et effets, tant aigus que différés

**Contact avec la peau :** Une irritation et une rougeur peuvent apparaître au point de contact.

**Contact avec les yeux :** Une douleur et une rougeur peuvent apparaître. Les yeux peuvent larmoyer abondamment. La douleur peut être intense. La vision peut devenir floue. Peut causer des dommages permanents.

**Ingestion :** Une douleur et une rougeur de la bouche et de la gorge peuvent apparaître. Des nausées et des douleurs d'estomac peuvent survenir.

**Inhalation :** Il peut y avoir une irritation de la gorge avec une sensation d'oppression dans la poitrine.

**Effets différés / immédiats :** Des effets immédiats peuvent être attendus après une exposition de courte durée.

### 4.3. Indication de toute attention médicale immédiate et de tout traitement spécial nécessaires

**Traitement immédiat / spécial :** Un équipement pour le bain des yeux doit être disponible dans les locaux.

## 5 : Mesures de lutte contre l'incendie

<b>Extinction appropriée</b>	Utiliser des mesures d'extinction adaptées aux conditions locales, les circonstances et le milieu environnant.
<b>Moyens d'extinction</b>	Aucune connue.
<b>Incendie et explosion</b>	Ininflammable ou combustible.
<b>Lutte contre l'incendie instructions :</b>	Utiliser des équipements de protection individuelle.
<b>Mesures spéciales</b>	Les résidus d'incendie et les eaux d'extinction contaminées doivent être éliminés conformément aux réglementations locales. En cas d'incendie et/ou d'explosion, ne pas respirer les fumées.

# Fiche de données de sécurité

## 6 : Mesures en cas de rejet accidentel

### 6.1. Précautions individuelles, équipement de protection et procédures d'urgence :

Assurer une ventilation adéquate. Tenir les personnes éloignées et au vent du déversement/de la fuite. Éviter l'inhalation, l'ingestion et le contact avec la peau et les yeux. Lorsque les travailleurs sont confrontés à des concentrations supérieures à la limite d'exposition, ils doivent utiliser des respirateurs certifiés appropriés. Veiller à ce que le nettoyage soit effectué uniquement par du personnel qualifié

## 7 : Manipulation et stockage

### 7.1. Précautions à prendre pour une manipulation sûre

Ne pas ingérer. Ne pas mettre en contact avec les yeux, la peau ou les vêtements. Ne pas respirer les poussières/ fumées/ gaz/ brouillards/ vapeurs/ pulvérisations. Utiliser uniquement avec une ventilation adéquate. Se laver soigneusement les mains après manipulation.

### 7.2. Conditions de stockage en toute sécurité, y compris les incompatibilités éventuelles

**Conditions de stockage :** Tenir hors de portée des enfants. Conserver dans des récipients appropriés et étiquetés. Le produit doit être conservé à des températures maximales de 0°C à 50°C

## 8 : Contrôle de l'exposition/protection individuelle

### 8.1. Contrôle de l'exposition

**Mesures techniques :** Veiller à ce que la zone soit suffisamment ventilée.

**Protection respiratoire :** Un appareil respiratoire autonome doit être disponible en cas d'urgence. Appareil de protection respiratoire avec filtre à particules.

**Protection des mains :** Gants de protection.

**Protection des yeux :** Lunettes de sécurité bien ajustées. Veiller à ce que le bain oculaire soit à portée de main.

**Protection de la peau :** Vêtements de protection.

## 9 : Propriétés physiques et chimiques

Apparence :	Liquide incolore
Couleur :	Transparent
Odeur :	Goût doux, non piquant
Densité	Non disponible.
Point d'ébullition :	Non disponible.
Point de fusion :	Non disponible.

Flashpoint :	Non disponible.
Pression de vapeur :	Non disponible.
Solubilité dans l'eau :	Solubilité
Coefficient de partage (n-octanol / eau) :	Non disponible.
Viscosité :	Non disponible.
Valeur PH :	Non disponible.

## 10 : Stabilité et réactivité

<b>Stabilité :</b>	Le produit est stable.
<b>Instabilité Température :</b>	Non disponible
<b>Matériaux à éviter</b>	Acides forts.
<b>Conditions à éviter</b>	Haute température
<b>Incompatibilité avec diverses substances :</b>	Réactif aux agents oxydants
<b>Polymérisation :</b>	Ne se produira pas.

## Section 11 : Informations toxicologiques

<b>Toxicité pour les animaux :</b>	LD50 : Non disponible. CL50 : Non disponible.
<b>Effets chroniques</b>	Pas d'effets significatifs ou de risques critiques connus.
<b>Organes cibles</b>	Pas d'effets significatifs ou de risques critiques connus.
<b>Remarques particulières sur Toxicité pour les animaux :</b>	Non disponible.
<b>Remarques particulières sur les effets chroniques sur les Les humains :</b>	Non disponible.

## Section 12 : Informations écologiques

Ecotoxicité :	Non disponible.
DB05 et DCO :	Non disponible.
Produits de Biodégradation :	Non déterminé
Toxicité des produits de Biodégradation :	Le produit lui-même et ses produits de dégradation ne sont pas toxiques.
Remarques particulières sur les produits de la Biodégradation :	Non disponible

## 13 : Considérations relatives à l'élimination

**Élimination des déchets :** L'élimination doit se faire conformément aux lois et réglementations régionales, nationales et locales en vigueur.

## 14 : Informations sur les transports

Ce produit s'applique aux transports maritimes, aériens et terrestres.

**Classe de transport :** Ce produit ne nécessite pas de classification pour le transport

## 15: Autres informations

**Autres informations :** Cette fiche de données de sécurité est préparée conformément au règlement (UE) n° 453/2010 de la Commission.

\* indique le texte de la FDS qui a été modifié depuis la dernière révision.

**Avertissement légal :** Les informations ci-dessus sont considérées comme correctes mais ne prétendent pas être exhaustives et ne doivent être utilisées qu'à titre de guide. Cette société ne peut être tenue responsable de tout dommage résultant de la manipulation ou du contact avec le produit susmentionné.

**Fin de la fiche de données de sécurité**

Créé le : 02.2020

Approuvé le : 03.2020

Date de la dernière mise à jour : 05.2024