

M.-H. Aubert, S. Bernier, B. Diers,
A.-M. Freyria, A.-C. Macherey, S. Munch

150 fiches pratiques **de sécurité des produits** **chimiques au laboratoire**

5^e édition



DUNOD

Graphisme de couverture : Maud Warg
Maquette et mise en pages : Arclémax

Le pictogramme qui figure ci-contre mérite une explication. Son objet est d'alerter le lecteur sur la menace que représente pour l'avenir de l'écrit, particulièrement dans le domaine de l'édition technique et universitaire, le développement massif du photocopillage.

Le Code de la propriété intellectuelle du 1^{er} juillet 1992 interdit en effet expressément la photocopie à usage collectif sans autorisation des ayants droit. Or, cette pratique

d'enseignement supérieur, provoquant une baisse brutale des achats de livres et de revues, au point que la possibilité même pour

les auteurs de créer des œuvres nouvelles et de les faire éditer correctement est aujourd'hui menacée. Nous rappelons donc que toute reproduction, partielle ou totale, de la présente publication est interdite sans autorisation de l'auteur, de son éditeur ou du Centre français d'exploitation du droit de copie (CFC, 20, rue des Grands-Augustins, 75006 Paris).



© Dunod, 2011, 2014, 2018
11, rue Paul Bert, 92240 Malakoff
www.dunod.com
ISBN 978-2-10-078081-5

Le Code de la propriété intellectuelle n'autorisant, aux termes de l'article L. 122-5, 2^o et 3^o a), d'une part, que les « copies ou reproductions strictement réservées à l'usage privé du copiste et non destinées à une utilisation collective » et, d'autre part, que les analyses et les courtes citations dans un but d'exemple et d'illustration, « toute représentation ou reproduction intégrale ou partielle faite sans le consentement de l'auteur ou de ses ayants droit ou ayants cause est illicite » (art. L. 122-4).

Cette représentation ou reproduction, par quelque procédé que ce soit, constituerait donc une contrefaçon sanctionnée par les articles L. 335-2 et suivants du Code de la propriété intellectuelle.

Acétaldéhyde (acetaldehyde)

Éthanal, éthylaldéhyde

N° CAS : 75-07-0

C₂H₄O

Liquide incolore très volatil, d'odeur piquante (produit pur)



H224 Liquide et vapeurs extrêmement inflammables.



H351 **Susceptible de provoquer le cancer.**



H319 Provoque une sévère irritation des yeux.



H335 Peut irriter les voies respiratoires.

Danger



Informations toxicologiques

Toxicité aiguë : inhalation : irritant des voies aériennes et pulmonaires. Contact cutané caustique à concentration élevée.

Contact oculaire : irritation modérée, conjonctivite possible.

Toxicité à long terme : dermatoses irritatives et allergiques possibles en cas de contact répété.

Effets cancérogènes : **Carc. 2, (GR. 2B, IARC, 2017 (Consommation de boissons alcoolisées)).**

Proposition UE en cours : **Carc. 1B, Muta. 2.**

Maladies professionnelles : tableaux 84 du régime général, 48 du régime agricole.



Incompatibilités

Acides, bases. Risque d'explosion et d'inflammation avec oxydants, anhydrides d'acide, alcools, amines, ammoniac, halogènes, cétones, phénols, HCN, H₂S. Décomposition violente à partir de 100°C et à forte concentration en présence d'O₂. En présence de trace de métaux (Fe, Al, Cu et leurs alliages) risque de polymérisation voire d'explosion. En présence de nitrate d'argent ou de sels de mercure formation de composés explosifs. Risque d'explosion en présence du mélange H₂O₂/H₂O. Attaque certains plastiques.



Stockage

Dans des locaux frais, secs, bien ventilés, dans un bac de rétention, à l'abri de la lumière, de toute source d'ignition et de chaleur et à l'écart des produits incompatibles.



Manipulation

Éviter l'exposition pour les femmes enceintes ou qui allaitent. Suivre les consignes de manipulation des produits CMR. Travailler sous sorbonne. Porter une blouse, des lunettes de sécurité ou un écran de protection, des gants.



Élimination

Ne pas rejeter à l'évier. Conserver les déchets dans des récipients spéciaux pour enlèvement par une société spécialisée.

Que faire en cas de...



Intoxication

Dans tous les cas, appeler immédiatement un médecin ou un secouriste (penser au SAMU et au centre antipoison), même en l'absence de signes immédiats, en lui indiquant avec précision le produit ou le mélange manipulé.

- Inhalation** ▶ Soustraire très rapidement la victime à l'atmosphère toxique, en apnée.
- Contact avec la peau** ▶ Laver abondamment à l'eau pendant 15 minutes en retirant précautionneusement le plus tôt possible les vêtements souillés.
- Contact avec les yeux** ▶ Rincer immédiatement à l'eau pendant 15 minutes en écartant les paupières.
▶ Consulter un ophtalmologue.



Feu

Alertez les secours, utiliser les moyens d'extinction appropriés et si nécessaire évacuer.

Extrêmement inflammable. Mélanges air/vapeurs explosibles (< 0 °C).

Moyen d'extinction approprié : extincteur à CO₂ ou à poudre.

Produits de combustion ou de décomposition : fumées toxiques (oxydes de carbone) et corrosives (acide acétique).



Dispersion accidentelle (fuite ou déversement)

- Protection de l'environnement** ▶ Ne pas rejeter à l'évier.
- Épandage liquide** ▶ Supprimer toute source d'inflammation.
▶ Aérer le local.
▶ Absorber le produit avec une matière inerte absorbante (papier absorbant spécial, vermiculite, sable sec).
▶ Puis recueillir le produit dans un récipient convenablement étiqueté.
Toujours intervenir avec les protections individuelles adéquates signalées dans la partie Manipulation.
- Nettoyage/décontamination** ▶ Laver abondamment à l'eau toute la zone contaminée et récupérer les eaux de lavage pour élimination ultérieure.