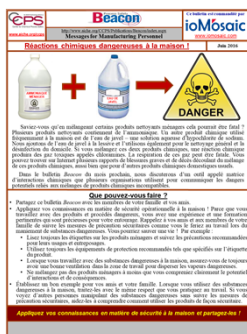


Les incidents de chimie réactive peuvent survenir n'importe où ! Décembre 2020



Référence : "Cleaning accident kills Buffalo Wild Wings Employee", *Chemical and Engineering News*, November 18, 2019, p.6.



Beacon de juin 2016

Pensez-vous que vous n'avez pas à vous faire de tracas en regard des incidents potentiels de chimie réactive parce que votre lieu de travail n'a pas de réactions chimiques intentionnelles ? Ne soyez pas dupe – les incidents de chimie réactive peuvent survenir presque partout. En voici deux exemples :

Le 7 novembre 2019, à Burlington au Massachusetts, É.-U., un employé de restaurant a accidentellement déversé un produit nettoyant appelé "Scale Kleen" sur le plancher. Plus tard, un autre employé a commencé à nettoyer le plancher avec un nettoyant différent appelé "Super 8". Ces matières ont réagi ensemble pour libérer du chlore gazeux toxique. Le restaurant a été évacué. Malheureusement, le gérant du restaurant a été intoxiqué par les vapeurs et est décédé à l'hôpital. Selon les fiches de données de sécurité des produits, *Super 8* contient près de 10% d'hypochlorite de sodium (eau de javel), ce qui est plus concentré que dans l'eau de javel domestique habituelle. *Scale Kleen* contient à la fois de l'acide nitrique et de l'acide phosphorique pour une concentration totale de près de 40%.

Quelques jours plus tard (le 19 novembre), dans un restaurant de Woburn au Massachusetts se trouvant à proximité des lieux du premier incident, deux solutions nettoyantes ont été mélangées ensemble et des vapeurs toxiques ont été libérées. Le restaurant a été évacué et trois personnes ont été hospitalisées par précaution.

Le saviez-vous ?

- Plusieurs produits utilisés dans des opérations de nettoyage et de maintenance sont potentiellement réactifs avec d'autres substances. Ceux-ci comprennent les produits nettoyants; leur réactivité peut être l'une des raisons pour lesquelles ils font de bons agents de nettoyage.
- La réactivité de l'eau de javel avec d'autres produits, tels que des acides, est un danger connu. Le bulletin *Beacon* du mois de juin 2016 a discuté de la réaction entre de l'hypochlorite de sodium (eau de javel) et de l'ammoniaque qui libère des gaz toxiques appelés chloramines.
- Les produits nettoyants potentiellement réactifs peuvent entrer en contact avec les produits chimiques de vos procédés s'ils ne sont pas complètement éliminés des équipements après des opérations de nettoyage.

Que pouvez-vous faire ?

- Lisez les fiches de données de sécurité pour tous les produits utilisés sur votre lieu de travail, y compris ceux utilisés pour le nettoyage, la maintenance, la lubrification, le traitement de l'eau et les services utilitaires tels que les fluides de chauffage ou de refroidissement.
- Reconnaissez que les fiches de données de sécurité ne peuvent décrire tous les risques potentiels de réaction d'un produit. Demandez à un chimiste ou à un autre expert technique de vous renseigner sur les risques potentiels de réactivité parmi les produits spécifiques à votre usine.
- Tenez compte de tous les risques potentiels de réactivité chaque fois que vous introduisez un nouveau produit dans votre usine.
- Suivez les procédures de nettoyage rigoureusement, assurez-vous en particulier que tous les agents de nettoyage ont été éliminés complètement avant de remettre l'équipement en service.
- Ne mélangez jamais des produits sans comprendre les risques potentiels de réaction et les mesures de protection nécessaires.
- Lisez le bulletin *Beacon* de juin 2016 (disponible sur le site suivant <https://www.aiche.org/ccps/resources/process-safety-beacon/archives>) pour davantage d'information concernant les risques de réactivité de l'eau de javel.
- Partagez ce bulletin *Beacon* avec votre famille et vos amis – ce type d'incident peut survenir partout, y compris chez-vous !

Ne mélangez jamais les produits à moins que vous ne sachiez que c'est sécuritaire !