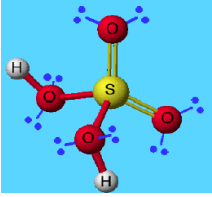


# L'ACIDE SULFURIQUE



**DANGER**  
**SULFURIC**  
**ACID**



Source : Radio Canada

## DESCRIPTION DE L'ACCIDENT

**NORTH BAY, Ont. (PC) - Le déraillement d'un train dans le nord de l'Ontario vendredi le 30 mars 2007 a entraîné le déversement de 150 000 litres d'acide sulfurique dans un ruisseau qui se jette dans la rivière Blanche, à environ 16 kilomètres au nord de Englehart. Les équipes d'urgence ont réussi à colmater les brèches des wagons fissurés et de la chaux a été déversée dans la rivière pour neutraliser l'acide.**

## CAUSE DE L'ACCIDENT

Le bureau de la sécurité dans les transports du Canada a conclu que le piètre état des rails expliquerait l'accident.

## INFORMATIONS SUR L'ACIDE SULFURIQUE

L'acide sulfurique est utilisé pour les engrais, les textiles artificiels, le traitement des minerais, le raffinage du pétrole, les batteries, le décapage de métaux, les procédés de déshydratation. Très réactif, il peut se décomposer à haute température en formant des gaz toxiques comme le dioxyde de soufre (SO<sub>2</sub>), il peut provoquer des incendies ou des explosions au contact de nombreux composés chimiques, il libère de l'hydrogène inflammable au contact des métaux.

## DONNÉES PHYSICOCHIMIQUES

**Nom IUPAC et nom usuel** : Acide sulfurique ; huile de vitriol ou vitriol

**Numéro CAS** : 7664-93-9, **Formule moléculaire** : H<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S

**Masse moléculaire** : 98,1, **Classe de marchandise dangereuse (TMD)** : Classe 8, UN1830

**Catégorie de produit contrôlé (SIMDUT)** : D1A Matière très toxique ayant des effets immédiats graves et E Matière corrosive

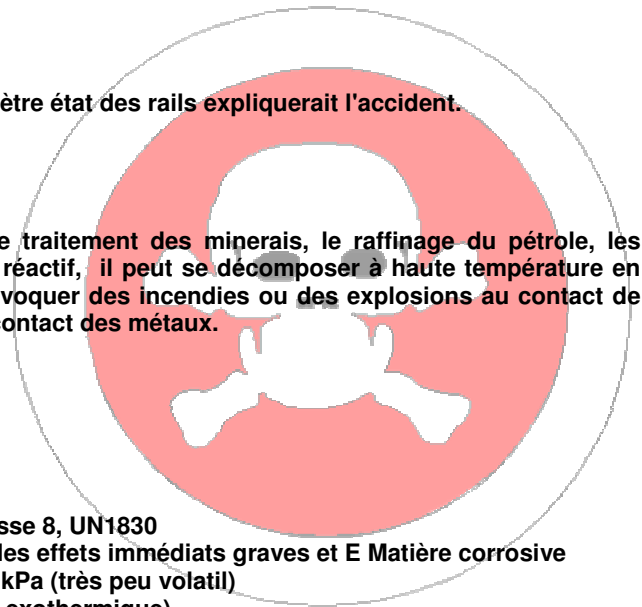
**État physique** : liquide (liquide huileux), **Pression de vapeur** : 0.2 à 0.0003 kPa (très peu volatil)

**Température d'ébullition** : 330°C, **Solubilité dans l'eau** : miscible (réaction exothermique)

**Limite d'inflammabilité** : non inflammable, **Seuil de détection olfactif** : inodore

**Incompatibilité avec différentes substances** : Réactif avec agents réducteur, substances organiques, alcalins, humidité.

**Oxydant** : Alimente la combustion



## MESURES PRÉVENTIVES

- Utiliser uniquement dans un environnement bien aéré.
- Faire TRÈS ATTENTION lors de dilution avec de l'eau (toujours ajouter l'acide à l'eau).
- Les réservoirs d'entreposage doivent être munis d'un évent. (L'hydrogène, gaz très inflammable, peut s'accumuler dans le contenant si celui-ci est fait d'acier ou d'autres métaux).
- Équipement de protection : Lunettes anti-éclaboussures (masque facial), vêtement de protection complet résistant à l'acide, appareil respiratoire isolé muni d'une cartouche de protection contre les gaz et les vapeurs acides, gants imperméables (néoprène ou pvc), bottes.



## RÉFÉRENCES

Centre canadien d'hygiène et de sécurité au travail, [http://fr.wikipedia.org/wiki/Acide\\_sulfurique](http://fr.wikipedia.org/wiki/Acide_sulfurique), Guide des mesures d'urgence 2004