

# Créosote

La **créosote** est une huile présente dans les goudrons de houilles, mais elle est également produite par certaines plantes comme les créosotiers (*Larrea tridentata*)<sup>7</sup>.



Ouvriers à l'usine de fabrication et de créosotage de traverses de Montérolier-Buchy en 1932

Huile de goudrons de houilles, la **créosote** du grec *kréas* : chair, et *sôzein* :

conserver, découverte par Karl von Reichenbach, est un dépôt croûteux formé par la fumée montant et se déposant sur les parois d'une cheminée, pouvant s'enflammer lorsqu'il y a accumulation. La créosote est le produit d'une combustion incomplète du bois, donc la plupart des cheminées traditionnelles. La créosote est formée de gouttelettes de goudron qui se condensent sur les surfaces plus froides de l'appareil et de la cheminée (le bistrage). La créosote peut être dure, collante et brillante. Elle est extrêmement combustible. En fait, elle contient, par volume, un potentiel énergétique plus élevé que le bois.

Certaines études attribuent à la créosote un pouvoir cancérigène. Longtemps utilisée en France pour protéger les traverses de chemin de fer et le bas des poteaux téléphoniques contre le pourrissement. L'emploi de la créosote a été interdit depuis 2002 à l'intérieur de locaux.

## Voir aussi

## Références

- Entrée de « Creosote » dans la base de données de produits chimiques *GESTIS* de la BGIA (organisme allemand responsable de la sécurité et de la santé au travail) (allemand (http://biade.itrust.de/biade/lpext.dll?f=id&id=biadb:r:490497&t=main-h.htm), anglais

## Créosote

### Général

N <sup>o</sup> CAS	8001-58-9
N <sup>o</sup> EINECS	232-287-5
Apparence	liquide huileux <sup>1</sup>
<b>Propriétés physiques</b>	
T <sup>o</sup> fusion	environ 20 <span> </span> °C <sup>2</sup>
T <sup>o</sup> ébullition	200 à 400 <span> </span> °C <sup>2</sup>
Solubilité	10 à 100 <span> </span> mg/l (eau) <sub>1</sub>
Masse volumique	1.0-1.17 <span> </span> g/cm <sup>3</sup> <sup>2</sup>
T <sup>o</sup> d'auto-inflammation	335 <span> </span> °C <sup>1</sup>
Point d'éclair	75 <span> </span> °C <sup>1</sup>
Pression de vapeur saturante	à 20 <span> </span> °C <span> </span> : environ 6 <span> </span> kPa <sup>2</sup>

### Précautions

Directive 67/548/EEC



T

**Numéro index** :  
648-101-00-4

**Classification** :  
Carc. Cat. 2; R45

**Symboles** :  
T : Toxique

**Phrases R** :  
**R45** : Peut provoquer le cancer.

**Phrases S** :  
**S45** : En cas d'accident ou de malaise, consulter immédiatement un médecin (si possible, lui montrer l'étiquette).  
**S53** : Éviter l'exposition - se procurer des instructions spéciales avant l'utilisation.

Phrases R : 45,

Phrases S : 45, 53,<sup>3</sup>

NFPA 704

- (<http://biade.itrust.de/biaen/lpext.dll?f=id&id=biadb:r:490497&t=main-h.htm>), accès le 22 février 2009 (JavaScript nécessaire)
2. CREOSOTE (<http://www.cdc.gov/niosh/ipcsnfrn/nfrn0572.html>), fiche de sécurité du Programme International sur la Sécurité des Substances Chimiques (<http://www.cdc.gov/niosh/ipcs/french.html>), consultée le 9 mai 2009
  3. ↑ « créosote » (<http://ecb.jrc.ec.europa.eu/esis/?LANG=fr&GENRE=ECNO&ENTREE=232-287-5>) sur *ESIS*, consulté le 17 février 2009
  4. ↑ IARC Working Group on the Evaluation of Carcinogenic Risks to Humans, « Evaluations Globales de la Cancérogénicité pour l'Homme, Groupe 2A : Probablement cancérogènes pour l'homme (<http://monographs.iarc.fr/FR/Classification/crthgr02alist.php>) » sur <http://monographs.iarc.fr>, 16 janvier 2009, CIRC. Consulté le 22 août 2009
  5. ↑ « Huile de créosote ([http://www.reptox.csst.qc.ca/DetailSimdut.asp?no\\_produit=181347&langue=F](http://www.reptox.csst.qc.ca/DetailSimdut.asp?no_produit=181347&langue=F)) » dans la base de données de produits chimiques *Reptox* de la CSST (organisme canadien responsable de la sécurité et de la santé au travail), consulté le 25 avril 2009
  6. ↑ Numéro index 648-101-00-4 dans le tableau 3.1 de l'annexe VI du règlement CE N° 1272/2008 (<http://eur-lex.europa.eu/LexUriServ/LexUriServ.do?uri=OJ:L:2008:353:0001:1355:FR:PDF>) (16 décembre 2008)
  7. ↑ Jean Etienne, « Comment des rats ont apprivoisé un poison... ([http://www.futura-sciences.com/fr/news/t/genetique-1/d/comment-des-rats-ont-apprivoise-un-poison\\_18870/](http://www.futura-sciences.com/fr/news/t/genetique-1/d/comment-des-rats-ont-apprivoise-un-poison_18870/)) » sur *Futura-Sciences*

## Liens externes

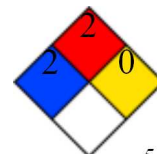
- La créosote et son usage dentaire (<http://www.bium.univ-paris5.fr/sfhad/vol6/article09.htm>)
- Les mots de la combustion du Groupement Français de Combustion (<http://www.gfcombustion.asso.fr/>)

Ce document provient de « <http://fr.wikipedia.org/wiki/Cr%C3%A9osote> ».

Dernière modification de cette page le 22 août 2009 à 17:03.

Droit d'auteur : les textes sont disponibles sous licence Creative Commons paternité partage à l'identique ; d'autres conditions peuvent s'appliquer. Voyez les conditions d'utilisation pour plus de détails, ainsi que les crédits graphiques.

Wikipedia® est une marque déposée de la Wikimedia Foundation, Inc., organisation de bienfaisance régie par le paragraphe 501(c)(3) du code fiscal des États-Unis.



SIMDUT<sup>5</sup>



B3, D2A,

**B3** : Liquide combustible

**D2A** : Matière très toxique ayant d'autres effets toxiques

Divulgation à 0,1% selon les critères de classification

SGH<sup>6</sup>



Danger

H350,

**H350** : Peut provoquer le cancer (indiquer la voie d'exposition s'il est formellement prouvé qu'aucune autre voie d'exposition ne conduit au même danger)

Classification du CIRC

Groupe 2A : Probablement cancérogène pour l'homme<sup>4</sup>

Unités du SI & CNTP, sauf indication contraire.