



* HYDROPEROXYDE DE CUMÈNE

C₉H₁₂O₂

539

3109

Syn. Hydroperoxyde de cumyle (max. 95%).

Angl. Cumene hydroperoxide, Cumyl hydroperoxide,
 $\alpha\alpha$ -Dimethylbenzyl-hydroperoxide.

All. Cumolhydroperoxid, Trigonox K70 und K80, CHP.



EXPLOSION : 600 m

Ho	251
INRS	—
KB	C32
Sax	523
	582

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaune pâle, mobile, odeur aromatique. Peu volatil.

Vapeurs plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.

Insoluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau propre.

Réaction neutre. Non corrosif. Effet dissolvant.

DANGERS

Liquide **inflammable, COMBURANT** et oxydant, pouvant même brûler en l'**absence** d'oxygène ! (Température d'inflammation : 221°C).

Au-dessus de 57°C les vapeurs forment des mélanges explosifs avec l'air.

Liquide **irritant** et **caustique** pour les **yeux** et la peau. Vapeurs irritantes, surtout à chaud, pour les voies respiratoires. Toxique. Liquide absorbé par la peau. Risque d'allergie.

Décomposition **EXPLOSIVE** à la chaleur, (au choc). **Inflammation** ou explosion avec : substances inflammables ou réductrices, oxydants, produits organiques, sciure, vêtements, chiffons, etc...

Décomposition dangereuse (dégagement d'oxygène comburant) au contact : Acides forts, amines tert, cuivre, plomb et leurs alliages, rouille, chaleur, soleil... Chimiquement **très** réactif.

FEU

Attention au fort danger d'**EXPLOSION**. **ÉVACUER** largement la zone.

Extinction : EAU PULVÉRISÉE, poudre, (mousse anti-alcool). **REFROIDIR** la citerne,

Attention : le produit peut brûler en l'absence d'oxygène !

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Intervention de longue durée ou incendie :

Appareils respiratoires indispensables. Combinaison « moyenne » si risque de contact du liquide avec la peau. Matériel de type « Ex ». Pas de cuivre ni alliages

(Pompe : Inox ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : BRUN A st).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide avec du sable. Surtout **pas** de sciure ! Attention : **comburant** et inflammable ! Boucher les égouts. Evacuer et ventiler les sous-sols. Pomper au maximum. Stocker le produit récupéré par **petites** quantités. « Neutraliser » le reste avec une solution diluée de bisulfite (NaHSO₃). CHIMISTE ! Laver ensuite à grande eau.

Eau : Si possible endiguer le liquide. Attention le produit est plus lourd que l'eau et se trouve **dessous**. Pomper par le fond. Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés et les mettre tremper. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. (**Yeux** : Médecin).

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Médecin.

Constantes

PE : 80°C / PF : -30°C / P vap : 4 mbar / T inflam. : 221°C /

Pt éclair : +57°C / Lim. expl. : / Index évap. : /

d vap : 5,2 / d liq : 1,06 / Sol. eau : 0,1 g/l / VME : — /

Odeur seuil : / T décomp. : 80°C / No CAS : 80-15-9 /

C₉H₁₂O₂ / PM : 152 Ces valeurs sont celles d'un produit à 85% avec diluant type A.



* **HYDROPEROXYDE DE DIISOPROPYL BENZÈNE** $C_{12}H_{18}O_2$

539
3109

Syn. Hydroperoxyde d'isopropylcumyle.
Angl. Diisopropylbenzene hydroperoxide.
All. Diisopropylbenzolhydroperoxid.



EXPLOSION : 400 m

Ho 640
INRS —
KB —
Sax 591
665

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaune pâle, mobile, odeur aromatique. Peu volatil.
Vapeurs plus lourdes que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau propre.
Réaction neutre. Non corrosif. Effet dissolvant.

DANGERS

Liquide **inflammable, COMBURANT** et oxydant, pouvant même brûler en l'absence d'oxygène !
(Température d'inflammation très basse).

Au-dessus de 70°C les vapeurs forment des mélanges explosifs avec l'air.

Liquide **irritant et caustique** pour les yeux et la peau. Vapeurs **irritantes**, surtout à chaud, pour les voies respiratoires et les yeux. Peu toxique.

Décomposition **EXPLOSIVE** possible à la **chaleur**, (au choc). **Inflammation** ou explosion avec : substances inflammables ou réductrices, oxydants, produits organiques, sciure, vêtements, etc...
Décomposition dangereuse (dégagement d'oxygène comburant) au contact : Acides forts, cuivre, plomb, zinc et leurs alliages, rouille, chaleur, soleil... Chimiquement **très** réactif.

FEU

Attention au danger d'**EXPLOSION**. **Evacuer** largement la zone.

Extinction : EAU PULVÉRISÉE, poudre, mousse anti-alcool. **REFROIDIR** la citerne,
Attention : le produit peut brûler en l'absence d'oxygène !

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Intervention de longue durée ou incendie : Appareils respiratoires **indispensables**. Combinaison « légère » si risque de contact du liquide avec la peau. Matériel de type « Ex ». Pas de cuivre ni zinc ni alliages
(Pompe : Inox ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : BRUN A st).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide avec du sable. Surtout **pas** de sciure ! Attention : **comburant** et inflammable ! Boucher les égouts. Evacuer et ventiler les sous-sols. Pomper au maximum. Stocker le produit récupéré par **petites** quantités. « Neutraliser » le reste avec une solution diluée de bisulfite ($NaHSO_3$). CHIMISTE ! Laver ensuite à grande eau.

Eau : Endiguer le liquide. Pomper et/ou absorber. Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés et les mettre tremper. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. (**Yeux** : Médecin).

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Médecin.

Constantes

PE : / PF : / P vap : / T inflam. : /
Pt éclair : + 70°C / Lim. expl. : / Index évap. : /
d vap : 6,7 / d liq : 0,95 / Sol. eau : / VME : — / No CAS : 26762-93-6 /
Odeur seuil : / T décomp. : 80°C /

$C_{12}H_{18}O_2$ / PM : 194

Ces valeurs sont celles d'un produit à 52%
dans du Diisopropylbenzène.