



BUTYLGLYCOL

$C_4H_9OCH_2CH_2OH$

60

2369

Syn. Butylcellosolve, Ether monobutylique de l'éthylène glycol, Butoxy-2-éthanol.

Angl. Butyl glycol, Butyl cellosolve, Glycolbutyl ether.

All. Butylglykol, Äthylenglykolmonobutyläther.

2 1 0 0 1

Ho	102
INRS	76
KB	A32
Sax	659
	488

DESCRIPTION

Liquide incolore, huileux, faible odeur éthérée.

Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus léger que l'eau.

Totalement soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.

Réaction neutre. Légèrement corrosif pour l'aluminium. Bon dissolvant.

DANGERS

Liquide peu inflammable et non volatil à froid. (Temp. d'inflam. : 230°C).

Au-dessus de 65°C les vapeurs forment des mélanges explosifs avec l'air.

Produit assez **toxique**, surtout par contact. (Reins, SNC).

Attention : liquide absorbé par la peau, même en solution diluée.

Vapeurs irritantes pour les yeux et les voies respiratoires.

Réagit avec les oxydants, forme des peroxydes instables au contact de l'air.

FEU

Extinction : EAU PULVÉRISÉE, MOUSSE anti-alcool, POUDRE. Refroidir la citerne.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.

Combinaison « légère » si risque de contact du liquide avec la peau.

Matériel de type « Ex ». (Pompe : Inox ; Tuyau : « EPDM »). (Filtre : BRUN A)

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Pomper et/ou absorber. Boucher les égouts.

Ventiler les sous-sols : vapeurs très lourdes. (Attention au feu).

Eau : (Pollution).

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. Intoxication possible par contact. Cf. ci-dessous.

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

Constantes

PE : 171°C / PF : -70°C / P vap : 1,3 mbar / T inflam. : 230°C /

Pt éclair : +65°C / Lim. expl. : 1,1 – 10,6% vol / Index évap. : 163 /

d vap : 4,1 / d liq : 0,90 / Sol. eau : totale / VME : 20 ppm /

Odeur seuil : / No CAS : 111-76-2 /

$C_4H_9O_2$ / PM : 118