

HIDROGÉN

ICSC: 0001
március 2002

CAS szám 1333-74-0
RTECS szám MW8900000
ENSZ szám 1049
EK szám 001-001-00-9
EINECS szám 215-605-7

H₂
Molekula tömeg: 2.0



VESZÉLY / EXPOZÍCIÓ TÍPUSA	AZONNALI VESZÉLYEK / TÜNETEK	MEGELŐZÉS	ELSŐSEGÉLY / TŰZOLTÁS
TŰZ	Fokozottan tűzveszélyes. Sok reakció tüzet vagy robbanást okozhat.	TILOS a nyílt láng használata, TILOS a szikra, és TILOS a dohányzás!	Szüntesse meg az utánpótlást; ha nem lehetséges és a környékre nem jelent veszélyt, hagyja a tüzet kiégni; egyéb esetben oltsa el vízpermettel, porral, széndioxiddal.
ROBBANÁS	A gáz/levegő keverékek robbanásveszélyesek.	Zárt rendszer, szellőztetés, robbanás-biztos elektromos berendezések és világítás. Szikramentes kéziszerszámot kell használni. A palackokat nem szabad olajos kézzel kezelni.	Tűz esetén: hűteni kell a palackot vízpermettel. Védett helyről kell a tüzet oltani.
EXPOZÍCIÓ			
Belégzés	Fulladás.	Zárt rendszer és szellőztetés.	Friss levegő, nyugalom. Mesterséges lélegeztetés, ha indokolt. Orvosi ellátást kell igénybe venni.
Bőr	Súlyos fagyás.	Hideg ellen védő kesztyű.	Orvosi ellátást kell igénybe venni.
Szem		Védő szemüveg.	
Lenyelés			
MENTESÍTÉS KIÖMLÉS ESETÉN	CSOMAGOLÁS ÉS CIMKÉZÉS		
Minden gyújtó forrást el kell távolítani. A veszélyeztetett területet ki kell üríteni! Konzultálni kell szakértővel! Szellőztetés. Finom vízpermettel kell a gőzt eltávolítani.	Európai Unió szerinti osztályozás Szimbólum: F+ R: 12 S: (2-)9-16-33 ENSZ szerinti osztályozás ENSZ Veszély Osztály: 2.1		
VÉSZHELYZETI TENNIVALÓK	BIZTONSÁGOS TÁROLÁS		
Szállítási Veszély Kártya: TEC (R)-20S1049 NFPA Kód: H0; F4; R0;	Tűzbiztos módon. Hideg helyen.		

IPCS

International
Programme on
Chemical Safety



Készült a Kémiai Biztonság Nemzetközi Programja és az Európai Közösség Bizottsága közötti együttműködés értelmében. © IPCS, CEC 1999

FONTOS TUDNIVALÓKAT LÁSD A HÁTOLDALON.

FONTOS ADATOK

FIZIKAI ÁLLAPOT; MEGJELENÉS

SZAGTALAN,
SZINTELEN SŰRÍTETT GÁZ.

FIZIKAI VESZÉLYEK

A gáz jól keveredik a levegővel, könnyen képez robbanó elegyet.
A gáz a levegőnél könnyebb.

KÉMIAI VESZÉLYEK

Hevítés heves égést vagy robbanást okozhat.
Hevesen reagál oxigénnel, halogénekkal és erős oxidáló szerekkel,
tűz és robbanásveszélyt okozva.
Fém katalizátorok, mint a platina és nikkkel, nagyban fokozzák
ezeket a reakciókat.

FOGLALKOZÁSI EXPOZÍCIÓS HATÁRÉRTÉKEK

TLV: Egyszerű fojtógáz.
(ACGIH 2002).

EXPOZÍCIÓS UTAK

Az anyag bejuthat a szervezetbe belégzéssel.

BELÉGZÉSI KOCKÁZAT

A gáz veszélyes koncentrációja a levegőben nagyon gyorsan kialakul,
ha a tartályból kiszabadul.

RÖVID IDEJŰ EXPOZÍCIÓ HATÁSAI

Egyszerű fojtógáz. Lásd Megjegyzések.

FIZIKAI TULAJDONSÁGOK

Forráspont: -253°C
Relatív gőz sűrűség (levegő = 1): 0.07

Lobbanáspont: gyúlékony gáz
Öngyulladás hőmérséklet: 500-571°C
Robbanási határok, térf% levegőben: 4-76

KÖRNYEZETI ADATOK

MEGJEGYZÉSEK

Nagy koncentrációja a levegőben oxigén hiányt okozhat az eszméletvesztés vagy halál kockázatával.
Ellenőrizni kell az oxigén tartalmat a területre való belépés előtt.
Az anyag szaga nem figyelmeztet, ha toxikus koncentrációk vannak jelen.
A hidrogén koncentrációkat megfelelő gáz detektorral kell mérni (a normál gyúlékony gáz detektor nem alkalmas erre a célra).

KIEGÉSZÍTŐ INFORMÁCIÓK

MAGYARORSZÁGON BEJELENTETT VESZÉLYES ANYAG
Azonosítási jel: B-000503

JOGI KÖZLEMÉNY

Sem az Európai Közösség Bizottsága (CEC), sem a Kémiai Biztonság Nemzetközi Programja (IPCS), sem a CEC és IPCS nevében eljáró bármely személy nem felelős ezen információk esetleges felhasználásáért.