

CAS # 124-38-9 RTECS # FF6400000 UN # 1013 EC #	<p>Carbonic acid gas دیگر نام:</p> <p>Carbonic anhydride</p> <p>فیرمولا: CO<sub>2</sub></p> <p>سالماتی وزن 44.0</p>
--	---

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	غیر آتشگیر مادہ		آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:	حرارت یا آگ میں اس کے برتن پھٹ سکتے ہیں۔		آگ لگنے کی صورت میں سلنڈر کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں محفوظ جگہ پر کھڑے ہو کر آگ پر قابو پانے کی کوشش کریں

جسم میں داخلہ:			
سانس کے راستے:	چکراہٹ سردرد بلڈ پریشر میں اضافہ .	ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	مالع کے جلد کو چھو جانے سے Frostbite ہو سکتا ہے	سردی سے بچانے والے انسولیٹڈ دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	Frostbite کی صورت میں: کافی مقدار میں پانی اوپر بہائیں کپڑے نہ اتاریں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	آنکھ کے ساتھ چھونے سے	حفاظتی گولگی استعمال کریں یا چہرے کی شیلڈ استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک آنکھوں میں پانی بہائیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:			

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں مالع پر پانی کی دھار نہ پھینکیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)	EU Classification UN Classification
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-11-1 (in cylinders); 11-2 (refrigerated gas)	عمارت کے اندر ہو تو آگ سے محفوظ جگہ پر رکھیں ٹھنڈا رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

--

## اہم معلومات

<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے راستے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: کھلا ہونے کی صورت میں یہ مائع فوراً بخارات بن کر اڑ جاتا ہے اور تنگ جگہوں میں دم گھٹنے کا موجب بن سکتا ہے</p> <p>مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: بڑی مقدار میں اس گیس کا جسم سانس کے راستے جسم میں داخلے سے hyperventilation اور بے ہوشی ہو سکتی ہے سیال کی تیزی سے تیخری کی جہ سے frobtbite ہو سکتا ہے۔</p> <p>جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: یہ مادہ metabolism پر اثر انداز ہو سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: شکل: بے رنگ کپریڈ مائع شدہ گیس</p> <p>طبعی خطرات: گیس ہوا سے بھاری ہے اور نیچی چھتوں والے حصوں میں جمع ہونے سے آکسیجن کی کمی ہو سکتی ہے۔ تیزی سے بھاؤ کی وجہ سے برق ساکن پیدا ہو سکتی ہے جس سے وہاں موجود دھماکہ خیز آمیزوں میں آگ بھڑک سکتی ہے۔ تیزی سے بہتے ہوئے سیال کاربن ڈائی آکسائیڈ کے جھنکے کی وجہ سے انتہائی سرد خشک برف بن جاتی ہے۔</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ 200°C سے زیادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلی گیس کاربن مونو آکسائیڈ بناتا ہے۔ یہ مائع اور لکھی دھاتوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے بہت سی دھاتوں کے ذرات (مثلاً ٹینکیشنیم، المونیم، ٹائیٹیم، المونیم کرومیم اور میڈیگا نیز) گرم کئے جائیں تو اس میں آگ بھڑک سکتی ہے یا دھماکہ ہو سکتا ہے۔</p> <p>ہوائیں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits) TLV: 5000 ppm; 9000 mg/m<sup>3</sup> (as TWA); 30,000 ppm; 54,000 mg/m<sup>3</sup> (as STEL) (ACGIH 1994-1995). MAK: 5000 ppm; 9000 mg/m<sup>3</sup> (1993).</p>
---	---

## طبعی خواص

	<p>نقطہ تصحید: -79 سنی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: -56.6 at 5.2 atm سنی گریڈ</p> <p>20 سنی گریڈ پر پانی میں حل پذیری: 88 گرام فی 100 ملی لیٹر</p> <p>20 سنی گریڈ پر بخارات کی بریش: 5720 kPa</p> <p>بخارات کی گناہت اضافی (برمقابل ہوا=1): 1.5</p>
--	---

## ماحولیاتی اعداد و شمار

<p>(Notes) نوٹس</p>
<p>یہ گیس عمل تبخیر کے دوران پیدا ہوتی ہے۔ اس کے علاوہ چٹنیوں سے خارج ہوتی ہے۔ ہوا میں اس کی مقدار زیادہ ہونے سے آکسیجن میں کمی ہو جاتی ہے جس سے بے ہوشی اور موت کا خطرہ ہو سکتا ہے۔ علاقہ میں داخلے سے قبل آکسیجن کی مقدار چیک کریں اگر ہوا میں اس کی مقدار ہر لیٹلے پن تک ہو تو بوجھوس نہیں ہوگی لیک ہوتے ہوئے سلنڈر کی لیک والی سائیکل کو اوپر کر دیں تاکہ مائع حالت میں گیس لیک نہ ہو۔</p> <p>Other UN classification numbers for transport are: UN 1845 carbon dioxide, dry ice; UN 2187 carbon dioxide refrigerated liquid.</p>
<p>مزید معلومات</p>

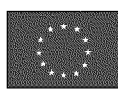
## LEGAL NOTICE

Neither the CEC nor the IPCS nor any person acting on behalf of the CEC or the IPCS is responsible for the use which might be made of this information

C IPCS, CEC 1999

## IPCS

International Programme on Chemical Safety



Prepared in the context of cooperation between the International Programme on Chemical Safety and the Commission of the European Communities C IPCS, CEC 1999