

کلر آکوافیت هندی ۷۰ درصد صنعتی چیست؟

دیجی شیمی بزرگترین فروشگاه اینترنتی فروش کلر آکوافیت صنعتی (پرکلرین، هیپوکلریت کلسیم) در بسته بندی های متفاوت و بهترین قیمت و ارسال به سراسر کشور.



خواص فیزیکی و شیمیایی کلر :

- عدد اتمی : ۱۷
- جرم اتمی : ۳۵,۴۵۳
- نقطه ذوب : ۱۰۱ درجه سانتی گراد
- نقطه جوش : ۳۴- درجه سانتی گراد
- ظرفیت : ۷
- حالت استاندارد : گاز
- شعاع یونی : ۱,۸۱
- دانسیته : ۱/۶۵۵۷۰
- دوره تناوبی : ۳
- درجه اشتعال : در حالت گازی غیر قابل اشتعال

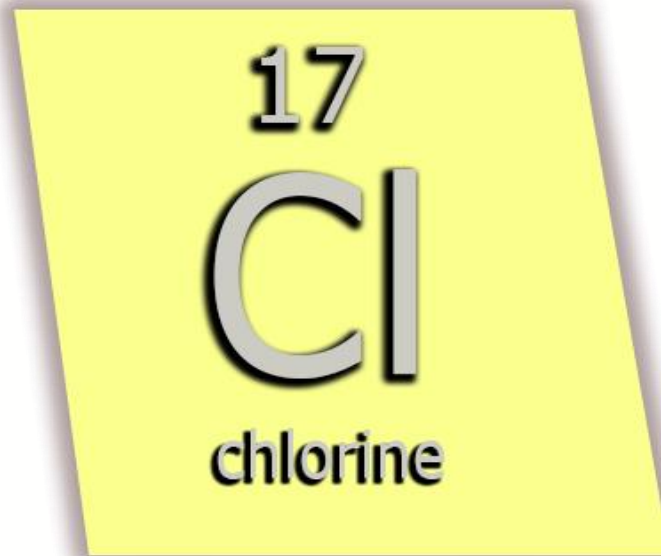
KIMIA TEHRAN ACID

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR



معرفی کلر:

کلر با نام انگلیسی chlorine شناخته می شود. عدد اتمی کلر ۱۷ و نماد شیمیایی آن Cl می باشد. کلر بیشتر برای سفید کنندگی و به عنوان ضد عفونی کننده استخرها مورد استفاده قرار می گیرد. کلر دارای بوی تند و خفه کننده می باشد. می توان کیفیت کلر را با توجه به کیفیت آب استخر اندازه گیری کرد. همه ترین واکنش کلر در آب تشکیل اسید هیپوکلرو است که ماده ای اکسیدکننده است. این اسید را کلر آزاد نیز می نامند. کلر آزاد می تواند به آلودگی ها حمله کرده و آنها را اکسید کند.



KIMIA TEHRAN ACID

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

تاریخچه کلر:

کلر در لغت به معنی زرد مایل به سبز می باشد. کلر در سال ۱۷۷۴ توسط Carl Wilhelm Scheele کشف شد و او به صورت اشتباه فکر می کرد این عنصر حاوی اکسیژن است.

کاربرد کلر:

کلر در صنایع تصفیه آب و استخرها کاربرد فراوان دارد. از جمله این کاربردها عبارتند از:

- کلر در صنایع تصفیه آب بسیار پرمصرف است.
- مواد گندزدا در سفید کننده ها.
- کلر در تولید گاز خردل پر کاربرد است.
- برای از بین بردن میکروب ها و باکتری های موجود در ذخایر آب آشامیدنی از کلر استفاده می شود.
- در تولید محصولات کاغذی، رنگدانه ها، حشره کش ها، رنگ ها.
- در صنعت کاغذسازی برای سفید کردن کاغذ.
- برای تولید چسب های کلر پلی وینیل کلروفلوروکربن و اکسیدهای پروپیلن.
- صنایع غذایی.
- صنعت پلاستیک.
- فرآورده های نفتی.
- صنایع دارو و حلال ها.
- از کلر در ترکیبات آلی به عنوان عامل اکسیدکننده و جایگزین استفاده می کنند. برای مثال اگر در ترکیبات آلی کلر را جایگزین هیدروژن کنیم لاستیک مصنوعی باعث ایجاد خصوصیات مورد نیاز می شود.
- کلر در تولید کلرات ها، کلروفرم، تتراکلرید کربن و استخراج برم استفاده می شود.
- کلر جهت ضد عفونی کردن استخرها.
- ترکیبی از کلر با اکسیژن و پتاسیم در آتش بازی و تهیه کبریت.



تلفن: ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس: ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

تولید کلر :

توسط الکترولیز محلول آبداری از کلراید سدیم، کلر تولید می شود. این عنصر در طبیعت به صورت ترکیب با سدیم به شکل نمک طعام و همچنین در کارنالیت و سیلویت وجود دارد.

تولید کلر از الکترولیزهای مختلف :**الکترولیز سلول جیوه :**

الکترولیز سلول جیوه اولین روش تولید کلر صنعتی می باشد. آندهای تیتانیوم بالای کاتد جیوه مایع قرار می گیرند، محلولی از کلرید سدیم بین الکترودها قرار داده می شود. وقتی جریان الکتریکی برقرار می شود کلرید در سمت تیتانیوم آزاد شده و در همین حال سدیم به صورت ملغم هایی در جیوه رسوب می کند.

ملغم را می توان با فعال کردن مجدد توسط آب به جیوه تبدیل کرد. که این خود باعث تولید هیدروژن و هیدروکسید سدیم می شود. این روش انرژی زیادی مصرف می کند.

الکترولیز سلول دیافراگم :

صفحه ای آزبست روی شبکه آهنی کاتد قرار می گیرد تا از مخلوط شدن کلر تشکیل شده در آند و هیدروکسید سدیم کاتد جلوگیری کند. این روش نسبت به روش قبلی انرژی کمتری مصرف می کند اما هیدروکسید سدیم آن را به سختی می توان جمع آوری کرد.

الکترولیز یاخته پوسته :

یاخته الکترولیز توسط یک پوسته، به عنوان تبادل کننده یون عمل می کند به دو قسمت تقسیم می شود. محلول کلرید سدیم خیس در سمت آند و آب مقطر در سمت کاتد قرار داده می شود. این روش به اندازه یاخته دیافراگم به صرفه بوده و باز هم تولید هیدروکسید سدیم بسیار خالص می کند.

KIMIA TEHRAN ACID

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

هشدار ها :

کلر در صورت استنشاق زیاد باعث تحریک دستگاه تنفسی می شود و در حالت گازی باعث تورم غشای مخاطی و در حالت مایع سوختگی شدید پوست می شود. مقدار ۱۰۰۰ ppm کلر کشنده است. در طول جنگ جهانی اول کلر یکی از گازهای جنگی به حساب می آمد.

تماس زیاد با کلر ممکن است باعث ادم ریه یا آب آوردن زیه شود که بسیار ناگوار است.

تأثیرات محیطی کلر :

زمانیکه کلر با آب مخلوط می شود، در آب حل می شود. تحت شرایط خاص ممکن است از آب خارج شده و وارد هوا شود. بخش اعظمی از کلر آزاد شده وارد هوا و آب های سطحی می شود.

برخی مواقع ممکن است کلر موجود در آب و هوا با سایر مواد شیمیایی واکنش دهد.

به دلیل واکنش پذیری کلر، این عنصر شیمیایی نمیتواند وارد زمین یا آب های زیر زمینی شود.

تماس مکرر با کلر باعث تاثیراتی بر سیستم ایمنی بدن، گردش خون، قلب و دستگاه تنفسی جانداران شود.

بسته بندی کلر :

کلر هندی آکوافیت با خلوص ۷۰ درصد در بشکه های ۱۵ کیلوگرمی و پک های ۱ کیلوگرمی موجود می باشد.



تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

قیمت فروش کلر:

دیجی شیمی آمادگی خود را در **فروش کلر آکوافیت هندی** در کلیه صنایع با بهترین قیمت رقابتی اعلام می کند.

جهت خرید کلر و تماس با کارشناسان دیجی شیمی به بخش **تماس با ما** مراجعه فرمایید.

کلمات کلیدی:

پرکلرین - **پرکلرین چیست** - پرکلرین مایع - پرکلرین ۷۰٪ - **هیپوکلریت کلسیم** - **فروش پرکلرین** - پرکلرین خشکشویی - **هیپوکلریت کلسیم صنعتی** - کلر - **کلر استخر** - قرص کلر - کلر آب - قیمت کلر - **کلر زنی** - **فروش کلر** - استخر - کلسیم - کلر آکوافیت - **گاز کلر** - کلر - **کلر مایع** - **اسیدشویی استخر** - **کلر آکوافیت هندی**

KIMIA TEHRAN ACID

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR