

## Hydrochloric acid 37%

General Product Information

Structure Formula Image



Chemical and Physical properties

CAS-No: 7647-01-0

PubChem Number: 313

Chemical Formula: HCl

Melting point: -28 °C

Boiling point: 45 °C

1lit= 1.19 g/cm<sup>3</sup>

Molar Mass: 36.46 g/mole

Solubility in H<sub>2</sub>O (20 °C): Soluble

Synonyms: Hydrogen chloride

Chem. /physical info:

Colorless liquid

Chemical Safety



Order Number	Grade	Glass Bottle (liter)		Plastic Bottle (liter)		Plastic Gallon (liter)	
		1	2.5	1	2.5	10	20
AMT100317	Analysis, ACS, ph EU	•	•	•	•	•	•
AMT100314	Extra Pure, ph Eq. BP, JP, NF	•	•	•	•	•	•

اسید کلریدریک به صورت خالص در قرن شانزدهم میلادی توسط فردی به نام لیباویوس و از طریق حرارت دادن نمک در ظروف گلی خاک رس که مختص ذوب فلزات می باشد تولید شده است. در قرن هفدهم میلادی یک شیمیدان آلمانی با نام گلاوبر به منظور تولید سولفات سدیم از طریق فرآیند مانهایم اسید سولفوریک و نمک کلرید سدیم را با یکدیگر ترکیب کرد و از آن به اسید هیدروکلریدریک دست یافت و پس از آن در سال ۱۷۷۲ میلادی شیمیدانی به نام پرستیلی از کشور انگلستان موفق به تولید هیدروژن کلراید خالص شد. اسید هیدروکلریدریک محلولی شفاف ، بی رنگ و دارای بوی تندی است که بخاطر هیدروژن کلرید در آب است. اسید هیدروکلریدریک یک اسید معدنی بسیار خورنده و قوی می باشد که استفاده های صنعتی زیادی دارد . هیدروکلریک اسید به طور طبیعی در اسید معده موجودات زنده یافت می شود. اسید هیدروکلریدریک بین صفر تا ۲ می باشد. هیدروکلریک اسید از قدیم به نام جوهر pH میزان نمک نیز معروف بوده و از ویتریول ( سولفوریک اسید ) و نمک طعام به دست می آید. اسید کلریدریک (جوهرنمک) در بسیاری از صنایع مانند تولید انواع مواد شیمیایی ، صنایع غذایی ، شستشو و اسید شویی فلزات خنثی سازی ترکیبات آلكالین یا ضایعات فلزات و ... کاربردهای کمتر از ) فراوانی دارد. اسید هیدروکلریدریک با توجه به خلوص آن و عدم وجود فلزات سنگین مناسب می باشد AA و ICP جهت استفاده در دستگاههایی مانند ( 1 ppb