

水质化验机构黄埔区水质检验

产品名称	水质化验机构黄埔区水质检验
公司名称	广州国检检测有限公司
价格	.00/个
规格参数	
公司地址	广州市番禺区南村镇新基村新基大道1号金科工业园2栋1层101房
联系电话	13926218719

产品详情

PH值在6.5-9.5并不直接影响人体健康，但多数天然水或饮用水都为中性。

总硬度

水中的硬度通常用每升水中含的氧化钙数计算，含10mg/L氧化钙为一度，主要是表示水中钙盐和镁盐含量多少的一个指标。水中钙盐和镁盐含量高，则水的硬度大相反则小。有时水中含有较多铅盐、锌盐和铁盐也会使硬度增加。

水的硬度由于形成原因不同，可分为暂时性硬度和永久性硬度两种。这两种硬度总起来称为总硬度。当水中含有较多的钙、镁的重碳酸盐和碳酸盐时，水的硬度提高，但这种水经过煮沸以后，溶解的碳酸盐能沉淀下来，使水变软。所以，这种由于碳酸盐含量增高而形成的硬度叫做“暂时性硬度”，又称为“碳酸盐硬度”。当水中含有钙、镁的硫酸盐、氯化物的硝酸盐时，水的硬度也增高，这种硬度不会因水的煮沸而降低，所以叫做“永久性硬度”又叫“非碳酸盐硬度”。

通常根据硬度的大小，把饮用水分为硬水和软水两类。当水的硬度低于8度时，叫做“软水”；高于8度时，叫做“硬水”。实验证明，当超过1200mg/L时能影响蛋白质和脂肪的吸收率。一般认为，超过700mg/L的硬水对机体有不良影响。

饮用水过硬会引发大骨节病、克山病和心血管疾病；硬水也会使食物变味；用硬水洗衣服不仅浪费肥皂也洗不干净；洗脸和洗澡会使皮肤产生不舒适的感觉，毛发也容易变脆、折断。鉴于上述情况，我国饮用水卫生标准规定，水的总硬度不能超过25度。即以氧化钙计算，不超过250mg/L。

、注意事项

(1) 氯离子对本方法有干扰，若氯离子浓度小于1000mg/L时，可加HgSO₄消除，如果氯离子浓度高，补加硫酸汞使它与氯离子重量比为10:1，如有少量沉淀不影响测定。

(2) 对于化学需氧量小于50mg/L的水样，应改用0.025mol/L $K_2Cr_2O_7$ 标准溶液。回滴时用0.01mol/L $[FeSO_4(NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O]$ 溶液。

试剂: $HgSO_4$ 溶液 $Ag_2SO_4-H_2SO_4$ 溶液(6.7g+500mL)、试亚铁灵指示剂
 $K_2Cr_2O_7$ 标准溶液(0.25N)、硫酸亚铁铵 $[FeSO_4(NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O]$ 标准溶液(0.0125mol/L)

铁

铁是人体必需的微量金属元素，它是构成血红蛋白的主要成分。人体组织中含有3-5g铁。人体每天需从食物和水中摄取6-12mg的铁，才能满足正常生理活动的要求。所以水中含有少量的铁对人体并无害处。但是当水中的含铁量过高时，则会带来一些不良作用。

研究表明，含铁量超过0.5mg/L时，就会使饮水感官性状恶化，发生特殊的铁锈味。达到1mg/L时便有明显的金属味并呈铁锈色。当铁含量高而使色度增加到30度以上时，水质会变红。我国规定饮用水中含铁量不超过0.3mg/L。