

استاندارد ۱۰۵۳ آب

حداکثر مقدار مجاز مواد شیمیایی کافی موجود در آب آشامیدنی در جدول شماره ۴

آمده است.

(ردیف)	نوع ترکیب	مداکثر مجاز بر حسب میلی گرم در لیتر
۱	کل مواد جامد محلول (TDS)(1)	(۲)(۱۵۰۰)
۲	سختی کل بر حسب $CaCO_3$	(۳)(۵۰۰)
۳	کلرور بر حسب CL	۴۰۰
۴	سولفات بر حسب SO_4	۴۰۰
۵	هیدروژن سولفور H_2S	۰.۵٪
۶	آهن بر حسب Fe	۰.۳
۷	منگنز بر حسب Mn	۰.۵
۸	آلومینیوم بر حسب AL	۰.۲
۹	روی بر حسب zn	۳
۱۰	مس بر حسب cu	۱
۱۱	نیتрат بر حسب NO_3	(۴)(۵۰)
۱۲	نیتريت بر حسب NO_2	(۴)(۳)
۱۳	کلسیم بر حسب ca	۲۵۰
۱۴	منیزیم بر حسب Mg	۵۰
۱۵	آمونیاک بر حسب NH_3	۱/۵
۱۶	سدیم بر حسب Na	۲۰۰ ^(۵)

جدول شماره (۴) - مواد شیمیایی کافی موجود در آب آشامیدنی

یادآوری: نظر به اینکه بین یون منیزیم و سولفات از نظر تغییر طعم و امکان اختلال

در جهاز هاضمه وجود دارد از این رو در شرایطی که مقدار منیزیم از ۳۰ میلی گرم

در لیتر تجاوز کند مقدار سولفات نباید بیش از ۲۵۰ گرم در لیتر باشد.

1- Total Dissolved solids

۲- در شرایط ویژه فقدان منبع آب با کیفیت برتر در منطق تا ۲۰۰۰ میلی گرم در لیتر

مجاز می باشد.

۳- سازمان بهداشت جهانی از دیدگاه بهداشتی حدی برای سختی آب توصیه نکرده

است و حد مورد اشاره در این جدول از نظر فنی - مهندسی و اقتصادی می باشد. در

مورد نیترات و نیتريت- مجموع نسبت غلظت هر کدام به مقادیر توصیه شده نباید از

یک تجاوز کند. و نباید به تنهایی مورد قضاوت قرار گیرد.

۴- $\frac{\text{غلظت نیتريت اندازه گیری شده} + \text{غلظت نیترات اندازه گیری شده}}{\text{غلظت نیتريت استاندارد} + \text{غلظت نیترات استاندارد}} < 1=1$

جدول شماره (۵)- مداخل مقدار کلر مجاز آزاد باقیمانده متناسب با PH در آب آشامیدنی

مقدار PH	بزرگتر از ۸ تا ۹	۸-۶/۵
مقدار مجاز کلر آزاد باقیمانده پس از نیم ساعت تماس متناسب با PH بر حسب میلی گرم در لیتر	۰/۴	۰/۲

مقدار توصیه شده کلر آزاد باقیمانده پس از نیم ساعت زمان تماس در شرایط عادی ۰/۵ تا ۰/۸ در انتهای شبکه بر حسب میلی گرم در لیتر با توجه به PH و در شرایط اضطراری همه گیری بیماریهای روده ای و بلایای طبیعی یک میلیگرم در لیتر می باشد.

جدول شماره (۶) - میزان کلر باقیمانده توصیه شده در آب آشامیدنی در سیستم

های مختلف آبرسانی و محل برداشت

سیستم آبرسانی و محل برداشت	مقدار کلر باقیمانده آزاد بر حسب میلی گرم در لیتر
شیر انشعاب شبکه های خصوصی (۱)	۰/۵
شیر انشعاب عمومی (۲)	۱
تانکرهای سیار توزیع آب آشامیدنی در محل بارگیری	۲
تانکرهای سیار آب آشامیدنی در محل توزیع	۱

شیر انشعاب شبکه خصوصی: شیر برداشت از شبکه عمومی آب آشامیدنی در منازل یا اماکن / شیر انشعاب عمومی: شیر برداشت نصب شده در معابر که برداشت عموم از آن عمدتاً با ظروف انجام می گیرد.

جدول پیوست ۱ - تعداد موارد سنجش روزانه کلر آزاد باقیمانده در شبکه های

لوله کشی آب آشامیدنی بر حسب جمعیت

تعداد ^(۱) موارد سنجس کلر باقیمانده آزاد	جمعیت
۱ تا ۲	تا ۱۰۰۰۰
۳ تا ۵	۱۰۰۰۰ تا ۵۰۰۰۰
۶ تا ۱۰	۵۰۰۰۰ تا ۱۰۰۰۰۰
۱۱ تا ۱۵	۱۰۰۰۰۰ تا ۵۰۰۰۰۰
به ازاء هر ۱۰۰۰۰۰ نفر یک نمونه +۱۵	بیش از ۵۰۰۰۰۰

یادآوری: پایش روزمره کیفیت آب آشامیدنی در نقطه مصرف مستلزم اندازه گیری

مقدار کلر آزاد باقیمانده در آن PH کدورت و دما می باشد. در شبکه ها ئیکه از منابع

ومخازن متعدد تامین آب می شوند در تعیین نمونه های کلر سنجی ، جمعیت تحت

پوشش محدوده هر کدام ملاک محاسبه است.

جدول شماره (۷) - حداقل و حداکثر غلظت فلوراید در آب آشامیدنی

میزان سالیانه حداکثر دما هوای روزانه (درجه سلسیوس)	حداقل مقدار مجاز فلورید mg/l	حد متوسط مقدار فلورید mg/l	حداکثر مقدار مجاز فلورید mg/l
۱۰-۱۲	۱/۱	۱/۲	۲/۴
۱۲-۱۴/۶	۱	۱/۱	۲/۲
۱۴/۶-۱۷/۷	۰/۹	۱	۲
۱۷/۷-۲۱/۵	۰/۸	۰/۹	۱/۸
۲۱/۵-۲۶/۳	۰/۷	۰/۸	۱/۶
۲۶/۳-۳۲/۵	۰/۶	۰/۷	۱/۴

یادآوری: میانگین دما بر اساس میانگین حداکثرهای دمای منطقه در ۵ سال متوالی می

باشد.

جدول شماره (۸) - عوامل متشکله رادیواکتیو در آب آشامیدنی

معیار غربالگری مواد رادیواکتیو در آب آشامیدنی بر حسب بکرل در لیتر	
۰/۱	اشعه آلف
۱	ذرات بتا

یادآوری: به منظور هماهنگ نمودن نظام ثبت و گزارش نتایج آزمونهای کیفی آب در

سطح جداول شماره های ۱۰ و ۱۱ و ۱۲ تهیه و تنظیم شده است که استفاده از آنها در

جهت پردازش داده ها، تجزیه و تحلیل نتایج، تهیه آمار کنترل کیفی و آماده بهره

گیری از این اطلاعات در برنامه ریزیهای کشوری، سودمند می شود.