

青山区学校饮用水卫生安全检测，幼儿园饮用水常规检测

产品名称	青山区学校饮用水卫生安全检测，幼儿园饮用水常规检测
公司名称	广分检测技术（苏州）有限公司
价格	.00/个
规格参数	品牌:GFQT 周期:7-10天 服务范围:全国
公司地址	江苏省昆山市陆家镇星圃路12号智汇新城B区7栋
联系电话	13545270223

产品详情

怎样自己检测家里水质？

1. 用眼睛看：用透明度较高的玻璃被接满一杯水，对着光线看有无悬浮在水中的细微物质，静置三小时，然后观察杯底是否有沉淀物，如果有，说明水中悬浮杂质严重超标。
2. 用鼻子闻：用玻璃杯距离水龙头尽量远一点接一杯水，然后用鼻子闻一闻，是否有漂白粉（氯气）的味道，如果能闻到漂白粉（氯气）的味道，说明自来水中余氯超标。
3. 用嘴巴尝：热喝白开水，有无有漂白粉（氯气）的味道，如果能闻到漂白粉（氯气）的味道，说明自来水中余氯超标。也必须使用净水器进行终端处理。
品尝白开水，口感有无涩涩的感觉，如有，说明水的硬度过高。

水质检测项目

- 1、微生物指标：总大肠菌群、耐热大肠菌群、大肠癌稀释军、菌落总数。
- 2、毒理指标：砷、镉、铬、铅、汞、硒、氰化物、氟化物、硝酸盐、三氯甲烷、4氯化碳、溴酸盐、甲醛、亚铝酸盐、铝酸盐。
- 3、感官性状和一般化学指标：色度、浑浊度、臭和味、肉眼可见物、PH、铝、铁、锰、铜、锌、氯化物、硫酸盐、溶解性总固体、总硬度、耗氧量、挥发酚类、阴离子合成洗涤剂。
- 4、放射性指标：总 放射性、总 放射性。
- 5、常规指标及要求：饮用水中消毒剂常规指标及要求。

6、水质非常规指标及限值：水质非常规指标及限值。

水样中叠氮化物在酸性介质中，加热转化为叠氮酸，随水蒸气馏出，经氢氧化钠溶液吸收后，叠氮根离子与三价铁离子反应可生成棕红色络合物，在454nm处测定其吸光度。在一定浓度范围内，其吸光度与叠氮根离子含量成正比。

检测所用试剂

1.氢氧化钠。

2.盐酸：1.19g/ml。

3.高氯酸铁：化学纯。

4.叠氮化钠：99.5%。

5.氨基磺酸铵。

6.氢氧化钠溶液：400mg/L。

称取0.40g氢氧化钠，用少量水溶解，转移至1000ml容量瓶中并稀释定容至标线，摇匀，贮于聚乙烯瓶中。

7.氢氧化钠溶液：40mg/L。

移取100ml氢氧化钠溶液至1000ml容量瓶中，用水稀释定容至标线，摇匀，

贮于聚乙烯瓶中。

8.盐酸溶液：1.0mol/L。

移取8.3ml盐酸至100ml容量瓶中，用水稀释定容至标线，摇匀，贮于磨口玻璃瓶中。

9.盐酸溶液：0.1mol/L。

移取10.0ml盐酸溶液至100ml容量瓶中，用水稀释定容至标线，摇匀，贮于磨口玻璃瓶中。

10.高氯酸铁溶液：50g/L。

称取5.00g高氯酸铁，用20ml盐酸溶液溶解，转移至100ml容量瓶中并用水稀释定容至标线，摇匀，贮于棕色磨口玻璃瓶中。4 以下冷藏避光可保存三个月。

11.氨基磺酸铵溶液：150g/L。

称取15.00g氨基磺酸铵，用少量水溶解，转移至100ml容量瓶中并稀释定容至标线，摇匀。临用现配。

12.叠氮化钠标准贮备液：1.00g/L。

准确称取0.1548g叠氮化钠，用少量氢氧化钠溶液溶解，转移至100ml容量瓶中并用氢氧化钠溶液稀释定容至标线，摇匀，贮于聚乙烯塑料瓶中。4 以下冷藏避光可保存三个月。

13.叠氮化钠标准使用液：100mg/L。

移取10.0ml叠氮化钠标准贮备液至100ml容量瓶中，用氢氧化钠溶液稀释定容至标线，摇匀。临用现配。

14.玻璃珠：4mm ~ 6mm。

检测所用仪器

1.可见分光光度计：配10mm比色皿。

2.功率可调电炉。

3.蒸馏装置：全玻璃蒸馏器（配500ml蒸馏烧瓶、冷凝管）、接收瓶、馏出液导管组成。

4.具塞比色管：10ml。

5.采样瓶：棕色玻璃瓶。

6.一般实验室常用仪器和设备。

水样制备

水样要按照相关采集标准进行，其采集体积不能少于500mL.在采集后可以加入适量氢氧化钠调节水样pH至9-11，室温下避光保存，7d内完成分析。

量取150ml水样，移入蒸馏烧瓶中，加入5.0ml氨基磺酸铵溶液，放入数粒玻璃珠，将馏出液导管插入盛有10.0ml氢氧化钠溶液的接收瓶中，打开冷凝水，在蒸馏烧瓶中加入2.0ml盐酸溶液，迅速盖紧蒸馏烧瓶瓶塞。打开功率可调电炉，缓慢升温，控制馏出液以2ml/min ~ 3ml/min的速度馏出，待接收瓶中馏出液接近100ml时停止加热。用少量水冲洗冷凝管内壁及馏出液导管，汇入接收瓶，定容至100ml，待测。蒸馏过程控制在30min-45min为宜。