

水样中六价铬离子（Cr⁶⁺）浓度检测试剂盒说明书

分光光度 50 管/48 样

注 意：正式测定之前选择 2-3 个预期差异大的样本做预测定。

测定意义：

Cr⁶⁺主要来自电镀、冶炼、表面处理工业等排放的污水和废气。通过消化道、呼吸道、皮肤及粘膜 Cr⁶⁺进入人体，造成伤害，甚至引起遗传变异而致癌。

测定原理：

在酸性环境中，Cr⁶⁺与二苯碳酰二肼作用生成紫红色络合物，在 540nm 有特征光吸收。

自备仪器和用品：

可见分光光度计、1mL 玻璃比色皿、可调式移液枪、丙酮和蒸馏水。

试剂组成和配制：

标准品：液体 1mL×1 支，6 nmol/mL Cr⁶⁺，室温保存。

试剂一：液体 4mL×1 瓶，室温保存。

试剂二：粉剂×1 瓶，4℃避光保存。临用前加 2.8 mL 丙酮充分溶解，颜色变深后不能再用。

水样中六价铬离子检测：

1. 分光光度计预热 30 min，调节波长到 540 nm，蒸馏水调零。
2. 标准管：取 1mL 玻璃比色皿，加入 100 μL 标准液，900μL 蒸馏水，混匀；加 50 μL 试剂一，50 μL 试剂二，充分混匀；室温下静置 10min，于 540 nm 测定吸光度，记为 A 标准管。
3. 水样测定：
 - (1) 无色水样直接测定：取 1mL 玻璃比色皿，加入 1mL 无色水样，50 μL 试剂一，充分混匀；再加入 50 μL 试剂二，充分混匀；室温下放置 10min。于 540 nm 测定吸光度，记为 A 测定管。
 - (2) 有色水样：取 1mL 玻璃比色皿，加入 1mL 水样，50 μL 试剂一，盖紧混匀后置于沸水浴中 2 min，退色；冷却后加 50 μL 试剂二，充分混匀；室温下放置 10min。于 540 nm 测定吸光度，记为 A 测定管。

注意：标准管只需测定一次。

六价铬离子浓度计算：

$$C_{Cr^{6+}}(\text{nmol/L}) = C_{\text{标准管}} \div \text{标准品稀释倍数} \times A_{\text{测定管}} \div A_{\text{标准管}} \times V_{\text{总}} \\ = 600 \times A_{\text{测定管}} \div A_{\text{标准管}}$$

C 标准：6 nmol/mL=6000 nmol/L；标准液稀释倍数：（100 μL 标准液+900μL 蒸馏水）÷100 μL 标准液=10；
V 总：1 L。

注意事项：

1. 水样中铁约 50 倍于六价铬时，产生黄色，干扰测定，不宜用本试剂盒进行测定；10 倍于铬的钒可产生干扰，但显色 20min 后钒与试剂所显色全部消失；200mg/L 以上的钨与汞有干扰；
2. 六价铬离子为重金属有毒离子，测定过程中应注意安全，佩戴口罩和手套，以免吸入或沾到。

3. 最低检出限为 1mmol/L。