

氯(Cl)含量检测试剂盒说明书

(货号: ADS-F-D024 分光法 48 样)

一、指标介绍:

氯离子与硫氰酸汞作用,生成难以解离的氯化汞,并释出等量的硫氰酸根离子,再和试剂中的 铁离子结合生成橙红色的硫氰酸铁,在 480nm 波长处测试,其显色强度与氯离子浓度成正比。

二、试剂盒组分与配制:

试剂组分	试剂规格	存放温度	注意事项	
试剂一	液体 37mL×1 瓶	4℃避光保存		
标准管	粉剂1支	4℃避光保存	每支: 1. 临用前 8000g 4°C离 2min 使试剂落入管底; 2. 加 0.2ml 蒸馏水, 一周内用完,配成的浓度见标签。	

三、实验器材:

研钵(匀浆机)、天平、冰盒(制冰机)、<mark>台式离心机、</mark>可调式移液枪、水浴锅(烘箱、培养箱、金属浴)、1mL 玻璃比色皿(光径 1cm)、<mark>离心</mark>管、分光光度计、蒸馏水(去离子水、超纯水均可) 四、指标测定:

建议先选取 1-3 个差异大的样本(例如不<mark>同类型或</mark>分组)进行预实验,熟悉操作流程,根据预实验结果确定或调整样本浓度,以防造成样本或试剂不必要的浪费!

- 1、样本提取:
- ① 血清或血浆。

稳定性: -<mark>20℃保存至少可稳定</mark>1年; 4℃~8<mark>℃保存可稳定7天; 20℃~25℃保存可稳定7天。</mark>

- 2、检测步骤:
 - ① 打开可见分光光度计,设置温度 37℃ (若仪器无法控温,则等待仪器过自检程序即可),调节波长到 480nm,蒸馏水调零。
 - ② 所有试剂解冻至室温, 在 EP 管中依次加入:

试剂组分 (μL)	测定管	标准管 (仅做一次)	空白管 (仅做一次)		
样本	7				
蒸馏水			7		
标准品		7			
试剂一	700	700	700		

混匀, 37℃孵育 10min 后, 澄清液体全部转移至 1mL 玻璃 比色皿 (光径 1cm), 于 480nm 处读取吸光值 A。

【注】: 1.若 A 测定值大于 1.8,可用生理盐水或蒸馏水对样本进行稀释,稀释倍数 D 代入计算公式。 2.若 A 测定-A 空白值小于 0.01,可增加加样体积 V1(如由 7μL 增至 15μL,空白管也由 7μL 增至 15μL 蒸馏水,标准管是 7μL 标准品和 8μL 蒸馏水,其他试剂均保持不变)。则改变后的 V1 代入公式重新计算。

五、结果计算:

1、按照体积计算:



氯(Cl) (mmol/L)=(C 标准×V2)×(A $_{_{\tiny{\text{测}c}}}$ -A $_{_{\tiny{\text{2d}}}}$)÷(A $_{_{\tiny{\text{K}\!\!\!/}}}$ -A $_{_{\tiny{\text{2d}}}}$)÷V1×D=C 标准×(A $_{_{\tiny{\text{测}c}}}$ -A $_{_{\tiny{\text{2d}}}}$)÷(A $_{_{\tiny{\text{K}\!\!\!/}}}$ -A $_{_{\tiny{\text{2d}}}}$)×D

C 标准---标品浓度, 见标签; V1---加入样本体积, 0.007mL;

V2---加入标准品体积, 0.007mL; W---质量, g; D---稀释倍数, 未稀释即为 1。

