

钾 (K) 测试盒

比色法 30 管/25 样

一、测定原理:

在碱性介质中, 经蛋白沉淀剂处理后的血清样本中的钾离子与 NA-TPB 反应产生混浊并有稳定悬浮液。混浊度与样本中钾离子浓度成正比。

二、试剂组成:

试剂一: 蛋白沉淀剂, 甲液 32ml×1 瓶, 乙液 4ml×1 瓶, 临用前将乙瓶倒入甲瓶混匀, 即可使用。4℃保存。

试剂二: NA-TPB 工作液, 60ml×1 瓶, 4℃保存。

试剂三: 钾标准, 0.2mmol/L 5ml×1 瓶; 0.4mmol/L 5ml×1 瓶; 0.8mmol/L 5ml×1 瓶; 4℃保存。

试剂四: 定值血清, 1 瓶, 4℃保存, 用时加 3ml 双蒸水, 附定值表 1 张, 此试剂要另购。

三、操作过程:

1、样本前处理: 取血清 0.1ml 加蛋白沉淀剂 0.9ml, 3500 转/分, 离心 5 分钟, 取上清 0.5ml, 按下表进行钾的测定。

2、操作表:

	空白管	标准管 1	标准管 2	标准管 3	定值管	样本管
去离子水 (ml)	0.5					
0.2mmol/L 标准液 (ml)		0.5				
0.4mmol/L 标准液 (ml)			0.5			
0.8mmol/L 标准液 (ml)				0.5		
定值血清 (ml)					0.5	
上清液 (ml)						0.5
试剂二 (ml)	2	2	2	2	2	2
混匀, 5~10 分钟后, 空白管调零, 1cm 光径, 505nm 比色, 测各管吸光度。						

四、计

算公式:

$$\text{血清钾含量} = \frac{\text{测定 OD 值}}{\text{标准 OD 值}} \times \text{标准品浓度} \times \text{样本测试前} \\ (\text{mmol/L}) \quad (0.4\text{mmol/L}) \text{ 稀释倍数}(10 \text{ 倍})$$