

氯 (Cl) 测试盒

比色法 30 管/25 样

一、测定原理:

用硫氰酸汞处理氯离子形成有色络合物，其颜色的深度与氯离子浓度成正比。

二、试剂组成:

试剂一：氯标准液 100mmol/L (355mg/dl)，2ml×2 瓶，2~8℃ 保存。

试剂二：硫氰酸汞工作液，100ml×1 瓶，2~8℃ 保存。

[注]：试剂盒 2~8℃ 保存可保存 6 个月

三、操作步骤:

	空白管	标准管	测定管
双蒸水 (ml)	0.03		
100mmol/L 氯标准液 (ml)		0.03	
血清 (ml)			0.03
工作液 (ml)	3	3	3
混匀后，放置 5~10 分钟，480nm 或 505nm，空白管调零，测各管吸光度。			

四、计算公式:

$$\text{氯离子含量} = \frac{\text{测定 OD 值}}{\text{标准 OD 值}} \times \text{标准品浓度} \times \text{样本测试前} \\ (\text{mmol/L}) \quad \quad \quad (100\text{mmol/L}) \quad \text{稀释倍数}$$