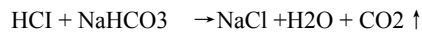


CO₂ 结合力测试盒

滴定法 2ml×3×10

一、测定原理：

血清(浆)中加入过量的标准盐酸溶液，血清（浆）中的碳酸氢盐即被中和而放出二氧化碳，再由标准的氢氧化钠滴定剩余的盐酸，可求出血清（浆）中的碳酸氢盐即二氧化碳的结合力。



二、试剂组成：

试剂一：0.01mol/L 盐酸，2 ml×10 支，室温保存。

试剂二：0.01 mol/L 氢氧化钠，2ml×10 支，室温保存。

试剂三：酚红溶液，1ml×5 支，4℃保存。

三、操作步骤：

	测定管	对照管
血清(浆) (ml)	0.1	
生理盐水 (ml)		2.5
酚红溶液 (ml)	2 滴 (100 μl)	2 滴 (100 μl)
0.01mol/L 盐酸 (ml)	0.5	
充分混匀 30 秒钟		
测定管用 0.01mol/L 的标准氢氧化钠滴定至与对照管颜色相似为止， 在 30~60 秒不褪色为终点。		

四、计算公式：

$$\text{二氧化碳结合力} = (0.5 * -V_{\text{测定}}) \times \text{标准氢氧化钠的浓度} \div \text{取样量}$$

$$(\text{mmol/L}) \qquad \qquad \qquad (0.01 \text{ mol/L}) \qquad \qquad (L)$$

注：0.5：测定管中所加入的过量标准盐酸的总体积；V 测定：测定管消耗的 0.01mol/L 氢氧化钠毫升数，即反应中剩余的标准盐酸的量。