

باستعمال كاشف حامض/قاعدة فينول فتالين، هذا NaOH مع محلول قاعدي من H_2CO_3 يتم معايرة حامض الكربونيك الكاشف معدوم اللون في وسط حامضي ولونه زهري في وسط قاعدي، خلال المعايرة يضاف المحلول القاعدي، عند تفاعل كل الحامض وازدادة فائض بكمية قليلة من المحلول القاعدي يتغير اللون الى زهري مما يشير الى تفاعل كل حامض الكربونيك وبالتالي فانه كلما كان الحجم المطلوب للمعايرة اعلى تكون كمية حامض الكربونيك أعلى، أي كمية تخمر اكبر للسكريات بواسطة الخميرة.