

يتم معايرة حامض الكربونيك H_2CO_3 مع محلول قاعدي من $NaOH$ باستعمال كاشف حامض/قاعدة فينول فتالين، هذا 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.