

Carbonate Hardness (Acid capacity to pH 4.3; "SBV", ANC)

Carbonathärte (Säurekapazität bis pH 4,3; SBV)

Dureté carbonatée (Capacité pour acides jusqu'à pH 4,3; «SBV», TAC)

Dureza de carbonatos (Capacidad de ácido hasta pH 4,3; "SBV", TAC)

Graduation / Abstufung / Graduation / Graduación:

1 drop / 1 Tropfen / 1 goutte / 1 gota

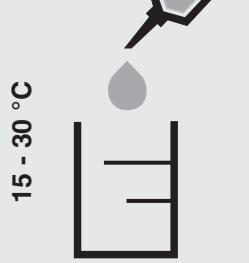
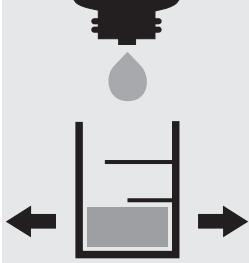
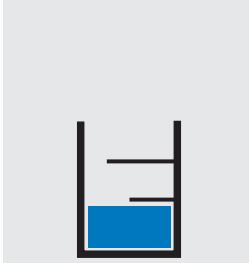
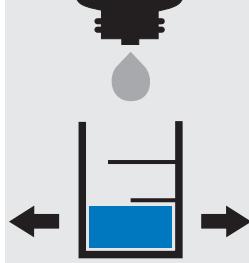
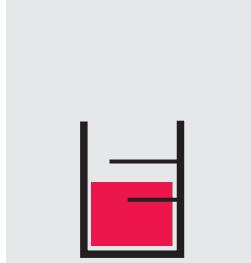
$\approx 1.25^{\circ}\text{e}$ $\approx 1^{\circ}\text{d}$ $\approx 1.78^{\circ}\text{f}$ $\approx \text{ANC} / \text{SBV} / \text{TAC} / K_{\text{S}4.3}: 0.36 \text{ mmol/l}$

The determination is only possible if the water sample has a pH above 4.3.

Die Bestimmung ist nur möglich, wenn die Wasserprobe einen pH über 4,3 besitzt.

La détermination est possible uniquement si l'échantillon d'eau a un pH supérieur à 4,3.

La determinación solamente es posible si la muestra de agua tiene un pH superior a 4,3.

				
5 ml of sample	Add 3 drops of reagent CH-1 and swirl.	Color of the solution: blue	Slowly add reagent CH-2 dropwise to the sample while swirling until its color changes from blue to red .	Result in ${}^{\circ}\text{e}$: number of drops x 1.25
5 ml Probe	3 Tropfen Reagenz CH-1 zugeben und umschwenken.	Farbe der Lösung: Blau	Reagenz CH-2 langsam und unter Umschwenken zur Probe tropfen, bis deren Farbe von Blau nach Rot umschlägt.	Messwert in ${}^{\circ}\text{d}$: Anzahl Tropfen
5 ml d'échantillon	Ajouter 3 gouttes de réactif CH-1 et agiter légèrement.	Couleur de la solution: bleue	Ajouter lentement , goutte à goutte et en agitant légèrement , le réactif CH-2 à l'échantillon jusqu'à ce que sa couleur vire du bleu au rouge .	Résultat en ${}^{\circ}\text{f}$: nombre de gouttes x 1,78
5 ml de muestra	Añadir 3 gotas de reactivo CH-1 y agitar por balanceo.	Color de la solución: azul	Lentamente y agitando por balanceo , gotear el reactivo CH-2 a la muestra, hasta que su color vire de azul a rojo .	Resultado en ${}^{\circ}\text{f}$: número de gotas x 1,78
				Resultado en mmol/l: número de gotas x 0,36

4.3 < pH < 8.2:

$$\text{ANC} / \text{SBV} / \text{TAC} / K_{\text{S}4.3} = \text{mmol/l } \text{HCO}_3^-$$

(mmol/l HCO_3^- x 61.02 = mg/l HCO_3^-)