

1.10025.0001  
1.10046.0001

## MQuant® Test Dureté totale

### 1. Définition

La dureté (dureté totale) d'une eau est conditionnée par sa teneur en sels des métaux alcalino-terreux calcium, magnésium, strontium et baryum (« générateurs de dureté »). Comme le strontium et le baryum ne se trouvent en général dans les eaux que sous forme de traces, on définit la dureté comme la teneur d'une eau en ions calcium,  $\text{Ca}^{2+}$ , et ions magnésium,  $\text{Mg}^{2+}$  (« ions dureté »). Il est d'usage de ne rapporter l'indication de la dureté de l'eau que sur le calcium, c'est-à-dire d'exprimer aussi la teneur en ions magnésium comme teneur en calcium.

Les unités pour la dureté d'une eau se réfèrent au calcium ou à ses composés  $\text{CaO}$  ( $1 \text{ }^\circ\text{d} \triangleq 10 \text{ mg/l de CaO}$ ) ou  $\text{CaCO}_3$  ( $1 \text{ }^\circ\text{e} \triangleq 14,25 \text{ mg/l de CaCO}_3$ ;  $1 \text{ }^\circ\text{f} \triangleq 10 \text{ mg/l de CaCO}_3$ ), la teneur en magnésium étant exprimée comme teneur en calcium et y étant incluse.

### 2. Méthode

En présence d'un indicateur vert les ions dureté  $\text{Ca}^{2+}$  et  $\text{Mg}^{2+}$  forment avec le Titriplex® III<sup>1)</sup> un complexe incolore stable. Les ions dureté présents en excès par rapport au Titriplex® III réagissent avec l'indicateur en donnant un complexe rouge. C'est pourquoi les zones réactionnelles de la bandelette-test imprégnées avec différentes quantités de Titriplex® III prennent une couleur verte à rouge selon la dureté de l'eau. La dureté est déterminée **semi-quantitativement** par comparaison visuelle des zones réactionnelles avec les séries colorées d'une échelle colorimétrique.

<sup>1)</sup> sel disodique dihydraté de l'acide éthylènedinitri-lotétraacétique

### 3. Domaine de mesure et nombre de dosages

Art.	Domaine de mesure / graduation de l'échelle colorimétrique <sup>1)</sup>	Nombre de dosages
110025	<5 - >7 - >12 - >25 - >37 °f <55 - >70 - >125- >250 - >375 mg/l de $\text{CaCO}_3$	100
110046	>9 - >18 - >27 - >36 - >45 °f >90 - >180 - >270- >360 - >450 mg/l de $\text{CaCO}_3$	

<sup>1)</sup> facteurs de conversion, cf. § 9

### 4. Applications

#### Echantillons :

Eaux souterraines et eaux de surface  
Eau potable  
Eaux minérales

### 5. Influence des substances étrangères

La vérification a eu lieu au cas par cas sur des solutions avec une dureté de 0 °f. Le dosage n'est pas encore perturbé jusqu'aux concentrations de substances étrangères indiquées dans le tableau. On n'a pas contrôlé s'il y a des effets cumulatifs, mais ceux-ci ne sont pas à exclure.

#### Concentrations de substances étrangères en mg/l

$\text{Cu}^{2+}$	10	$\text{Ni}^{2+}$	10
$\text{Co}^{2+}$	10	$\text{Zn}^{2+}$	10

### 6. Réactifs et produits auxiliaires

Conservées hermétiquement fermées entre +15 et +25 °C, les bandelettes-test sont utilisables jusqu'à la date indiquée sur l'emballage.

### Contenu d'un emballage :

Tube contenant 100 bandelettes-test

### Autres réactifs :

MQuant® Bandelettes indicatrices universelles pH 0 - 14, art. 109535  
Sodium hydroxyde en solution 1 mol/l Titripur®, art. 109137  
Acide chlorhydrique 1 mol/l Titripur®, art. 109057  
Calcium chlorure dihydraté pour analyses EMSURE®, art. 102382

### 7. Préparation

**Le pH doit être compris entre 5 et 8.**

L'ajuster si nécessaire avec de l'hydroxyde de sodium en solution ou de l'acide chlorhydrique.

### 8. Mode opératoire

Plonger **toutes les zones réactionnelles** de la bandelette-test **1 seconde** dans l'échantillon préparé (**15 - 30 °C**) (**pas dans l'eau courante**).

Secouer la bandelette pour en éliminer l'excédent de liquide et, **après 1 minute**, identifier la série colorée de l'échelle colorimétrique se rapprochant le plus des couleurs des zones réactionnelles.

Lire le résultat correspondant.

### Evaluation :

Domaine de dureté	mg/l de $\text{CaCO}_3$	mmol/l de $\text{CaCO}_3$ (de Ca)	°f
doux	<150	<1,5	<15
moyennement dur	150 - 250	1,5 - 2,5	15 - 25
dur	>250	>2,5	>25

### Remarque concernant la mesure :

Passé le temps de réaction indiqué, les zones réactionnelles peuvent éventuellement continuer à changer de couleur. Ceci ne doit pas être pris en considération pour la mesure.

### 9. Conversions

cherché donné	mmol/l de $\text{CaCO}_3$ (de Ca)	mg/l de $\text{CaCO}_3$ (de Ca)	mg/l de Ca	degré français °f	degré anglais °e	degré allemand °d
1 mmol/l de $\text{CaCO}_3$ (de Ca)	1	100,1	40,08	10,01	7,02	5,61
1 mg/l de $\text{CaCO}_3$	0,010	1	0,400	0,100	0,070	0,056
1 mg/l de Ca	0,025	2,50	1	0,250	0,175	0,140
1 degré français °f	0,100	10,00	4,00	1	0,702	0,560
1 degré anglais °e	0,142	14,25	5,71	1,43	1	0,799
1 degré allemand °d	0,178	17,85	7,15	1,78	1,25	1

### 10. Contrôle du procédé

Contrôle des bandelettes-test et de la manipulation :

Dissoudre 3,67 g de calcium chlorure dihydraté dans de l'eau distillée, compléter à 1000 ml avec de l'eau distillée et mélanger. Teneur en Ca: 1000 mg/l ( $\triangleq 250 \text{ }^\circ\text{f}$ ).

Diluer cette solution étalon à 100 mg/l de Ca ( $\triangleq 25 \text{ }^\circ\text{f}$ ) avec de l'eau distillée et analyser comme décrit au § 8.

Remarques complémentaires, cf. sous [www.qa-test-kits.com](http://www.qa-test-kits.com).

### 11. Remarque

**Reboucher immédiatement le tube après avoir prélevé la bandelette-test.**

