



MADE IN GERMANY

# AQUAHOME TEST

ALKALINITÄTS-TEST | MEERWASSERAQUARIEN

PRECISION



50 TESTS | 0,1°dKH - 20°dKH | ← → 0,1°dKH



HIGH QUALITY REEF KEEPING PRODUCTS

# KH | ALKALINITÄTS-TEST | MEERWASSERAQUARIEN | SALTWATER WASSERHÄRTE-EINHEITEN

**DE** Übersicht über unterschiedliche Wasserhärte-Einheiten | **GB** Schedule of water hardness | **FR** Consultez la table ci-après pour la conversion en d'autres unités de mesure usuelles | **IT** Per la conversione in altre unità di misura, vedere la tabella seguente | **ES** Para convertir en otras unidades usuales, véase la tabla a continuación | **PT** Para converter a outras unidades de medida, ver a tabela abaixo

C <sub>Kh</sub> Verbrauch Reagenz B	0,1 ml	0,2 ml	0,3 ml	0,4 ml	0,5 ml	0,6 ml	0,7 ml	0,8 ml	0,9 ml	1,0 ml
C <sub>Kh</sub> Consumption Reagent B										
C <sub>Kh</sub> Consommation Réactif B										
C <sub>Kh</sub> Consumo Reagente B										
C <sub>Kh</sub> Consumo Reactivo B										
C <sub>Kh</sub> Consumo Reagente B										
°dKH   German degree   Degré allemande   Grado tedesco   Grado alemán   Grau alemão	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
°Engl. Härte   °English degree   °Degré anglais   °Grado inglese   °Grado inglés   °Grau inglés	1,25	2,5	3,75	5	6,25	7,5	8,75	10	11,25	12,5
°Französ. Härte   °French degree   °Degré français   °Grado francese   °Grado francés   °Grado francês	1,78	3,56	5,34	7,12	8,90	10,68	12,46	14,24	16,02	17,80
mg/l (ppm) CaCO <sub>3</sub>	17,85	35,70	53,55	71,40	89,25	107,10	124,95	142,80	160,65	178,50
mval/l CaCO <sub>3</sub>	0,357	0,713	1,070	1,427	1,783	2,140	2,496	2,853	3,210	3,566

<b>DE</b>	Deutsch	<b>2</b>
<b>GB</b>	English	<b>4</b>
<b>FR</b>	Français	<b>6</b>
<b>IT</b>	Italiano	<b>8</b>
<b>ES</b>	Español	<b>10</b>
<b>PT</b>	Português	<b>12</b>



## Karbonathärte/ Alkalinitäts-Test

### PRECISION

für Meerwasseraquarien

Messbereich: 0,1 - 20 °dKH

#### Über die Karbonathärte:

Die Karbonathärte (KH)\* bzw. Alkalinität\* einer Wasserprobe charakterisiert die Pufferfähigkeit, d.h. die Fähigkeit zur Aufrechterhaltung des pH-Wertes des Wassers. Sie wird maßgeblich durch den Anteil der Hydrogenkarbonat-Ionen im Wasser bestimmt. Mit zunehmendem pH-Wert tragen auch andere basische Ionen wie z.B. die Hydroxid- Ionen zur Alkalinität bei.

Die Karbonathärte sollte in allen Aquarien mit großer Regelmäßigkeit überprüft werden. Ist die Alkalinität im Aquarium zu gering, kann es zu einem für viele Fische und Wirbellose lebensbedrohenden Absinken des pH-Wertes (Säuresturz) kommen.

In Riffaquarien ist eine ausreichende Karbonathärte wesentlich für ein kräftiges Korallenwachstum. Auf der anderen Seite kann eine zu hohe Karbonathärte in Meerwasserbecken zu Kalkausfällungen führen und auch das Wachstum der Korallen negativ beeinflussen.

\*In der Wasserchemie existieren mehrere Begriffe zur Beschreibung der Pufferfähigkeit mit unterschiedlichen Definitionen.

In der Aquaristik ist der Begriff „Karbonathärte“ gebräuchlich; gemessen wird jedoch die Alkalinität. In diesem Test werden beide Begriffe gleichbedeutend verwendet.

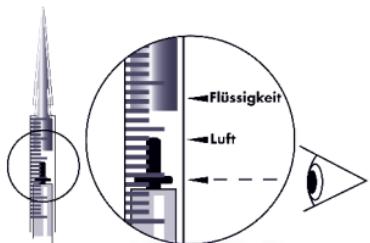
Die Angabe für die Karbonathärte erfolgt meist in Grad deutscher Härte (°dKH). Eine Tabelle zur Umrechnung in andere gebräuchliche Einheiten (wie z. B. die Äquivalenzeinheit Millilaval pro Liter (mval/l) oder die Stoffmenge in mmol/l) finden Sie auf der Umschlagseite.

In den Ozeanen liegt die Karbonathärte bei 6,5 °dKH. Im Meerwasseraquarium sollte die Karbonathärte zwischen 6 und 9 °dKH liegen.

#### Gebrauchsanweisung:

##### Hinweis:

Die Spritze beim Aufziehen in die Flüssigkeit eintauchen. Das Ablesen der Dosierspritzen erfolgt immer am Kolben, auch wenn sich Luft zwischen Kolben und der Flüssigkeit befindet (bedingt durch das Totvolumen des Spritzenaufsatzes, siehe Abbildung). Die Luftblase beeinflusst das Testergebnis nicht.



1. Tropfflaschen vor Gebrauch schütteln!
2. Die Glasküvette mit Leitungswasser und anschließend mehrmals mit Aquarienwasser ausspülen.
3. Mithilfe der Dosierspritze genau **5 ml Aquarienwasser** in die Glasküvette füllen.
4. Anschließend **3 Tropfen Reagenz A (Indikator)** hinzugeben und die Küvette vorsichtig schwenken. Die Wasserprobe färbt sich **türkisblau**.
5. Den beiliegenden Spritzenaufsatz auf die kleine Spritze aufstecken und **1 ml Reagenz B (Titriator)** aufziehen.
6. Nun **Reagenz B** aus der Spritze so lange tropfenweise zur Wasserprobe geben, bis diese ihre Färbung von Türkisblau über Dunkelblau und Violett in ein **klares Pink** geändert hat. Nach jedem Tropfen die Küvette vorsichtig schwenken. Die Messung ist beendet, wenn die Färbung der Probe einen **klaren Punkt ohne Blaustich** erreicht hat (siehe Farbfelder auf der Verpackung).
7. Der Verbrauch an **Reagenz B** (Differenz zu 1ml) multipliziert mit **10** ergibt die Karbonathärte in °dKH. Beispiel: Ist das untere Ende des Spritzenkolbens nach Ende der Titration bei 0,28 ml, so ist der Verbrauch an Reagenz B 0,72 ml (Differenz zu 1ml).  $0,72 \times 10 = 7,2$ . Die Karbonathärte des Aquarienwassers beträgt 7,2 °dKH.

Für eine größere Reichweite der Testreagenzien oder für hartes Wasser über 10 °dKH ist die Durchführung des Tests mit 2,5 ml Probe möglich. Gehen Sie hierbei wie oben beschrieben vor und multiplizieren Sie nach Ende der Titration den Verbrauch an Reagenz B mit **20**.

8. Nach dem Messvorgang die Glasküvette und Spritze gründlich mit Leitungswasser ausspülen.

#### Maßnahmen bei ungünstigen Werten:

Zur Erhöhung der Karbonathärte bei **zu niedrigen** Werten empfehlen wir im Meerwasserbereich die Verwendung von **Fauna Marin Carbonate MIX** oder **Easy dKH**.

Lassen Sie sich von uns beraten.

#### Sicherheitshinweise:



#### ACHTUNG

Flüssigkeit und Dampf entzündbar. Von Hitze / Funken / offener Flamme / heißen Oberflächen fernhalten. Nicht rauchen.  
**Darf nicht in die Hände von Kindern gelangen.**

#### Haltbarkeit und Lagerung:

6 Monate nach Anbruch.  
 Kühl und dunkel lagern.

#### Packungsinhalt:

10 ml Reagenz A  
 50 ml Reagenz B  
 1 Glasküvette 10 ml  
 1 Dosierspritze 5 ml  
 1 Dosierspritze 1 ml mit Aufsatz  
 1 Gebrauchsanleitung

**Zur Schonung der Umwelt sind die Reagenzien für den KH / Alkalinity-Test PRECISION auch als preiswerte Nachfüll-Packung im Handel erhältlich!**

EN

## Carbonate hardness/ Alkalinity-Test

### PRECISION

for saltwater aquaria

Measurement range: 0,1 - 20 °dKH

#### About carbonate hardness / alkalinity:

The carbonate hardness (KH) or alkalinity\* of a water sample characterises the buffering capacity, i.e. the ability to maintain the pH value of the water. It is primarily defined by the proportion of hydrogen carbonate ions in the water. As the pH value increases, other basic ions such as the hydroxide ions also contribute to the alkalinity.

The alkalinity should be tested in all aquariums regularly. If the alkalinity in the aquarium is too low, the pH value can sink (sudden drop in acidity) to a level which is life-threatening for many fish and invertebrates. In reef aquariums, an adequate alkalinity is essential for strong coral growth. On the other hand, an overly high alkalinity in saltwater tanks can lead to lime precipitates and also have a negative impact on coral growth.

\*There are many terms in water chemistry to describe the buffering capacity with

varying definitions. The term "carbonate hardness" is customary in reef- and fishkeeping; however, it is the alkalinity which is measured. In this test, both terms are used synonymously.

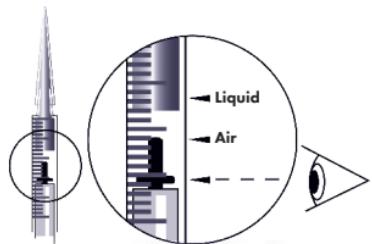
The reading for alkalinity is usually given in degrees of German hardness (°dKH). You can find a table for converting this unit into other common units (such as the equivalence unit millivolt per litre (mval/l) or the volume of substance in mmol/l) on the second cover page.

Natural seawater has an alkalinity of 6,5 °dKH. The alkalinity in saltwater aquariums should range from 6 to 9 °dKH.

Ask your specialist retailer for the correct alkalinity for your tank.

#### Instructions for use: Information:

Dip the syringe into the liquid before drawing up the syringe. Readings on dosing syringes are always taken at the plunger even if there is air between the plunger and the liquid (caused by the empty volume of the dropper tip, see illustration). The air bubble will not affect the test result.



1. Shake the bottles before use!
2. Rinse out the glass cuvette with tap water and then several times with aquarium water.
3. Fill the glass cuvette with exactly **5 ml of aquarium water** using the dosing syringe.
4. Then add **3 drops of reagent A (indicator)** and swirl the cuvette carefully.  
The water sample will turn **turquoise**.
5. Place the enclosed dropper tip on the small syringe and draw out **1 ml reagent B (titrator)**.
6. Now add **reagent B** from the syringe to the water sample drop by drop until the water changes colour from turquoise to dark-blue and violet and finally to a **clear pink colour**.  
Swirl the cuvette after each new drop. The measurement is complete when the sample has reached a **clear pink colour without any blue tinge** (see colour fields on the packaging).
7. The consumption of **reagent B** (difference of 1 ml) multiplied by **10** constitutes the alkalinity in °dKH.  
*Example:* If the lower side of the syringe plunger is at 0.28 ml following titration, then the consumption of reagent B is 0.72 ml (difference of 1 ml).  $0.72 \times 10 = 7.2$ .  
The alkalinity of the aquarium water is 7.2 °dKH.

It is possible to carry out the test with a 2.5 ml sample so that the test reagents last longer or for hard water over 10 °dKH.  
If you choose to do this, follow the procedure described above and multiply the consumption of reagent B by **20** following titration.

8. Rinse out the glass cuvette, the syringe and the dropper tip thoroughly with tap water after the measurement process.

#### How to correct unfavourable values:

To increase the alkalinity when levels are too low, we recommend using **Fauna Marin Carbonate MIX** or **Fauna Marin Easy dKH**.

Also ask our specialists for advice regarding this.

#### Safety instructions:



##### **WARNING**

Flammable liquid and vapour.  
Keep away from heat / sparks / open flames / hot surfaces. No smoking.

**Keep out of reach of children.**

#### **Shelf life and storage:**

6 months after opening.  
Store in a cool, dark place.

#### **Contents of package:**

10 ml / 0.34 fl.oz. of reagent A  
50 ml / 1.69 fl.oz. of reagent B  
1 glass cuvette 10 ml  
1 dosing syringe 5 ml  
1 dosing syringe 1 ml with dropper tip  
1 instruction for use

**In order to protect the environment, the reagents for the KH / Alkalinity Test PRECISION are also available in affordable refill packs!**

FR

## Test de dureté carbonatée/d'alcalinité

### PRECISION

Pour aquariums d'eau de mer

Plage de mesure: 0,1 - 20 °dKH

#### À propos de la dureté carbonatée:

La dureté carbonatée (KH) ou alcalinité\* d'un échantillon d'eau désigne la capacité tampon, c'est-à-dire l'aptitude au maintien de la valeur pH de l'eau. Elle est principalement déterminée par la teneur en ions hydrogène-carbonate de l'eau. Avec l'augmentation de la valeur pH, d'autres ions basiques contribuent également à l'alcalinité, par exemple, les ions hydroxyde.

La dureté carbonatée doit être contrôlée très régulièrement dans tous les aquariums. Une alcalinité faible de l'aquarium peut entraîner une chute de la valeur pH mortelle pour de nombreux poissons et invertébrés. Dans les aquariums coralliens, la dureté carbonatée doit être suffisante pour assurer une croissance vigoureuse des coraux. En revanche, une dureté carbonatée trop élevée dans un bassin d'eau de mer peut entraîner des dépôts calcaires et aussi nuire à la croissance des coraux.

\*En chimie de l'eau, divers termes décrivent la capacité tampon avec différentes définitions. En aquariophilie, le terme de « dureté carbonatée » est courant; la mesure porte sur l'alcalinité. Dans ce test, les deux termes sont synonymes.

En règle générale, la dureté carbonatée est exprimée en degrés de dureté allemande (°dKH). Vous trouverez un tableau de conversion dans d'autres unités usuelles (comme par exemple, l'unité d'équivalence du Millilval par litre (mval/l) ou la quantité de matière en mmol/l) en deuxième page de couverture.

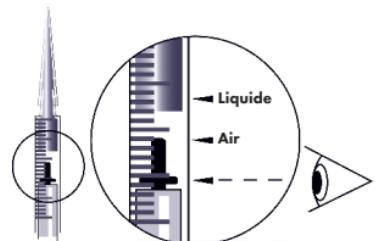
La dureté carbonatée des océans est proche de 6,5 °dKH. Dans un aquarium d'eau de mer, la dureté carbonatée doit être comprise entre 6 et 9 °dKH.

Demandez à votre revendeur la dureté carbonatée qui convient à votre bassin.

### Instructions d'utilisation:

#### Remarque:

Immerger la seringue dans le liquide lors de l'aspiration. La lecture des seringues de dosage s'effectue toujours au niveau du piston même si de l'air se trouve entre le piston et le liquide (à cause du volume mort de l'embout de seringue, voir l'illustration). Les bulles d'air n'ont aucune incidence sur les résultats du test.



1. Avant utilisation, bien agiter les flacons!
2. Rincer plusieurs fois la cuvette en verre à l'eau du robinet, puis avec de l'eau de l'aquarium.
3. À l'aide de la seringue de dosage, verser précisément **5 ml d'eau de l'aquarium** dans la cuvette en verre.
4. Verser ensuite **3 gouttes de réactif A (indicateur)** et remuer avec précaution la cuvette. L'échantillon d'eau prend une couleur **turquoise**.
5. Placer l'embout fourni sur la petite seringue et aspirer **1 ml de réactif B (titrateur)**.
6. À présent, ajouter le réactif B de la seringue, goutte à goutte, dans l'échantillon d'eau jusqu'à ce que sa coloration passe du turquoise au **rose clair** en passant par le bleu foncé et le violet. Après chaque goutte, remuer avec précaution la cuvette. La mesure est terminée lorsque la coloration de l'échantillon a atteint un ton **rose clair sans teinte bleutée** (voir les zones colorés de l'emballage).
7. La consommation de **réactif B** (différence par rapport au 1 ml) multipliée par **10** permet d'obtenir la dureté carbonatée en °dKH.

**Exemple:** Si l'extrémité inférieure du piston de la seringue se trouve après la fin de la titration à 0,28 ml, la consommation de réactif B s'élève à 0,72 ml (différence par rapport à 1 ml).  $0,72 \times 10 = 7,2$ . La dureté carbonatée de l'eau d'aquarium s'élève à 7,2 °dKH. Pour une plus vaste gamme de réactifs de test ou dans le cas d'une eau dure de plus de 10 °dKH, le test peut être réalisé avec un échantillon de 2,5 ml. Procédez comme nous l'avons décrit précédemment et, à la fin de la titration, multipliez la consommation de réactif B par **20**.

8. Une fois le processus de mesure terminé, rincer soigneusement la cuvette en verre, la seringue et l'embout de la seringue à l'eau du robinet.

#### Mesures à prendre en cas de valeurs insatisfaisantes :

Si les valeurs de dureté carbonatée sont trop faibles et ont besoin d'être augmentées, nous recommandons pour l'eau de mer d'utiliser du

**Fauna Marin Carbonate MIX** où **Fauna Marin Easy dKH**.

Demandez conseil à nos spécialistes.

#### Consignes de sécurité:



#### ATTENTION

Liquide et vapeurs inflammables.  
Tenir à l'écart de la chaleur / des étincelles / des flammes nues / des surfaces chaudes.  
Ne pas fumer.

**Tenir hors de portée des enfants.**

#### Durabilité et entreposage:

6 mois après le début.  
Entreposer dans un lieu sombre et frais.

#### Contenu de l'emballage:

10 ml de réactif A  
50 ml de réactif B  
1 cuvette en verre 10 ml  
1 seringue de dosage 5 ml  
1 seringue de dosage 1 ml avec embout  
1 mode d'emploi

**Pour préserver l'environnement, les réactifs servant au Test de dureté carbonatée / d'alcalinité PRECISION sont également disponible dans le commerce en recharge économique!**

IT

## Test di durezza carbonatica/alcalinità

### PRECISION

Per acquari d'acqua marina

Campo di misura: 0,1 - 20 °dKH

#### Informazioni relative alla durezza carbonatica:

La durezza carbonatica (KH) o alcalinità\* di un campione di acqua caratterizza la capacità tampone, ovvero la capacità di mantenimento del valore di pH dell'acqua. Essa è sostanzialmente determinata dalla quota di ioni idrogenocarbonato nell'acqua. Con un valore di pH crescente anche altri ioni basici, come ad es. gli ioni idrossido, contribuiscono all'alcalinità.

La alcalinità deve essere verificata in tutti gli acquari con grande regolarità. Se nell'acquario l'alcalinità è troppo bassa, si può verificare un abbassamento del valore di pH potenzialmente mortale per molti pesci e invertebrati.

Negli acquari di barriera è presente una alcalinità sufficiente per la crescita vigorosa dei coralli. D'altro canto una alcalinità eccessiva nelle vasche di acqua marina può portare a precipitazioni di carbonato di calcio e avere anche effetti negativi sulla crescita dei coralli.

\*Nella chimica dell'acqua esistono diversi concetti per la descrizione della capacità tampone con definizioni differenti. Nell'aquariologia è in uso il concetto „durezza carbonatica“; tuttavia viene misurata l'alcalinità. Nel presente test entrambi i termini vengono utilizzati come sinonimi.

Soltanamente l'indicazione della alcalinità avviene in gradi di durezza tedeschi (°dKH). Una tabella per la conversione in altre unità utilizzate(come ad es. l'unità di equivalente millilaval per litro (mval/l) o la quantità di sostanza in mmol/l) è reperibile sulla copertina spiegato.

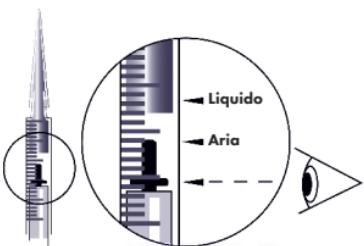
Negli oceani la alcalinità è 6,5 °dH. In un acquario di acqua marina la alcalinità deve essere compresa tra 6 e 9 °dKH.

Chiedete al vostro rivenditore specializzato la alcalinità giusta per la vostra vasca.

### Istruzioni per l'uso:

#### Avvertenza:

Durante l'aspirazione immergere la siringa nel liquido. La lettura delle siringhe dosatrici avviene sempre sullo stantuffo, anche quando è presente dell'aria tra lo stantuffo e il liquido (dovuta al volume morto del puntale per la siringa, vedere figura). La bolla d'aria non influenza il risultato del test.



1. Prima dell'utilizzo agitare le boccette!
2. Risciacquare la cuvetta in vetro con acqua corrente e infine più volte con l'acqua dell'acquario.
3. Per mezzo della siringa dosatrice versare esattamente **5 ml di acqua dell'acquario** nella cuvetta in vetro.
4. Poi aggiungere **3 gocce di reagente A (indicatore)** e agitare la cuvetta prestando attenzione. Il campione di acqua si colora di **turchese**.
5. Applicare il puntale in dotazione sulla siringa piccola e aspirare **1 ml di reagente B (titolatore)**.
6. Ora fare fuoriuscire a gocce il **reagente B** dalla siringa nel campione di acqua, finché il campione non ha cambiato colore da turchese, passando per blu scuro e violetto, a rosa fucsia chiaro. Dopo ogni goccia agitare la cuvetta prestando attenzione. La misurazione è terminata quando il colore del campione ha raggiunto una **tonalità di rosa fucsia chiaro senza tendere al blu** (vedere le aree di colore sulla confezione).
7. Il **reagente B** consumato (differenza rispetto a 1 ml) moltiplicato per **10** indica la alcalinità in °dKH.

**Esempio:** Se al termine della titolazione l'estremità inferiore dello stantuffo della siringa indica 0,28 ml, il reagente B consumato è 0,72 ml (differenza rispetto a 1 ml).  
 $0,72 \times 10 = 7,2$ .

La alcalinità dell'acqua dell'acquario è 7,2° dKH.

Per un campo di azione maggiore dei reagenti per test o per un' acqua con una durezza superiore a 10 °dKH, è possibile eseguire il test con campioni da 2,5 ml.

Al riguardo procedere come descritto sopra e al termine della titolazione moltiplicare il reagente consumato B per **20**.

8. Al termine del processo di misura, risciacquare abbondantemente la cuvetta in vetro, la siringa e il puntale per la siringa con acqua corrente.

#### Interventi in caso di valori sfavorevoli:

Per aumentare la alcalinità in caso di valori troppo bassi, per quanto riguarda l'acqua marina si raccomanda l'utilizzo di **Fauna Marin Carbonate MIX** o **Fauna Marin Easy dKH**.

Fatevi consigliare anche di nostri specialisti.

#### Indicazioni di sicurezza:



##### ATTENZIONE

Liquido e vapori infiammabili.  
 Tenere lontano da fonti di calore / scintille / fiamme libere / superfici riscaldate.  
 Non fumare.

##### Tenere fuori dalla portata dei bambini.

#### Validità e stoccaggio:

6 mesi dall'apertura.  
 Conservare in un luogo fresco e scuro.

#### Contenuto della confezione:

10 ml di reagente A  
 50 ml di reagente B  
 1 cuvetta in vetro 10 ml  
 1 siringa dosatrice 5 ml  
 1 siringa dosatrice 1 ml con puntale  
 1 istruzioni per l'uso

**Per la tutela dell'ambiente i reagenti per il Test di durezza carbonatica / alcalinità PRECISION sono disponibili in commercio anche nella conveniente confezione di ricarica!**

ES

## Prueba de la dureza de carbonatos/alcalinidad

### PRECISION

Para acuarios de agua salada

Rango de medición: 0,1 - 20 °dKH

#### Acerca de la dureza de carbonatos:

La dureza de carbonatos (KH) o la alcalinidad\* de una muestra de agua caracteriza la capacidad de almacenamiento, es decir, la capacidad para la conservación del valor de pH del agua. Esta viene determinada en gran medida por la cantidad de iones de hidrocarbonato en el agua. Con un valor creciente de pH, contribuyen a la alcalinidad también otros iones como, p.ej., los iones de hidróxido.

La alcalinidad se debe controlar con extrema regularidad en todos los acuarios. Si la alcalinidad en el acuario es muy baja, puede producirse una bajada del valor de pH peligroso para la vida de muchos peces e invertebrados.

En los acuarios de arrecife es fundamental una alcalinidad suficiente para un crecimiento fuerte de los corales. Por otro lado, una alcalinidad muy alta en acuarios de agua marina puede provocar precipitaciones carbonato de calcio, influyendo incluso negativamente en el crecimiento de los corales.

\*En la composición química del agua existen varios términos con definiciones diferentes para la descripción de la capacidad de almacenamiento. En la acuariofilia, se suele emplear el término „dureza de carbonatos”, pero se mide la alcalinidad. En esta prueba se emplean de forma idéntica ambos términos.

La indicación para la alcalinidad se realiza casi siempre en grados alemanes (°dKH). En la cubierta desplegada encontrará una tabla para la conversión a otras unidades comunes (como, p. ej., la unidad de equivalencia miliequivalente por litro (mval/l) o la cantidad de materia en mmol/l).

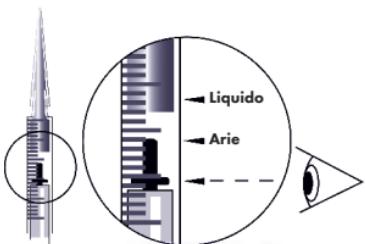
En los océanos, la alcalinidad se sitúa en 6,5 °dKH. En acuarios de agua marina, la alcalinidad debe estar situada entre 6 y 9 °dKH.

Consulte a su distribuidor especializado sobre la alcalinidad correcta para su acuario.

### Instrucciones de uso:

#### Indicación:

Sumergir la jeringa en el líquido al tirar de ella. La lectura de las jeringas dosificadoras se realiza siempre en el émbolo, aun cuando se encuentre aire entre el émbolo y el líquido (debido al volumen muerto el capuchón de la jeringa, véase la figura). La burbuja de aire no influye en el resultado de la prueba.



1. ¡Agitar los frascos antes de su uso!
2. Enjuagar la cubeta de cristal con agua del grifo y a continuación repetidas veces con agua del acuario.
3. Con ayuda de la jeringa de dosificación, llenar exactamente **5 ml de agua de acuario** en la cubeta de cristal.
4. Agregar a continuación **3 gotas del reactivo A (indicador)** y girar con cuidado la cubeta. La muestra de agua se vuelve **azul turquesa**.
5. Colocar el capuchón adjunta sobre la jeringa pequeña y llenarla con **1 ml del reactivo B (titrimetro)**.
6. Agregar ahora gota a gota el **reactivo B** de la jeringa a la muestra de agua hasta que esta haya cambiado su coloración de azul turquesa, pasando por azul marino y violeta, hasta alcanzar un **rosa claro**. Despues de cada gota, girar con cuidado la cubeta. La medición habrá terminado cuando la coloración de la muestra haya alcanzado un tono **rosa claro sin ningún tinte azul** (véanse los colores sobre el envase).
7. El consumo de **reactivo B** (diferencia con respecto a 1 ml) multiplicado por **10** equivale a la alcalinidad en °dKH.

**Ejemplo:** Si el extremo inferior del émbolo de la jeringa se encuentra tras finalizar la titración en 0,28 ml, el consumo de reactivo B es de 0,72 ml (diferencia con respecto a 1 ml).  $0,72 \times 10 = 7,2$ . La alcalinidad del agua del acuario es de  $7,2 \text{ } ^\circ\text{dKH}$ . Para un alcance mayor de los reactivos o para agua dura superior a  $10 \text{ } ^\circ\text{dKH}$ , se puede realizar la prueba con una muestra de 2,5 ml. Proceda en este caso, tal y como se describe arriba, y multiplique tras finalizar la titración el consumo de reactivo B por **20**.

8. Tras el proceso de medición, enjuagar profundamente la cubeta de cristal, la jeringa y el capuchón de la jeringa con agua del grifo.

#### Medidas en caso de valores desfavorables:

Para aumentar la alcalinidad con valores muy bajos, recomendamos en el ámbito de las aguas marinas el uso de **Fauna Marin Carbonate MIX** o **Fauna Marin Easy dKH**;

Póngase en contacto con nuestros especialistas.

#### Advertencias de seguridad:



##### ATENCIÓN

Líquido y vapores inflamables. Mantener alejado de fuentes de calor/chispas/llama abierta o superficies calientes. No fumar.

**Mantener fuera del alcance de los niños.**

#### Durabilidad y almacenamiento:

6 meses desde la apertura. Conservar en lugar fresco y oscuro.

#### Contenido delenvase:

10 ml de reactivo A  
50 ml de reactivo B  
1 cubeta de cristal de 10 ml  
1 jeringa de dosificación de 5 ml  
1 jeringa de dosificación de 1 ml con capuchón  
1 instrucciones de uso

**¡A fin de preservar el medio ambiente, los reactivos para la prueba de la dureza de carbonatos / alcalinidad PRECISION están disponibles también como económico envase rellenable!**

PT

## Teste de dureza de carbonato/alcalinidade

### PRECISION

Para aquários de água salgada

Intervalo de medição: 0,1 - 20 °dKH

#### Sobre a dureza de carbonato:

A dureza de carbonato (KH) ou alcalinidade\* de uma amostra de água caracteriza a capacidade de regeneração, ou seja, a capacidade de manutenção do valor de pH da água.

Ela é determinada em grande medida pela percentagem de íões de carbonato de hidrogénio na água. Com o aumento do pH também outros íões básicos como por ex. os íões de hidróxido contribuem para a alcalinidade.

A alcalinidade deve ser verificada em todos os aquários com bastante regularidade. Se a alcalinidade no aquário for demasiado baixa, pode ocorrer uma diminuição do pH perigosa para muitos peixes e invertebrados.

Em aquários de recife é essencial que haja uma alcalinidade suficiente para um forte crescimento dos corais. Por outro lado, uma alcalinidade demasiado elevada em tanques de água salgada pode provocar precipitações de carbonato de cálcio e até influenciar negativamente o crescimento dos corais.

\*Na química da água existem vários termos para descrever a capacidade de regeneração com diferentes definições. Na aquariofilia usa-se o termo „dureza de carbonato”, embora seja medida a alcalinidade. Neste teste, os dois termos são usados com o mesmo significado.

A alcalinidade é indicada na maioria das vezes em graus de dureza alemã (°dKH). Encontra uma tabela para a conversão para outras unidades usadas (como por ex. a unidade miliequivivalente (meq/l) ou a quantidade de matéria em mmol/l) na capa.

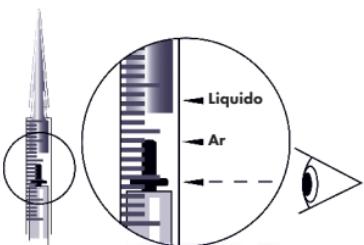
Nos oceanos a alcalinidade é 6,5 °dKH. No aquário de água do mar a alcalinidade deve estar entre 6 e 9 °dKH.

Consulte o seu revendedor especializado sobre a alcalinidade correta para o seu tanque.

### Instruções de utilização:

#### Nota:

Para a cultura, mergulhar as seringas no líquido. A leitura das seringas graduadas realiza-se sempre no êmbolo, mesmo quando existe ar entre o êmbolo e o líquido (condicionado pelo volume morto da tampa da seringa, ver figura). A bolha de ar não influencia o resultado do teste.



1. Agitar os frascos antes da utilização!
2. Lavar a tina de vidro com água e, em seguida, lavar várias vezes com água do aquário.
3. Com uma seringa graduada verter precisamente **5 ml de água do aquário** na tina de vidro.
4. Em seguida, adicionar **3 gotas de reagente A (indicador)** e agitar a tina com cuidado. A amostra de água fica de cor **azul turquesa**.
5. Encaixar o aplicador fornecido (tampa) na pequena seringa e tirar **1 ml de reagente B (analisador volumétrico)**.
6. Adicionar agora gota a gota o **reagente B** da seringa à amostra de água, até este mudar a sua cor de azul turquesa para azul escuro e de violeta para rosa claro. Agitar a tina com cuidado após cada gota. A medição está concluída quando a coloração da amostra tiver alcançado um tom **rosa claro sem reflexo azul** (ver campos coloridos na embalagem).
7. O consumo de **reagente B** (diferença para 1 ml) multiplicado por **10** resulta na alcalinidade em °dKH.

**Exemplo:** Se a extremidade inferior do êmbolo da seringa após o final da titulação estiver em 0,28 ml, então o consumo do reagente B é 0,72 ml (diferença para 1 ml).  
 $0,72 \times 10 = 7,2$ .

A alcalinidade da água do aquário é de  $7,2^{\circ}\text{dKH}$ .

Para um maior alcance dos reagentes de ensaio ou para água dura acima de  $10^{\circ}\text{dKH}$ , é possível executar o teste com uma amostra de 2,5 ml. Proceda como anteriormente e, no final da titulação, multiplique o consumo de reagente B por **20**.

8. Após a medição, lavar muito bem com água a tina, a seringa e o Tampa da seringa.

#### Medidas a tomar em caso de valores desfavoráveis:

Para aumentar a alcalinidade no caso de valores demasiado baixos, recomendamos usar **Fauna Marin Carbonate MIX** ou **Fauna Marin Easy dKH**:

Entre em contato com nossos especialistas.

#### Precauções de segurança:



#### ATENÇÃO

Líquido e vapor inflamáveis.  
 Manter afastado do calor / faísca / chama aberta / superfícies quentes.  
 Não fumar.

**Manter fora do alcance das crianças.**

#### Durabilidade e armazenamento:

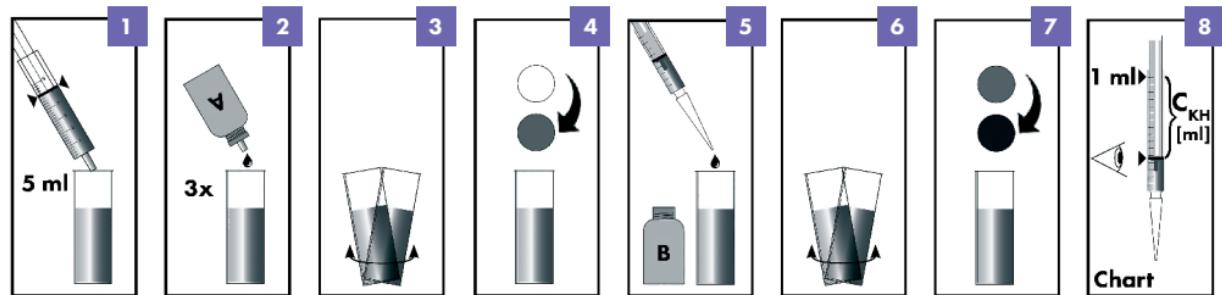
6 meses depois de aberto.  
 Armazenar em local fresco e escuro.

#### Conteúdo da embalagem:

10 ml de reagente A  
 50 ml de reagente B  
 1 tina de vidro 10 ml  
 1 seringa de doseamento 5 ml  
 1 seringa de doseamento 1 ml com Tampa  
 1 instruções de utilização

**Para proteger o ambiente os reagentes para o teste de dureza de carbonato / alcalinidade PRECISION também estão disponíveis numa embalagem de recarga mais económica!**

# KH | ALKALINITÄTS-TEST | MEERWASSERAQUARIEN | SALTWATER AQUARIUMS KURZANLEITUNG | QUICK START GUIDE



**FAUNA MARIN GMBH** | Gottlieb-Binder-Strasse 9 | 71088 Holzgerlingen |  
Tel. +49 (0)7031 / 61 36 80 - 0 | [www.faunamarin.de](http://www.faunamarin.de)

