

Preis Magnesium Hexahydrat und Heptahydrat

PREIS
AQUARISTIK



Le magnésium dans l'eau de mer

Le chlorure de sodium, c'est le magnésium qui est l'élément le plus abondant dans l'eau de mer. Souvent, il est nécessaire d'augmenter la concentration du magnésium, car pour diverses raisons, certains déficits peuvent en venir.

La concentration normale du magnésium est à peu près de l'ordre de 1.350 mg /L. La concentration du magnésium peut être augmentée en ajoutant du chlorure de magnésium hexahydrat Preis et du sulfate de magnésium heptahydrat Preis, ce qui permet de mélanger les anions chlorure et sulfate dans les proportions adéquates et d'obtenir un équilibre chimique correct.

Si les produits sont vendus au poids, le rapport molaire doit être respecté pour un bon apport de poids.

A présent, il faut calculer la quantité de sel nécessaire pour 1 g de magnésium :

7,58 g de chlorure de magnésium hexahydrat Preis-
+ 0,95 g sulfate de magnésium heptahydrat Preis-
= 1 g MAGNESIUM

Exemple :

Contenu de l'aquarium : 480 L, concentration en magnésium : 1270 mg/L

Concentration du magnésium voulue : 1350 mg/L

Calculer la différence : 1350 mg

Soustraire : 1270 mg

$80 \text{ mg} \times 480 \text{ L} = 38,4 \text{ g}$ magnésium

$38,4 \text{ g} \times 7,58 \text{ g}$ chlorure de magnésium hexahydrat = 291 g

$38,4 \text{ g} \times 0,95 \text{ g}$ sulfate de magnésium heptahydrat = 36,5 g

Veillez à peser les composants à l'aide d'un pèse-lettre ou d'une balance de ménage de haute résolution; diluer dans l'eau et répandre dans l'eau de l'aquarium pendant plusieurs jours.

ou

pendant une période de 10 jours, répandre chaque jour 75 ml de solution à 5 %. A partir du 5ème jour, mesurez la concentration du magnésium dans l'aquarium tous les deux jours.

Pour préparer une **solution de base à 5 %**, il faut procéder de la manière suivante :

dans 700 ml d'eau, dissoudre :

380 g MgCl - chlorure de magnésium

48 g MgSO - sulfate de magnésium,

puis, compléter pour obtenir 1000 ml.

Vous pouvez également préparer une **solution de base à 2 %** :

dans 700 ml d'eau, dissoudre

150 g MgCl - chlorure de magnésium

20 g MgSO - sulfate de magnésium

puis, compléter pour obtenir 1000 ml.



Preis magnésium hexahydrat / heptahydrat

Allgemein

[Startseite](#)

[Kontakt](#)

[Impressum](#)

[AGB](#)

Autres produits de pointe de la maison Preis-Aquaristik spécialement conçus pour pourvoir les substances minérales et maintenir leur niveau :

Sel marin Preis - sel marin d'extrême qualité contenant un haut pourcentage de substances minérales

Sel minéral Preis - concentration de minéraux de sel marin sans chlorure de sodium pour la minéralisation de l'eau osmosée et pour la méthode Balling

Chlorure de calcium dihydraté Preis pour la méthode Balling

Hydrogénocarbonate de sodium Preis pour la méthode Balling

Mineral-Komplex S - permet de suppléer tous les oligoéléments régulièrement absorbés

Concentré de magnésium iodé Preis—solution pour élever la concentration de l'iode et du magnésium.

Version imprimable

[Sel minéraux Preis](#)
[Hydrogénocarbonate de sodium Preis / Chlorure de calcium](#)

Preis Magnesium Hexahydrat und Heptahydrat

Magnesium-Zugabe im Meerwasser

Nach Natriumchlorid ist Magnesium der Stoff der in höchster Konzentration im natürlichen Meerwasser vorkommt. Oftmals muss der Magnesiumgehalt angehoben werden, weil sich aus verschiedenen Ursachen Defizite ergeben können.

Der normale Magnesiumgehalt ist etwa 1.350 mg /lt. **ZUR ANHEBUNG DES MagnesiumgehaltES benötigen Sie Preis-Magnesiumchlorid Hexahydrat SOWIE Preis-Magnesium-Sulfat Heptahydrat, um das chemische Gleichgewicht der Anionen Chlorid und Sulfat im richtigen Verhältnis zueinander beiZUMischen.**

Man muss nun das Molverhältnis in Gewichtsverhältnisse umrechnen, da Salze nach Gewicht verkauft werden.

Jetzt müssen Sie noch errechnen, wie viel Salz Sie für 1 g Magnesium brauchen:

7,58 g Preis-Magnesium-Chlorid Hexahydrat
+ 0,95 g Preis-Magnesium-Sulfat Heptahydrat
= 1 g MAGNESIUM

Beispiel:

Aquariuminhalt 480 l, Magnesiumgehalt 1270 mg/l
Angestrebt ist ein Magnesiumgehalt von 1350 mg/l
Fehlmenge berechnen: 1350 mg
Abzüglich 1270 mg
80 mg x 480 ltr = 38,4 g Magnesium
38,4 g x 7,58 g Magnesiumchlorid Hexahydrat = 291 g
38,4 g x 0,95 g Magnesiumsulfat Heptahydrat = 36,5 g

Bitte mit Brief oder Diätwaage abwiegen, in Wasser lösen und über mehrere Tage verteilt dem Aquarium zugeben.

Oder

10 Tage lang je 75 ml 5%ige Lösung zugeben. Ab dem 5.Tag alle 2 Tage den Magnesiumgehalt im Aquarium messen.

Sie können sich wie folgt eine 5%ige Stammlösung zubereiten:

380 g MgCl Magnesiumchlorid
48 g MgSO Magnesiumsulfat
In 700 ml Wasser lösen , dann auf 1000 ml auffüllen

Sie können auch eine nur 2%ige Lösung zubereiten:

150 g MgCl Magnesiumchlorid
20 g MgSO Magnesiumsulfat
In 700 ml Wasser lösen und auf 1000 ml auffüllen

Weitere Spitzenprodukte von Preis - Aquaristik für den Mineralstoff-Aufbau und Erhalt:

Preis-Meersalz - sehr hochwertiges Meersalz mit hohem Mineralstoffanteil

Preis-Mineral-Salz - Mineralstoffkonzentration des Meersalzes ohne Natriumchlorid

Zur Mineralisierung von Osmosewasser und für die Balling-Methode

Preis- Calciumchlorid - Dihydrat für die Ballingmethode

Preis- Natriumhydrogencarbonat – für die Ballingmethode

Mineral-Komplex S - zur Anreicherung aller Spurenelemente die sich regelmäßig verbrauchen

Preis-Magnesium-Jod Konzentrat – zur Anhebung von Jod und Magnesium in flüssiger Form