

**ENGRAIS CE**

Sulfate de magnésium 16+32

16 % MgO, oxyde de magnésium soluble dans l'eau

32 % SO₃, anhydride sulfurique soluble dans l'eau

Version 5.1

date d'impression 2013-04-16

Analyse chimique:

- sulfate de magnésium heptahydraté (MgSO₄·7H₂O), exprimé en MgSO₄
- eau de cristallisation (H₂O)
- K₂SO₄, CaSO₄, KCl, NaCl

typique**w**

49 %

50,9 %

0,1 %

Granulométrie:

- < 1,0 mm
- d₅₀ [mm]

typique**w**

65 %

0,80

Propriétés physiques:

- pH (solution à 5 %) env. 8 à 25 °C
- solubilité dans l'eau w (MgSO₄) = 26,3 % à 20 °C
rapide et pratiquement sans résidus; toujours ajouter le sel dans l'eau en solution sous agitation

Stockage:

- densité apparente env. 980 kg/m³
- densité tassée env. 1.100 kg/m³
- angle de talutage env. 32 °

Stocker dans un endroit frais et sec. Une pression d'entreposage trop élevée et de trop grands écarts de température facilitent la prise en masse. Celle-ci peut être réduite par une manipulation énergique du sac.

Conseils d'utilisation:

Pour une fertilisation à action rapide (en application foliaire), éventuellement en mélange avec un produit phytosanitaire et pour la préparation de solutions nutritives. En cas d'associations de plusieurs produits, il est indispensable de procéder à un test préalable de compatibilité et de respecter les conseils d'utilisation des fabricants. Notre produit, extrait de sels bruts de potasse naturels, est autorisé pour une utilisation en agriculture biologique conformément aux Règlements (CE) N° 834/2007 et (CE) N° 889/2008.

® = marque enregistrée par des entreprises du groupe K+S

Les données précédentes sont le résultat de nos contrôles qualités. Elles ne dispensent pas l'utilisateur d'un contrôle à la réception et ne garantissent pas obligatoirement les propriétés. L'adaptation du produit pour une application concrète est à vérifier sous la responsabilité de l'utilisateur.