

Octobre 2006

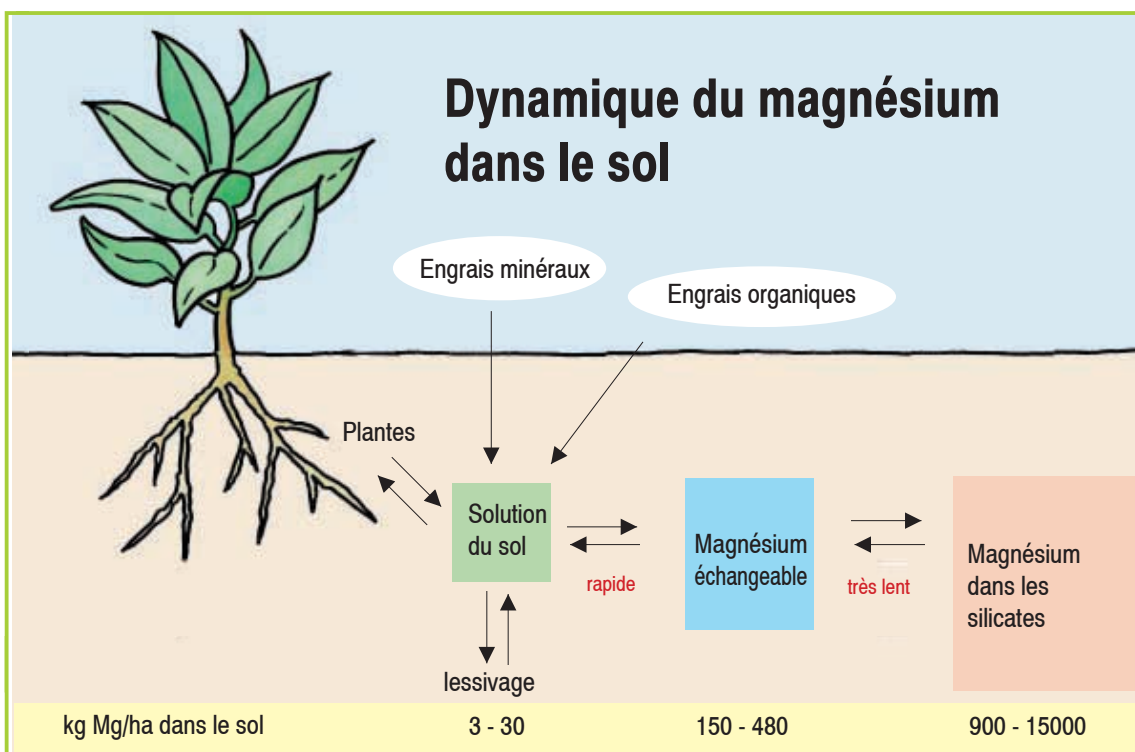
Kali AG - Murtenstrasse 116 - 3202 Frauenkappelen - 031 926 60 00 - info@potasse.ch



## Formes de fixations du magnésium dans le sol

Le magnésium est fixé dans le sol en 3 fractions: les ions  $Mg_2^+$  dans la solution du sol, le magnésium adsorbé sur la surface des échangeurs par sorption et le magnésium étiégré dans les réseaux cristallins des silicates. Seules les deux premières fractions sont disponibles pour les plantes. Due à la gaine d'hydrate qui entour le ion Mg, la fixation aux échangeurs de cations est relativement faible. Ceci conduit à un risque de lessivage plus marqué, surtout en sols avec une faible capacité d'échange cationique (CEC) et avec des pH faibles.

Le magnésium intégré dans les réseaux cristallins des silicates devient, que par altération des minéraux, disponibles pour la plante: c'est donc une source de magnésium très lente. Des sols qui contiennent dans leur roche mer de la Dolomie ( $CaCO_3 \cdot MgCO_3$ ) ou du Magnésite ( $MgCO_3$ ) peuvent libérer du magnésium sous condition que la granulométrie des particules est fine et le pH ne dépasse pas 6.



Engrais avec du magnésium sous forme de sulfate:

**Korn-Kali**  
**Patentkali**  
**Kieserit**  
**Magnesia-Kainit**  
**EPSO Top**  
**EPSO Microtop**



- Beaucoup de sols sont naturellement pauvres en magnésium. En particulier en sols légers et acides où le magnésium disponible ne suffit pas à couvrir les besoins des cultures.
- Une concentration élevée en ions Ca peut concurrencer l'absorption du magnésium. Même en sols bien pourvue en Mg, les plantes peuvent subir des carences latentes ou aiguës.
- Dans ces conditions seuls les engrais sous forme de sulfate de magnésium (Kieserit, EPSO Top) sont disponibles pour la plante.
- Les sulfates de magnésium Kieserite (pour l'application au sol), EPSO Top (pour l'application foliaire) réagissent indépendamment du pH du sol, sont rapidement assimilables par les plantes et ont des nets avantages par rapport aux autres formes de magnésium.