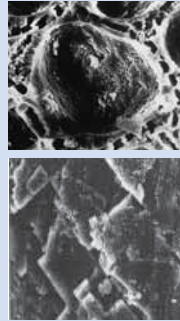
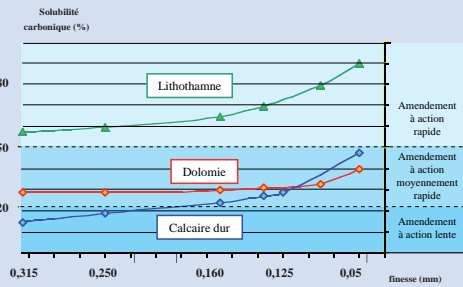


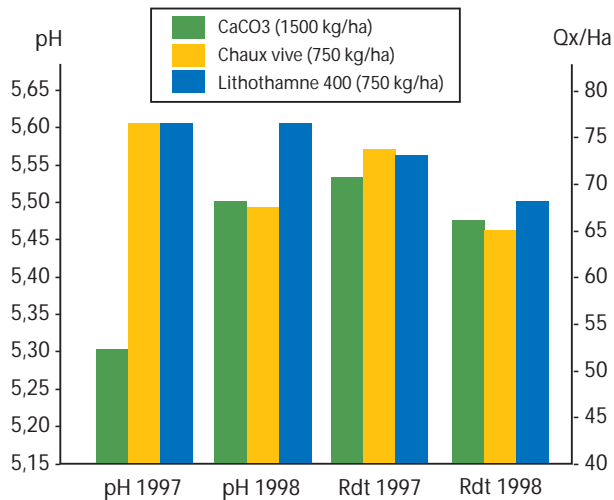
LITHOTHAMNE 400

UNE ACTION RAPIDE ET DURABLE



La structure microporeuse du maërl ainsi qu'une très grande finesse de broyage (tamis 400) confèrent au Lithothamne une rapidité d'action supérieure à tout autre carbonate.

Effet sur 2 ans d'un chaulage à une tonne sur un sol à pH 5,3 recevant un blé

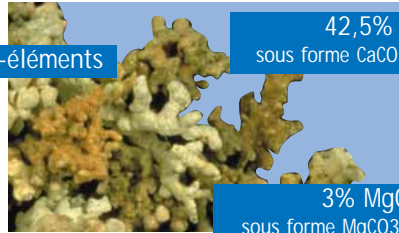


Dr Bach, Institut technique allemand Niederrwette 1997

Légèrement moins rapide que la chaux vive à court terme, son action est plus durable, car sans oxyde, il préserve la vie des micro-organismes responsables de l'équilibre du sol.

BIEN PLUS QU'UN AMENDEMENT, UNE SOURCE DE CALCIUM NUTRITIF, DE MAGNESIUM ET D'OLIGO-ÉLÉMENTS

32 Oligo-éléments



42,5% CaO sous forme CaCO3 (800 kg/T)

3% MgO sous forme MgCO3 (70 kg/T)

Grâce à sa structure microporeuse, le Lithothamne est une réelle source de calcium nutritif, ce qui explique son utilisation en nutrition animale et humaine. En outre, il contient du magnésium ainsi qu'un grand nombre d'oligo-éléments. Plus qu'un amendement, le lithothamne est un réel support nutritionnel pour vos cultures et donc votre cheptel.

DECLARATION REGLEMENTAIRE

Amendement calcaire granulé Amendement minéral basique NF U 44-001

	CaO (% total)	MgO (% total)	VN
Lithothamne 400 granulé	36	2.5	39.5
Lithothamne 400 poudre	42	3	46

Utilisable en agriculture biologique en application du RCE n°834/2007



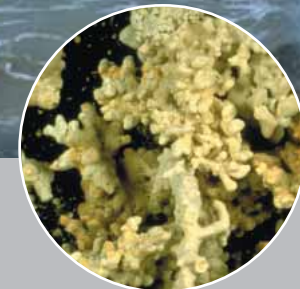
27, avenue F.-Roosevelt - BP 70158 - F - 35408 ST-MALO Cedex
Tél. : 33(0)2 99 20 65 20 - Fax : 33(0)2 99 20 65 01



LITHO 400

L'AMENDEMENT NATUREL À ACTION RAPIDE

Le trésor de la mer pour la fertilité de la terre

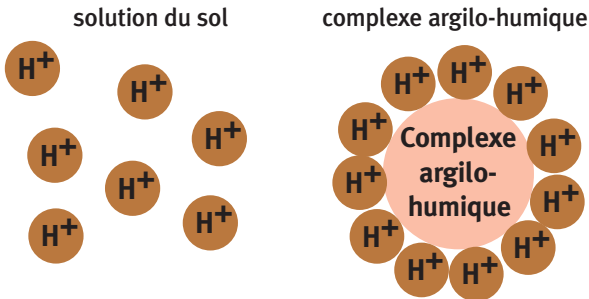


ING64050 13x16 A lire attentivement avant emploi

LITHO 400

LA PROBLÉMATIQUE DES SOLS ACIDES

UN DÉSÉQUILIBRE PHYSICO-CHIMIQUE



Solution acide peu favorable aux plantes et aux micro-organismes

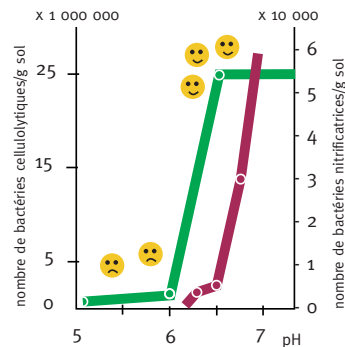
Complexe saturé en H+. Absence de floculation des argiles et risques de battance.

DES VIES DE SOLS TRÈS RÉDUITES



la compaction et donc la mauvaise circulation de l'eau et de l'air réduisent considérablement l'activité des lombrics, garante d'une bonne structure de sol et d'une bonne transformation de la matière organique.

L'acidité et la compaction réduisent en outre l'activité des micro-organismes, qui transforment la matière organique en éléments fertilisants.



L'amendement naturel à action rapide

CONSÉQUENCE SUR LA FERTILITÉ DES SOLS

UNE DISPONIBILITÉ RÉDUITE DES ÉLÉMENTS MAJEURS

La saturation du complexe argilo-humique en ion H+ ne permet pas la fixation des cations (NH₄⁺, K⁺) ni celle du P₂O₅ par l'ion Ca⁺⁺. Le phénomène de lessivage est important.

En outre la réduction de l'activité microbienne ne permet pas la bonne transformation de la matière organique et notamment celle de l'azote.

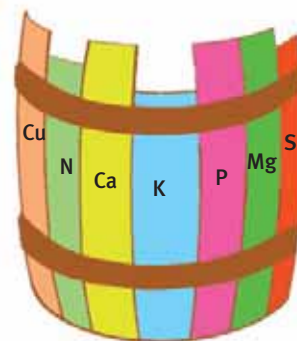
Sans avant tout une intervention pour améliorer la structure et le pH du sol, les ressources du sol seront mal utilisées et les engrais apportés mal valorisés par les plantes.

	pH	4,5	5	5,5	6	7
Azote		30	43	77	89	100
Acide phosphorique		23	34	48	52	100
Potasse		33	52	77	100	100

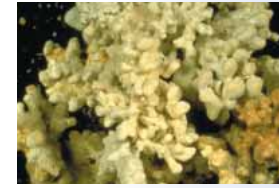
UNE DISPONIBILITÉ DES OLIGO-ÉLÉMENTS A NE PAS NEGLIGER

Comme défini par LIEBIG, le rendement ne sera pas déterminé uniquement par les quantités d'éléments majeurs apportés mais par l'élément limitant, comme éventuellement en oligo-élément.

Source : loi de LIEBIG



LITHOTHAMNE : UNE ORIGINE MARINE

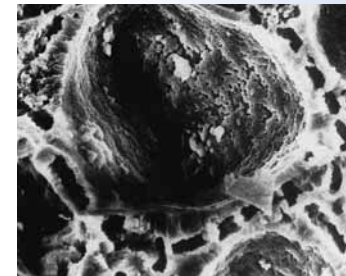


Le lithothamne est issu d'une algue marine qui forme des bancs par 10 à 20 m de fond. Cette algue s'incruste progressivement de calcium et se charge en oligo-éléments.



Sa pêche en mer nécessite des navires spécialement équipés.

LITHOTHAMNE : UNE STRUCTURE UNIQUE



Grâce à cette incrustation lente et progressive sans pression (sédimentation passive), le Lithothamne conserve la structure du squelette de l'algue originale, ce qui lui confère une structure poreuse unique et donc une grande surface d'échange.

Cette structure lui confère une très grande réactivité à la différence des carbonates terrestres qui ont subi une sédimentation active (avec pression) et présentent une structure cristalline compacte impropre à une forte réactivité.

