

AMENDEMENTS – résumé de méthode

Nom de la méthode :	A-VN(CaO)	Code :	7.2.1MA007
Principe :	<p>Dissolution de l'échantillon dans une quantité spécifiée de solution étalon d'acide chlorhydrique. Détermination de l'excès d'acide par titrage en retour à l'aide d'une solution étalon d'hydroxyde de sodium.</p> <p><i>La valeur neutralisante (VN) d'un produit, en particulier d'un amendement basique, s'exprime par la masse (en kg) d'oxyde de calcium (CaO) qui a la même capacité de neutralisation que 100kg du produit. On la mesure par action d'un acide fort (HCl). Un amendement titrant 54% de CaO a une valeur neutralisante de 54.</i></p> <p><i>La valeur neutralisante est une mesure chimique conventionnelle qui exprime la capacité potentielle d'un amendement basique à neutraliser l'acidité d'une terre. L'expression de ce potentiel dépend des conditions de milieu, et le cas échéant, de la finesse et de la dureté des particules d'amendement.</i></p>		
Préparation :	Amendements conditionnés		
Solution d'extraction :	HCl 0.5M + H ₂ O ₂ + H ₂ O		
Rapport d'extraction :	1 : 400 (0.5g de terre dans 200 ml de solution d'extraction)		
Matériel :	Balances précision/analytique		
Réactifs principaux :	<p>H₂O ultrapure</p> <p>HCl 1 N</p> <p>NaOH 0.1 N</p>		
Dosage :	Unité de titration automatique		
Expression des résultats :	<p>La valeur neutralisante est exprimée en nombre entier. Elle correspond à une teneur équivalente en CaO.</p> <p>Lorsque la VN trouvée à l'analyse est supérieure à la somme (CaO + 1,4 MgO), la valeur neutralisante sera limitée à cette somme.</p>		
Référence :	<p>Méthodes de référence : Norme européenne – code : EN 12945</p> <p>Normes européennes également applicables :</p> <p>Echantillonnage et préparation de l'échantillon – code : EN 1482-2</p> <p>Détermination de la teneur en eau – code : EN 12048</p>		