

## VEGETAUX – résumé de méthode

Nom de la méthode :	V-N-tot.	Code :	7.2.2MV004
<b>Principe :</b>	<p>L'analyseur élémentaire fonctionne sur le principe d'une combustion catalytique. L'échantillon est injecté dans un four, sous flux d'oxygène et d'hélium. Le mélange gazeux ainsi créé, traverse un second four à combustion afin de parfaire la complète oxydation de tous les composés carbonés gazeux.</p> <p>La combustion de l'échantillon produit les molécules suivantes :CO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O,NO<sub>x</sub>, SO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub> ainsi que des composés halogènes volatiles. Les molécules de H<sub>2</sub>O sont alors piégées aux travers d'un condenseur et d'un tube à perméation. La totalité des autres molécules traverse le tube de réduction. Le tube de réduction, de par sa composition chimique (tungstène métallique), piège les dérivés souffrés, l'oxygène résiduaire, les halogénés volatiles et oxyde les NO<sub>x</sub> en N<sub>2</sub>.</p> <p>En sortie du tube de réduction, le mélange gazeux est composé de N<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>. L'hélium et l'azote traversent directement le détecteur alors que le CO<sub>2</sub> est piégé sur un tamis moléculaire</p>		
<b>Préparation :</b>	Végétaux séchés à 65°C, moulus à 1 mm.		
<b>Solution d'extraction :</b>	-		
<b>Rapport d'extraction :</b>	-		
<b>Matériel :</b>	Balances précision/analytique		
<b>Réactifs principaux :</b>	Helium Oxygène		
<b>Dosage :</b>	Analyseur N		
<b>Expression des résultats :</b>	% N		
<b>Référence :</b>	Dumas		