

rique une certaine quantité d'*acide azotique*. Cet acide, combiné avec les bases, porte le nom d'azotate, et c'est sous cette dernière forme qu'on le trouve dans l'air.

L'azote se trouve encore dans l'air atmosphérique, combiné avec l'hydrogène; ce dernier composé porte le nom d'*ammoniac*.

L'ammoniac est un gaz dont la formule de composition est AzH^3 , c'est-à-dire, un d'azote et trois d'hydrogène. Le produit connu sous le nom vulgaire de *corne de cerf* n'est autre chose que le gaz ammoniac dissous dans l'eau.

L'ammoniac qui se trouve dans l'atmosphère provient, en grande partie, de la décomposition des substances animales à la surface de la terre. Ainsi, l'odeur piquante que dégagent les urines en putréfaction est due à la formation du gaz ammoniac.

Cet ammoniac est ordinairement combiné, dans l'atmosphère, avec l'acide carbonique ou l'acide azotique.

Diverses espèces d'engrais, le fumier d'étable surtout, sont très-riches en azotates et en composés ammoniacaux.

APPLICATIONS. — L'azote est un corps extrêmement important pour la nourriture des plantes. C'est lui qui communique à certaines parties de ces plantes, comme aux graines du blé, du seigle, de l'orge, des pois, des fèves, etc., les propriétés nutritives qui importent le plus à la nourriture de l'homme et des animaux. Les plantes puisent l'azote qui leur est nécessaire à deux