

sources : 1o. dans l'air atmosphérique, 2o. dans les engrais. Les azotates et l'ammoniac de l'atmosphère sont entraînés dans le sol par l'eau des pluies, la rosée, les brouillards, la neige, etc ; là, ces composés s'ajoutent à ceux qui proviennent des engrais, sont absorbés par les racines, et pénètrent dans l'intérieur de la plante avec la sève.

Composés du Carbone.

ACIDE CARBONIQUE.

Le carbone forme avec les autres éléments un grand nombre de composés. Un seul de ces composés est utile à la nutrition des plantes : c'est l'acide carbonique, dont la formule est représentée par le symbole du carbone C, uni à deux d'oxygène $O^2=CO^2$.

Lorsqu'on prend un morceau de charbon pur et qu'on le brûle, on voit ce charbon disparaître peu à peu. Dans les circonstances ordinaires, cette combustion s'accompagne de fumée, qui n'est autre chose que du charbon très-divisé. Mais, si la combustion est complète, si on l'opère, par exemple, dans de l'oxygène, tout le charbon est brûlé, et, en brûlant, passe à l'état d'*acide carbonique*, par sa combinaison avec l'oxygène : $C + O^2=CO^2$.

L'acide carbonique est un gaz qui, comme l'air, l'azote, l'oxygène, etc., n'a ni couleur, ni odeur, ni saveur. Comme l'azote, ce gaz n'est ni comburant ni combustible, et une allumette qu'on y plonge s'éteint aussitôt. C'est ce gaz qui s'échappe de la bière et