

s'emparent du charbon de ce gaz et rejettent l'oxygène.

Composés du Silicium.

ACIDE SILICIQUE OU SILICE.

L'acide silicique a pour formule SiO_3 , c'est-à-dire, le symbole du silicium plus trois d'oxygène.

Cet acide silicique constitue le sable proprement dit ; il forme encore partie constituante des terres glaises, argileuses, qui ne sont autre chose que des *silicates d'alumine*.

APPLICATIONS. — Cet acide silicique ou sable est nécessaire à la nutrition des plantes. C'est lui qui donne, surtout, aux tiges des céréales, comme le blé, l'orge, l'avoine, ce degré de rigidité qui leur permet de rester debout et de supporter leurs épis. A la suite de violents orages, on voit quelquefois les grains se coucher, *verser*. C'est principalement dans les terres qui ne contiennent pas assez de silice ou de sable qu'on voit cet accident survenir.

Chaux.

Le chaux est un composé du métal *calcium* et d'*oxygène*. La formule de la chaux est CaO , c'est-à-dire, le symbole du calcium Ca uni à celui de l'oxygène O.

La chaux se trouve, en plus ou moins grande abondance, dans tous les sols cultivés, non pas à l'état pur, mais combinée avec