

des acides, surtout l'acide carbonique, avec lequel elle forme le *carbonate de chaux*, CaO , CO_2 .

La chaux proprement dite se prépare au moyen de la pierre à chaux, que l'on cuit dans des fours particuliers désignés sous le nom de *fours à chaux*.

La pierre à chaux, telle qu'on l'enlève des carrières, n'est autre chose que du carbonate de chaux semblable à celui que l'on trouve dans le sol. Par la cuisson, l'acide carbonique est chassé, et la chaux, CaO , reste.

Avant d'employer cette chaux pour la confection des mortiers, pour le blanchiment des bâtisses, ou pour les besoins de l'agriculture, on l'éteint. Cette extinction se fait en versant, peu à peu, de l'eau sur cette chaux. Au bout de quelques minutes, on voit les morceaux de chaux s'échauffer et tomber en poudre, en émettant beaucoup de vapeurs.

Tous ces phénomènes sont dus à la combinaison de la chaux avec une certaine quantité d'eau, combinaison qui a pour effet de développer beaucoup de chaleur, et de réduire en vapeur une partie de l'eau qui avait pénétré dans l'intérieur de la chaux. La chaux éteinte a pour formule de composition CaO , HO , c'est-à-dire, la formule de la chaux vive plus celle de l'eau.

APPLICATIONS.—Toutes les plantes et tous les légumes contiennent une certaine quantité de chaux. Aussi, la chaux est-elle un engrais excellent et, en même temps, un

am
Eu
san
qui
terr
I
nat
ces
yeu
tion

L
nou
agri
avec
natu
me
ferti

Le
plus
souff
trouv
gran
d'os
Cet e
phate

L'a
la sil