

vient surtout de la Sicile et des environs de Naples.

Le phosphore jouit de la propriété remarquable de s'enflammer à une basse température et par une simple friction, comme dans les allumettes chimiques.

Ces trois corps, à l'état d'*éléments*, de *corps simples*, n'ont aucune importance en agriculture; mais leurs composés en ont beaucoup. Ainsi le silicium, comme nous venons de le dire, entre dans la composition des sables et des terres glaises; le soufre et le phosphore, unis à d'autres éléments, forment l'un le plâtre, l'autre, les os.

Aluminium, Calcium, Magnesium, Fer, Manganèse.

L'aluminium est un métal extrait de l'argile. Le calcium est extrait de la chaux; le magnesium et le manganèse se trouvent dans certaines terres dans lesquelles ils sont toujours en combinaison; le fer se rencontre dans un grand nombre de minerais.

Aucun de ces métaux n'existe à l'état libre, isolé dans la nature. Ils sont toujours *combinés* avec d'autres corps. Comme métaux, ils n'ont aucune importance dans l'étude de la chimie agricole, mais leurs *composés*, que nous examinerons bientôt, en ont beaucoup.

Potassium, Sodium, Chlore.

Ces trois corps ne se rencontrent jamais, non plus, dans la nature, à l'état de *corps*

simp
des p
biné
com
dont

Le
form
comp
offren
Nous
en co
plus

L'a
combi
d'acid
c'est-à
à celu

la pro
L'az
mélange
atmosph
facilem
pour f
l'influ
l'électr

gaz se
qu'on