

## Explication de quelques termes chimiques.

**Azote.**—A l'état libre c'est un corps gazeux formant les trois quarts de l'air que nous respirons. Comme tel il est sans utilité pour les plantes en général, sauf pour les légumineuses (trèfle, luzerne, pois, fèves).

**Ammoniaque.**— N'est qu'une combinaison de l'azote, corps gazeux également, mais à odeur piquante, très soluble dans l'eau. Sous forme d'ammoniaque l'azote a une grande valeur, parcequ'il devient très facilement assimilable par tous les végétaux.

**Nitrates.**— Les nitrates sont une autre sorte de combinaison de l'azote ; ce sont des corps solides ayant l'apparence du sel ordinaire.

Les nitrates constituent la forme la plus précieuse d'azote, parceque les racines les absorbent directement. Ils proviennent d'une transformation chimique de l'ammoniaque dans le sol.

Le salpêtre ordinaire est une espèce de nitrate ; c'est du nitrate de potassium. Dans le sol il se forme surtout du nitrate de chaux, aux dépens de l'ammoniaque.

**Acide phosphorique.**— C'est un corps solide blanc, qui se forme lorsqu'on brûle du phosphore.

Dans la terre, dans le fumier et dans les engrais en général on trouve l'acide phosphorique combiné avec de la chaux, formant **des phosphates de chaux**.

On sait aussi que l'acide phosphorique est surtout abondant dans le grain, dans les os. La cendre d'os est formée presque uniquement de phosphate de chaux.

**Potasse.**— Est une substance solide, blanche, ressemblant à la chaux vive. On ne rencontre guère la potasse comme telle, mais bien sous forme de combinaisons telles que **le carbonate de potasse** : sel de potasse, très soluble, qui existe dans le purin et la cendre de bois.

La terre renferme parfois beaucoup de potasse, mais sous forme de combinaisons presque entièrement insolubles. D'autres sels solubles de potasse venaient de l'Amérique.

**Chaux.**— Tout le monde connaît la chaux, nous n'en avons pas parlé dans la composition du fumier, parceque sa valeur commerciale est trop faible pour qu'il vaille la peine d'en tenir compte dans l'engrais naturel.

**Acide carbonique.**— Corps gazeux qui est une combinaison de carbone et d'oxygène. L'air contient toujours un peu de ce gaz et les feuilles des plantes vertes l'absorbent et en retirent du carbone.

Le noir de fumée est du carbone presque pure.

Quand le carbone brûle il redevient du gaz carbonique ou acide carbonique.