

AIR ATMOSPHERIQUE.—Nous avons déjà vu que l'oxygène entre pour $\frac{1}{4}$ dans la composition de l'air atmosphérique ; l'azote en forme les autres $\frac{3}{4}$. Ces deux gaz ne sont pas combinés dans l'air atmosphérique, mais seulement mélangés. L'azote, par ses propriétés négatives, tempère les propriétés de l'oxygène, qui, sans cela, seraient trop actives. En effet, les propriétés comburantes de l'oxygène, sont telles que le fer, l'acier, etc., plongés dans ce gaz, après avoir été chauffés, y brûlent avec la plus vive intensité. Si l'air était tout composé d'oxygène, il y a longtemps que tout ce qui se trouve à la surface de la terre serait brûlé, calciné. En outre, bien que l'oxygène soit l'agent essentiel de la respiration, il n'en est pas moins vrai de dire que, respiré à l'état de pureté, il produit des effets funestes sur la santé, et finit par amener la mort. Ici encore, l'azote, par ses propriétés négatives, tempère l'action trop énergique de l'oxygène.

A part l'oxygène et l'azote, l'air atmosphérique renferme, à l'état de mélange, une foule d'autres corps. En effet, l'air atmosphérique est le réceptacle naturel de tous les gaz qui s'échappent de la surface de la terre, et aussi de tous les corps solides assez légers pour flotter dans l'air. Ainsi, l'air atmosphérique contient, en tous temps, une grande quantité d'humidité qui retombe sur la terre à l'état de pluie, de rosée, de neige, etc. ; il renferme les produits qui s'échappent de nos poumons pendant la respiration, les