

toutes les parties des tissus qui composent le corps de l'homme et celui des animaux, de même que dans les plantes.

Si l'on enflamme un jet d'hydrogène au contact de l'air, il brûle avec une flamme peu éclairante, et le produit de la combustion est de l'eau.

Si l'on introduit dans un flacon un mélange d'hydrogène et d'air, ou mieux d'oxygène, et qu'on approche de ce mélange une allumette enflammée, il se produit une forte détonation; cette détonation est due à la combinaison de l'hydrogène avec l'oxygène; le produit de cette combinaison est de l'eau.

Azote.

Comme les deux corps précédents, l'azote est un gaz qui n'a ni odeur, ni saveur, ni couleur. Ces trois gaz se distinguent facilement les uns des autres par leurs caractères chimiques. En effet, tandis que l'oxygène est *comburant*, c'est-à-dire, l'agent qui *brûle* les autres corps, tandis que l'hydrogène est *combustible*, c'est-à-dire qu'il peut *être brûlé*, l'azote n'est ni comburant, ni combustible. Une allumette enflammée, que l'on plonge dans un flacon rempli d'azote, s'éteint aussitôt. L'azote se rencontre dans les diverses parties du corps de l'homme et des corps des animaux; il entre dans la composition de certaines parties les plus importantes des plantes.