

DE LA TRANSFORMATION
ET DE LA
CONSERVATION DE L'ÉNERGIE
DANS L'UNIVERS

C'est un fait connu de tout le monde et mis hors de doute par les travaux des chimistes depuis Lavoisier, que dans les innombrables métamorphoses que peut subir un poids déterminé d'une substance, ce poids reste rigoureusement constant, soit que le corps devienne libre, soit qu'il demeure engagé dans une combinaison quelconque.

Personne ne croit plus aujourd'hui qu'il ne reste rien du morceau de charbon consumé dans l'acte de la combustion; chacun sait et comprend que ce charbon s'est combiné avec l'oxygène de l'air pour former un gaz, l'acide carbonique, invisible il est vrai, mais qu'on peut recueillir, enfermer, peser, analyser et dans lequel l'analyse retrouve intégralement le poids du charbon brûlé.

Si le principe de l'indestructibilité ou de la conservation de la matière se présente à tous comme un fait que l'esprit saisit clairement et sans effort, cela tient d'abord à ce que chacun se fait de la matière et de son existence (au point de vue qui nous occupe) une idée suffisamment nette, sans même que sa pensée se soit jamais arrêtée spécialement sur cet objet; la matière s'impose à nous par l'usage journalier des sens. En second lieu la corrélation qui existe entre un composé et les éléments dont il est formé est une notion que chacun saisit aisément, tout au moins au point de vue quanti-