

plutôt le *composé* formé par l'union des deux premières se décomposera. Ainsi l'acide carbonique et la soude réunis forment le composé qu'on appelle carbonate de soude ; si vous versez de l'acide acétique sur ce *carbonate* de soude, vous aurez de l'*acétate* de soude ; si vous versez de l'acide hydrochlorique sur cet acétate de soude, l'acide acétique sera chassé et vous obtiendrez de l'*hydrochlorate* de soude ; si vous versez de l'acide nitrique sur l'hydrochlorate de soude, vous aurez du *nitrate* de soude ; enfin, si vous versez de l'acide sulphurique sur ce nitrate de soude, vous obtiendrez du *sulphate* de soude.

Il faut bien remarquer que l'union chimique diffère essentiellement du mélange mécanique ou physique.

Le Petit Laboratoire de l'Élève contient tout ce qu'il faut pour faire les expériences marquées d'une astérisque [*].
