

de bismuth. Berzélius désigne les oxydes en terminant le nom de l'élément positif en *eux* ou en *ique*, faisant précéder ces noms de *sous* et *sur* selon que l'oxyde contient trop peu ou trop d'oxygène pour pouvoir se combiner avec les acides. Ex. Oxyde manganoux, manganique, sur-manganique. Oxyde sous-plomboux, plomboux, et sur-plombique.

Des acides. — On appelle acides, des corps solides, liquides ou gazeux, rougissant le tournesol, ayant une saveur caustique, ou étant électro-négatifs relativement aux oxydes métalliques avec lesquels ils se combinent en formant ainsi des corps plus complexes aux quels on a donné le nom de sels.

Oxacide. — L'Oxygène ne formant qu'un seul acide avec un corps simple, on le désigne en terminant en *ique* le nom de l'élément positif; exemple: acide silicique. S'il en forme deux, le moins oxygéné se termine en *eux* et le plus oxygéné en *ique*; exemple: acide arsénieux et arsénique. S'il en forme quatre, on fera précéder du mot *hypo*, qui veut dire au dessous, les noms du premier et du troisième; exemple: acide hyposulfureux, sulfureux; hyposulfurique, sulfurique. La particule *hyper* (sur) ou simplement *per* est ajoutée devant l'adjectif à terminaison en *ique*, pour indiquer l'acide le plus oxygéné. Ex. Acide hyperchlorique.

Des composés Binaires non Oxygénés.

Non acides. — Quand deux corps simples se combinent ensemble, on nomme le produit en terminant en *ure* le nom de l'élément négatif, l'autre restant sans changement; et s'il en résulte plusieurs composés, on fait précéder leur noms des mots *proto*, *bi*, *tri*, selon que l'élément électro-négatif s'est combiné en une, deux, trois proportions avec le positif; exemple: proto-chlorure, bi-chlorure de phosphore; proto-chlorure, sesqui-chlorure de fer. On peut remplacer la terminaison *ure* par *ide* quant l'élément électro-vitré est un métalloïde ou bien un métal électro-résineux; exemple: proto-chloride, bi-chloride de phosphore; ou bien chloride phosphoreux, chloride phosphorique, chloride arsénieux,