

les corps simples: l'oxygène, le chlore, le brome, l'iode, le fluor, l'arsenic, le sélénium, le tellure, le mercure, etc., dont le premier est le plus énergique. Parmi les corps oxygénés, ceux qui renferment le plus d'oxygène sont le plus souvent électro-négatifs par rapport à ceux qui en renferment le moins; ceux qui sont doués des propriétés acides sont ordinairement les plus énergiques et se combinent avec la plupart des autres. D'après cela, on distingue toujours deux sortes de corps dans une combinaison, quelque compliquée qu'elle soit: les *corps électro-négatifs*, qu'on nomme souvent *acides* dans les corps oxygénés; et les *électro-positifs*, qu'on nomme généralement *bases*.

De la Nomenclature Chimique.

On appelle *nomenclature chimique*, cette partie des prologomènes chimiques qui a pour but de nous apprendre les règles selon les quelles nous devons formuler les noms à donner aux corps composés. Quand aux corps simples, non seulement on peut, mais on doit même leur donner des noms insignifiants, qui doivent être courts et le plus harmonieux possible, afin que ceux de leurs composés ne soient ni trop longs ni trop difficiles à prononcer.

Composés Binaires Oxygénés.

Des oxydes.—On donne le nom d'oxyde à des corps solides, liquides ou gazeux, n'ayant pas de saveur aigre et ne rougissant pas l'infusion de tournesol, ou papier de Litmus. Quand un corps simple en se combinant avec l'oxygène ne forme qu'un seul oxyde, on fait suivre le mot oxyde du nom du corps simple avec lequel l'oxygène s'est combiné, exemple: oxyde d'aluminium. Si le même corps peut former avec l'oxygène plusieurs oxydes, on nomme ces produits en faisant précéder le mot oxyde, des mots proto, bi, tri, etc., selon que l'oxygène s'est combiné en une, deux, ou trois proportions. Le mot *per* mis avant le mot oxyde indique que ce corps est au maximum d'oxygénation; quant au mot *sesqui*, il exprime qu'un atome et demi d'oxygène s'est combiné. Exemple: Protoxyde, sesquioxyde, binoxyde de manganèse; protoxyde, per-oxyde