

chloride arsénique. Il arrive quelquefois que ces composés contiennent une certaine quantité d'oxyde de l'élément positif ; cet oxyde est d'ordinaire en proportion définie ; on les nomme en faisant précéder du mot *oxy* le nom du composé binaire ; exemple : oxy-sulfure d'antimoine, oxy-chlorure de mercure. Le produit résultant de la combinaison de deux ou d'un plus grand nombre de métaux prend le nom d'alliage, et celui d'amalgame s'il y rentre du mercure ; exemple : alliage de cuivre et d'étain ; amalgame d'argent, de plomb.

*Acides.*—Quand on décompose ces corps par la pile, le corps comburant ou négatif se porte au pôle positif, et le combustible ou positif au pôle négatif, il en est de même pour les oxacides. Les acides dont l'hydragène est un des éléments, prennent le nom d'hydracides ; s'ils contiennent du chlore ils sont dits chloracides ; du phthore phthoracides, etc. S'il y en avait plusieurs à nommer, on terminerait les uns en *eux* et les autres en *ique*, ces terminaisons n'étant destinées qu'à indiquer l'acidité.

*Des hydracides.*—On nomme les hydracides en terminant le nom de l'élément électro-négatif en hydrique ; exemple : chlore-hydrique, iode-hydrique. Quand ils ne sont pas hydrogénés, on formule leur nom en terminant en *ique* le nom de l'élément positif que l'on fait précéder de celui de l'élément négatif plus ou moins modifié ; exemple : Acides phthoro-borique, chloro-silicique, sulfo-carbonique.

*Des sels.*—On appelle sels des produits de la combinaison des acides avec les bases salifiables, et on nomme ainsi toute substance capable de neutraliser plus ou moins complètement les propriétés des acides. Soumis à l'action de la pile, ils sont décomposés ; l'acide se porte au pôle positif, et la base au négatif.

*Dénomination des sels.*—On nomme les sels en modifiant le nom de l'acide qui leur a donné naissance, et le faisant suivre de celui de la base. Cela posé, si le nom de l'acide est terminé en *eux*, celui du sel se termine en *ite* ; s'il est en *ique*, le sel prend la terminaison *ate*. Exemple ; Sulfite de protoxyde de fer, sulphate de sesqui-oxyde de fer : on dit aussi, par abréviation, proto-sulfite de fer, sesqui-