

sulphate de fer. Quand la base est un oxyde, ils prennent le nom d'oxy-sels, sulfo-sels, si elle est un sulfure ; sélénis-sels, si c'est un sélénure, etc. Les sels sont dits neutres lorsque les propriétés de l'acide et celle de la base se sont neutralisées ; acides quand c'est l'acide qui prédomine, et enfin basiques quand la base est en excès. Dans les sels acides ou basiques, la quantité d'acide ou de base en excès est un multiple de 1, $\frac{1}{2}$, 2, 3, 4, etc., de la quantité de l'acide ou de la base du sel neutre pris pour type. Cela posé, on placera avant le nom générique du sel les mots sesqui, bi, tri, etc., suivis de la préposition *sur* ou *sous*, selon qu'ils sont acides ou basiques. Ex : phosphate neutre, sesqui-sur-phosphate de chaux, bi-sur-phosphate, sesqui-sous-phosphate, bi-sous-phosphate de chaux ; ou bien on peut encore dire sesqui bi-phosphate de chaux, phosphate sesquibasique, bi-basique de chaux. Un certain nombre d'oxydes métalliques s'unissent les uns aux autres, de sorte que l'un joue le rôle d'acide et l'autre celui de base, et il en résulte des espèces de sels que l'on nomme comme les précédents. Ex : oxyde de zinc et protoxyde de potassium, zincate de potasse, aluminat de potasse, silicate de magnésie.

Quand les oxydes contiennent de l'eau en proportion définie, on les appelle *hydrates* ; et les autres sont dits *hydratés* quand ils sont dans les mêmes circonstances.

Exceptions à la nomenclature des composés binaires.

Eau, au lieu de protoxyde d'hydrogène ; *Ammoniaque*, pour nitrure d'hydrogène ; *Cyanogène*, au lieu de nitrure de carbone. On lui a conservé ce nom, parce qu'il peut se comporter comme certains corps simples dans ses réactions.

On dit aussi : hydrogène phosphoré, hydrogène carboné pour phosphure d'hydrogène, carbure d'hydrogène. Silice, potasse, soude, baryte, strontiane, chaux, magnésie, alumine, pour acide silicique, protoxyde de potassium, de sodium, de barium, de strontium, de kalium, de magnésium, d'aluminium.

Des Métalloïdes.

On appelle métalloïdes des corps simples solides, li-