

grés de sursaturation des sels, où l'on voit que tantôt la quantité d'acide, tantôt la quantité de base est un multiple de ce qu'est cette même quantité dans le sel neutre. Mais lorsque je comparai les degrés d'oxidation connus des corps simples, et que je cherchai la combinaison $R + O$ parmi eux, sur-tout lorsque je la cherchai dans le degré d'oxidation qui se forme de préférence, je trouvai presque toujours les autres degrés d'oxidation composés d'une manière très-compiquée, et par conséquent peu probable. Si, par exemple, l'oxidule de fer et l'acide sulfureux sont chacun $R + O$, et l'oxide de fer et l'acide sulfurique $2R + 3O$, il résulte de cette composition, dans les combinaisons de ces derniers avec d'autres corps, une multiplicité actuellement improbable. La quantité relative d'oxigène dans les trois oxides de l'antimoine est comme 3, 4 et 5; et quel que soit celui de ces oxides que l'on considère comme $R + O$, les autres seront composés de plusieurs atomes de chaque élément d'une manière qui n'est pas probable. Lorsqu'ensuite je comparai les corps composés entre eux, je crus trouver que l'élément le plus électro-positif y entrait pour un moindre