

ten; allein diese Körper sind doch in Verbindung mit andern nachzuweisen. Ihre einfachste Darstellung ist die in Luftform, in welche sie durch das Feuer zu bringen sind.

Der Sauerstoff (Principe oxygène) ist von mächtiger Wirkung in der Natur und in den Werkstätten der Künste. Er hat seinen Namen von der Fähigkeit, viele an und für sich nicht saure Körper durch seinen Uebergang an selbige in Säuren umzuändern. Er selbst ist nicht sauer; der Stoff, mit welchem er sich verbinden soll, ist nicht sauer; aber die neue Verbindung ist eine Säure. Sie kennen den Schwefel, er ist ein brennbarer Körper, ohne saure Eigenschaften; verbrennen Sie ihn in gemeiner Luft, so wird er zur Säure, weil er während des Brennens den Sauerstoff aus der Luft anzieht. So wie hier, geht es auch bey vielen andern Prozessen und so besteht die Phosphorsäure aus Phosphor und Sauerstoff, die Zuckersäure aus Zucker und Sauerstoff u. s. w. Die einfachste Form dieses Stoffes ist jene der Lebensluft (Sauerstoffgas), welche in der Menge von ohngefähr 25 in 100 uns stets in der gemeinen Luft umweht; diese Luft ist es, welcher alle Feuer ihre Unterhaltung verdanken, durch welche alle warmblütige