

schiedene Stoffe, den Quarz, Feldspath und Glimmer bemerkt. An andern Körpern kann man weder mit freiem noch mit bewaffnetem Auge oder durch ein anderes mechanisches Mittel eine Ungleichheit der Theile bemerken, und doch bestehen sie oft aus ungleichartigen Stoffen. Solche Körper heißen chemisch zusammengesetzte oder gemischte Körper, und werden durch chemische Mittel zerlegt. Die ungleichartigen Bestandtheile, aus denen ein Körper zunächst besteht, und die man deshalb seine nächsten Bestandtheile nennt, sind oft selbst wieder zusammengesetzt und enthalten daher Theile, die entfernte Bestandtheile eines Körpers genannt werden. So z. B. besteht der Salpeter aus Kali und Salpetersäure als seinen nächsten Bestandtheilen, aber sowohl das Kali als die Salpetersäure sind selbst wieder zusammengesetzter Natur; ersteres besteht aus Kalium und Sauerstoff, letztere aus Stickstoff und Sauerstoff. Da dieses doch nicht ohne Ende so fortgehen kann, so müssen den zusammengesetzten Körpern offenbar chemisch einfache oder Elemente zu Grunde liegen. Diese sucht die Chemie auf dem Erfahrungswege darzustellen. Sie nimmt aber jene Stoffe als Elemente (eigentlich Grundstoffe) an, die sie nach ihrem jedesmaligen Standpunkte nicht mehr weiter zerlegen kann, ohne gerade zu behaupten, daß sie unzerlegbar sind; denn sie hat leider nur zu oft erfahren, daß einzelne Stoffe, die sie für einfach hielt, durch später entdeckte Mittel weiter zerlegt wurden, und dadurch gelernt, dem Worte Element einen bescheideneren Sinn zu geben, als die Alten thun zu müssen glaubten, die nur absolut unzerlegbare Stoffe darunter verstanden.

44. Als Grundstoffe werden heut zu Tage jene angenommen, welche hier mit ihrer gewöhnlichen Bezeichnung und ihrem stöchiometrischen Werthe folgen:

Sauerstoff, Oxygen. O = 100.000	Brom Br = 470.55
Wasserstoff, Hydrog. H = 6.2398	„ „ „ „ Br = 941.10
„ „ „ H = 12.4796	Jod J = 768.781
Stickstoff, Nitrogen. N = 88.518	„ J = 1537.562
„ „ „ N = 177.036	Fluor F = 116.900
Schwefel, Sulphur S = 201.165	„ F = 233.800
„ S = 402.330	Kohlenstoff, Carbonic. C = 76.437
Phosphor, Phosphor. P = 196.155	„ „ „ „ C = 152.875
„ „ „ P = 392.310	Bor B = 135.983
Chlor Cl = 221.325	„ B = 271.966
„ Cl = 442.650	Kiesel, Silicium Si = 277.478

Naturlehre.

3