

säure und Zucker (Rochleder und Hlasiwetz).

Chinovagerbsäure. Spaltet sich durch Einwirkung verdünnter Schwefelsäure bei erhöhter Temperatur in Chinovarothe und Zucker (Hlasiwetz).

Galläpfelgerbsäure. Spaltet sich durch Einwirkung verdünnter Schwefelsäure bei erhöhter Temperatur in Gallussäure und Zucker (Strecker).

Die in der ersten Gruppe zusammengestellten Körper unterscheiden sich von den Gliedern der zweiten Gruppe dadurch, dass sie entweder ganz indifferent sind, wie Amygdalin, Salicin, Phloridzin, Arbutin, Populin und Äsculin, oder äusserst schwach saure Eigenschaften besitzen wie die Ruberythrinsäure. Nur die Rhodeoretinsäure besitzt deutlicher ausgesprochen die Natur einer Säure. Alle diese Körper lassen entweder ihr Atomgewicht durch Verbindungen mit Basen nicht bestimmen oder wenn es bestimmbar ist, ist es sehr hoch und entspricht den für diese Körper angenommenen Formeln.

Anders verhält es sich mit den Gliedern der zweiten Gruppe, deren Atomgewicht sich bestimmen lässt. Aus den Analysen der Salze dieser Säuren lässt sich ihr Atomgewicht ableiten.

Die Glieder der ersten Gruppe enthalten also ein Kohlehydrat, das 12 Äq. Kohlenstoff, und Wasserstoff und Sauerstoff zu gleichen Äquivalenten erhält. Unter Aufnahme von Wasser tritt es als Zucker aus. Man kann diese Körper mit Laurent mit dem Namen Glucosamide bezeichnen.

Die Körper der zweiten Gruppe enthalten vermög ihrer Zusammensetzung kein Kohlehydrat mit 12 Äq. Kohlenstoff. Ihr Atomgewicht müsste sonst ein wenigstens doppelt oder dreifach so hohes sein, als es durch ihre Salze angezeigt wird. Niemand ist es in den Sinn gekommen die Formel des Alkohols zu verfünffachen und $C_{20} H_{30} O_{10}$ zu schreiben, weil beim Durchleiten seiner Dämpfe durch ein erhitztes Rohr Naphtalin entsteht, das 20 Äq. Kohle enthält. Dadurch, dass diese Säuren unter Umständen ein Kohlehydrat mit 12 Äq. Kohle liefern, ist demnach noch lange nicht bewiesen, dass sie ein solches fertig gebildet enthalten.

Das Kartoffelfuselöl mit Schwefelsäure behandelt gibt $C_{40} H_{30}$ dessenungeachtet hat es die Formel $C_{10} H_{12} O_2$ und nicht $C_{40} H_{48} O_8$.