

Analyse des Phloridzins; *)

von *Chr. Petersen*.

I. 0,601 Substanz gaben 0,620 Kohlensäure und 0,158 Wasser.

II. 0,239 Substanz gaben 0,492 Kohlensäure und 0,125 Wasser.

Dies gibt in 100 Theilen:

I.	II.
C 56,955	C 56,921 = 4 Atom C
H 5,826	H 5,810 = 5 » H
O 37,219	O 37,274 = 2 » O

Berechnet.

C 56,942

H 5,810

O 37,248

Concentrirte Schwefelsäure schwärzt dasselbe. Mit concentrirter Salpetersäure zusammengebracht bildet sich ein schwarzbraunes Harz, welches sich beim Erhitzen zu einer dunkelrothen Flüssigkeit löst. Diese Farbe verschwindet bei weiterem Kochen unter Bildung von salpetriger Säure.

In Wasser löslich; die wässrige Lösung zeigt keine Veränderung auf das Reagenzpapier.

*) Vergl. die Abhandlung von De Koninck S. 75 dieses Bandes der Annalen. D. R.
