

gelbe Krystalldrüsen, die bei 230° unter Zersetzung schmelzen und auch in den übrigen physikalischen Eigenschaften mit der Nitrogentisinsäure von Klemenc übereinstimmen.

Die Analyse ergab folgende Werte:

- I. 0.4141 g lufttrockene Substanz verloren bei 105° $0.0630\text{ g H}_2\text{O}$.¹
 II. 0.3511 g bei 105° getrocknete Substanz gaben $22.8\text{ cm}^3\text{ N}$ bei 18° und 738 mm .

In 100 Teilen:

	Gefunden		Berechnet für	
	I	II	$\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_6$
H_2O	14.97	—	15.21	—
N	—	7.28	—	7.03

Die Ausbeute an reiner Nitrogentisinsäure betrug etwa 30% der theoretischen, dürfte sich aber bei größerer Verdünnung durch Äther noch etwas erhöhen lassen. Wird nach dem Verdunsten des Äthers mit dem Wasserzusatz längere Zeit gewartet oder mit dem Wasser zu lange stehen gelassen, so vermindert sich die Ausbeute beträchtlich, da, trotzdem mit den berechneten Mengen gearbeitet wurde, doch noch immer etwas freie Salpetersäure vorhanden ist, die dann oxydierend wirkt. Auch Verwendung von wasser- oder alkoholhaltigem Äther muß vermieden werden, da sonst das Gelingen der Reaktion in Frage gestellt wird.

¹ Klemenc erwähnt den Krystallwassergehalt der Nitrogentisinsäure nicht.