

zeuge dauerhaft und schön chromgelb bis citronengelb. Die wässrige Lösung der Pinitansäure fällt weder Leim noch Brechweinstein, Barytwasser bringt weder bei gewöhnlicher Temperatur noch bei der Kochhitze einen Niederschlag hervor, Ammoniak bringt keine Veränderung hervor; beim Stehen an der Luft wird die ammoniakhaltige Lösung unter Sauerstoffabsorption rothbraun; Eisenchlorid färbt die Flüssigkeit dunkel-rothbraun; Bleizucker gibt einen gelben Niederschlag; die kleinste Menge freier Essigsäure hindert die Entstehung dieses Niederschlages oder löst den gebildeten Niederschlag wieder auf. Basisch-essigsäures Bleioxyd gibt bei gewöhnlicher Temperatur einen citrongelben Niederschlag, im Überschuss einer siedenden Lösung zugesetzt, einen feurig-chromgelben, ins Orangerothe ziehenden Niederschlag. Schwefelsäures Kupferoxyd gibt nach Zusatz von etwas Ammoniak einen graugrünen, in überschüssigem Ammoniak mit grüner Farbe löslichen Niederschlag. Salpetersäures Silberoxyd bewirkt nach Zusatz von wenig Ammoniak eine graue Fällung, die sehr leicht unter Ausscheidung von Silber zersetzt wird. Zinnchlorid bringt in concentrirten Lösungen der Säure keinen, in sehr verdünnten einen blassgelben, Chlor enthaltenden Niederschlag hervor. Mit Chlorwasserstoffsäure versetzt und erhitzt, trübt sich die wässrige Lösung der Säure sogleich. Concentrirte Schwefelsäure der Lösung der Säure in wenig Wasser zugesetzt, färbt sie rothbraun Wasser fällt dann Flocken von ziegelrother oder braunrother Farbe, je nachdem die Wärme-Entwicklung geringer oder stärker war. Wird die Säurelösung mit Schwefelsäure versetzt und dafür gesorgt, dass keine Temperaturerhöhung stattfinden kann, so fällt auf Wasserzusatze die Säure unverändert in gelben Flocken nieder.

Ein durch Behandeln der Säure mit Schwefelsäure gewonnenes, dunkel-rothbraunes Product gab nach Auswaschen mit Wasser und Trocknen bei 100° C. bei der Analyse folgende Zahlen:

0·3435 Substanz gaben 0·7340 Kohlensäure und 0·1480 Wasser oder in 100 Theilen:

	Berechnet.	Gefunden.
42 Äq. Kohlenstoff	= 252 — 58·33 —	58·22
20 „ Wasserstoff	= 20 — 4·63 —	4·65
20 „ Sauerstoff	= 160 — 37·04 —	37·13
	<hr/>	
	432 — 100·00 —	100·00
$C_{42} H_{20} O_{20} = C_{14} H_8 O_8 + 2 (C_{14} H_6 O_6)$		