erfolgt rascher, wenn man gasförmige Chlorwasserstoffsäure über glühendes, fein vertheiltes Kupfer leitet. In beiden Fällen entsteht nur Kupferchlorür. (*Annalen d. Ch. u. Pharm.* CXXXVI, 109 — 110.) G.

Tabelle der specifischen Gewichte der wässrigen Salpetersäure nach J. Kolb.

Spec. Gewicht	100 Theile enthalten bei 0° C.		100 Theile enthalten bei 15° C.	
	NO ⁵	HO,NO ⁵	NO ⁵	HO,NO ⁵
1,000	0,0	0,0	0,1	0,2
1,007	0,9	1,1	1,3	1,5
1,014	1,9	2,2	2,2	2,6
1,022	2,9	3,4	3,4	4,0
1,029	3,9	4,5	4,4	5,1
1,036	4,7	5,5	5,4	6,3
1,044	5,7	6,7	6,5	7,6
1,052	6,9	8,0	7,7	9,0
1,060	7,9	9,2	8,7	10,2
1,067	8,7	10,2	9,8	11,4
1,075	9,8	11,4	10,9	12,7
1,083	10,8	12,6	12,0	14,0
1,091	11,8	13,8	13,1	15,3
1,100	13,0	15,2	14,4	16,8
1,108	14,0	16,4	15,4	18,0
1,116	15,1	17,6	16,6	19,4
1,125	16,2	18,9	17,8	20,8
1,134	17,3	20,2	19,0	22,2
1,143	18,5	21,6	20,2	23,6
1,152	19,6	22,9	21,3	24,9
1,161	20,7	24,2	22,5	26,3
1,171	22,0	25,7	23,8	27,8
1,180	23,1	27,0	25,0	29,2
1,190	24,4	28,0	26,3	30,7
1,199	25,5	29,8	27,5	32,1
1,210	26,9	31,4	28,9	33,8
1,221	28,4	33,1	30,4	35,5
1,231	29,7	34,6	31,7	37,0
1,242	31,0	36,2	33,1	38,6
1,252	32,3	37,7	34,5	40,2
1,261	33,5	39,1	35,6	41,5
1,275	35,2	41,1	37,3	43,5

Spec. Gewicht	100 Theile enthalten bei 0° C.		100 Theile enthalten bei 15° C.	
	NO ⁵	HO,NO ⁵	NO ⁵	HO,NO ⁵
1,286	36,5	42,6	38,6	45,0
1,298	38,0	44,4	40,4	47,1
1,309	39,5	46,1	41,7	48,6
1,321	41,14	48,0	43,5	50,7
1,334	42,9	50,0	45,3	52,9
1,346	44,5	51,9	47,1	55,0
1,359	46,3	54,0	49,1	57,3
1,372	48,2	56,2	51,1	59,6
1,384	50,0	58,4	52,9	61,7
1,398	52,1	60,8	53,3	64,5
1,412	54,2	63,2	57,9	67,5
1,426	56,7	66,2	60,5	70,6
1,440	59,1	69,0	63,8	74,4
1,454	61,9	72,2	67,2	78,4
1,470	65,2	76,1	71,1	83,0
1,485	68,7	80,2	74,7	87,1
1,501	72,4	84,5	79,4	92,6
1,516	75,8	88,4	82,3	96,0
1,524	77,6	90,5	84,0	98,0
1,530	79,0	92,2	85,71	100,0
1,532	79,5	92,7		
1,541	81,4	95,0		
1,549	83,4	97,3		
1,559	85,71	100,0		

(*Annal. d. chim. et d. phys. 4me Sér. Févr. 1867. tom. X*
pag. 136 — 144). *H. Ludwig.*

Die explosive Mischung

von John Horsley besteht aus 9 Th. gutgetrocknetem, feingepulvertem chlorsaneren Kali und 3 Th. Galläpfelpulver, die durch feine Metallsiebe gemischt werden. — Auch die Kraft des gewöhnlichen Schiesspulvers wird durch einen Zusatz von 12⁰/₁₀ Galläpfelpulver vermehrt. (*Polytechn. Notizblatt*).

Dr. Reich.

Eine besondere Art der Auflösung des Jods bei Gegenwart gewisser Süsstoffe

beobachtete H. Hlasiwetz. Wässrige Lösungen von Orçin, Resorçin und Phloroglycin zeigen die auffallende Eigenschaft, dass sie, besonders beim Erwärmen, beträchtliche Men-