

Tabelle 3.

Menge Äthylschwefelsäure 48·4. Menge Alkohol 792. Temperatur 100°.

Zeit	Titer in Kubik- zentimeter $\frac{1}{10}$ normaler Lösung	Zunahme des Titers "	Daraus berechnete Äthermenge x	K
0·00 ^h	48·4	—	—	—
4·5	49·1	0·7	18·1	0·085
16·25	51·5	3·1	38·9	0·048
24·25	53·1	4·7	48·6	0·0426
48·00	56·4*	7·3	61·0	0·0270
94·00	59·9*	11·5	77·0	0·0174
191·00	65·2*	16·8	—	—
335·00	70·9*	22·5	—	—
552·00	77·5*	29·1	—	—

Tabelle 4.

Menge Äthylschwefelsäure 24·2. Menge Alkohol 792. Temperatur 100°.

Zeit	Titer in Kubik- zentimeter $\frac{1}{10}$ normaler Lösung	Zunahme des Titers "	Daraus berechnete Äthermenge x	K
0 ^h	24·2	—	—	—
48	27·0	3·2	39·6	0·0350
94	27·8	3·6	42·0	0·0190
190	29·5	5·3	51·6	0·0115
335	31·2*	7·0	54·9	0·0076
552	32·9*	8·7	67·0	0·0067

Tabelle 5.

Menge Äthylschwefelsäure 21·8. Menge Alkohol 792. Temperatur 100°.

Zeit	Titer in Kubik- zentimeter $\frac{1}{10}$ normaler Lösung	Zunahme des Titers "	Daraus berechnete Äthermenge x	K
0 ^h	21·8	—	—	—
120	25·1	3·3	40·2	0·0170
240	27·0	5·2	51·2	0·0101
288	27·7	5·9	54·6	0·00894