

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

**Beitrag zur Kenntnis der Bildungswärme von
Jodwasserstoff aus den Elementen**

Stegmüller, Philipp

1907

Tabelle: Tabelle VII

[urn:nbn:de:bsz:31-274712](#)

Tabelle VII.

Normalität des JH, J ₂	Temperatur der Säure in °C	Volumen des Abgelesenen Gasraums in ml	Temperatur in °C in der Gas- zähre	Druck in mm Hg in der Gas- zähre	Gassubst. in mm Hg in der Gas- zähre	Volumen Na ₂ OH Reduz. auf 0° u. 760 mm Hg	Verbrauchte Na ₂ OH cm ³ /100-n.	Volumen JH in cem ³ /100-n.	Verbrauchte Na ₂ S ₂ O ₃ cm ³ /100-n.	Volumen JH in cem ³ /100-n.	Verbrauchte Na ₂ S ₂ O ₃ cm ³ /100-n.	Volumen JH in cem ³ /100-n.	Partialdruck J ₂ 10 ⁻³ mm	Partialdruck JH 10 ⁻⁴ Atm.	Partialdruck JH 10 ⁻³ mm
5,8	—	31,6	30,558	17	745	27,627	1,43	0,320	—	—	0,116	8,8	—	—	—
5,8	—	31,6	33,980	18	753	30,956	1,50	0,336	—	—	0,108	8,2	—	—	—
5,8	0,58	31,6	33,095	17	752	30,150	—	—	3,17	0,355	—	—	0,120	8,9	—
5,8	1,19	31,6	30,150	18	743	27,056	—	—	5,10	0,570	—	—	0,210	16,0	—
5,8	1,19	31,6	25,000	17	745	22,605	—	—	4,30	0,482	—	—	0,213	16,2	—
5,8	—	55,2	8,700	20	—	7,797	3,15	0,706	—	—	0,863	65,6	—	—	—
5,8	—	55,2	7,830	20	—	7,167	2,97	0,665	—	—	0,883	67,1	—	—	—
5,8	0,58	55,2	8,872	20	752	7,990	3,22	0,721	4,53	0,507	0,860	65,4	—	46,0	—
5,8	0,58	55,2	9,670	20	752	8,707	3,58	0,802	5,16	0,578	0,878	66,7	—	48,1	—
5,8	1,19	55,2	10,078	21	751	9,014	3,63	0,813	9,56	1,07	0,860	65,4	—	85,4	—
5,8	1,19	55,2	12,595	22	751	11,220	4,65	1,04	12,25	1,37	0,882	67,0	—	88,2	—
5,8	—	81,6	0,989	22	749	0,879	3,12	0,699	—	—	6,58	500	—	—	—
5,8	—	81,6	1,000	22	750	0,887	3,18	0,712	—	—	6,64	505	—	—	—
5,8	0,58	81,6	1,105	19	751	0,999	3,55	0,795	3,47	0,390	6,58	501	—	246	—
5,8	0,58	81,6	1,000	20	752	0,901	3,30	0,740	3,23	0,362	6,80	517	3,33	253	—
5,8	1,19	81,6	1,000	21	751	0,887	3,13	0,701	6,07	0,680	6,54	497	6,35	483	—
5,8	1,19	81,6	1,074	22	752	0,956	3,40	0,762	6,32	0,708	6,60	502	6,14	467	—