

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

**Über die Wasserstoffgewinnung aus Kohlenoxyd und
Kalkhydrat und die Beschleunigung der
Wassergasreaktion durch Eisen**

Engels, William Henry

1911

Tabelle: Tabelle XI

[urn:nbn:de:bsz:31-278992](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:bsz:31-278992)

Tabelle

Nr. des Versuches	Geschwindigkeit des Gasstroms	Temperatur	K gefunden	K berechnet
	ccm/Min.	°C		
1	1,78	399	0,09797	0,08065
16	—	399	0,0488	0,08065
2	1,79	438	0,1213	0,10705
17	1,52	460	0,1230	0,13059
3	1,52	486	0,1800	0,16243
18	2,92	492	0,2165	0,17055
19	—	506	0,2107	0,19014
20	1,73	553	0,2783	0,26585
21	0,77	554	0,2991	0,2673
4	2,64	555	0,2750	0,26934
22	1,83	559	0,3052	0,27658
5	5,89	596	0,3663	0,34861
6	—	598	0,4111	0,35192
23	0,67	600	0,4315	0,35526
7	—	608	0,3514	0,37416
8	1,49	608	0,4597	0,37416
24	2,50	612	0,4566	0,3826
9	1,95	614	0,4355	0,38691
25	—	617	0,4311	0,39359
26	4,25	711	0,7171	0,63023
10	1,85	719	0,6907	0,65282
27	3,83	727	0,7008	0,67633
11	17,00	771	0,8860	0,80814
12	9,60	773	0,8644	0,81490
13	4,80	817	1,065	0,9548
28	4,01	821	1,003	0,97020
14	2,07	823	1,054	0,97680
29	4,25	824	1,035	0,97800
15	7,98	900	1,321	1,24655
30	6,04	900	1,318	1,24655
31	6,01	910	1,335	1,2825

XI.

log K gefunden	log K berechnet	$\log K_{\text{gef.}} - \log K_{\text{ber.}}$	const.
0,99108 — 2	0,90659 — 2	+ 0,08449	+ 0,05591
0,68843 — 2	0,90659 — 2	— 0,21816	— 0,24674
0,08339 — 1	0,02961 — 1	+ 0,05378	+ 0,02520
0,08988 — 1	0,11590 — 1	— 0,02602	— 0,05460
0,25533 — 1	0,21067 — 1	+ 0,04466	+ 0,01608
0,33552 — 1	0,23186 — 1	+ 0,10366	+ 0,07508
0,32359 — 1	0,27906 — 1	+ 0,04453	+ 0,01595
0,44451 — 1	0,42464 — 1	+ 0,01987	— 0,00871
0,47586 — 1	0,42700 — 1	+ 0,04886	+ 0,02028
0,43927 — 1	0,43030 — 1	+ 0,00897	— 0,01961
0,48467 — 1	0,44182 — 1	+ 0,04285	+ 0,01427
0,56383 — 1	0,54233 — 1	+ 0,02150	— 0,00708
0,61395 — 1	0,54644 — 1	+ 0,06751	+ 0,03893
0,63503 — 1	0,55055 — 1	+ 0,08448	+ 0,05590
0,54579 — 1	0,57305 — 1	— 0,02726	— 0,05584
0,66244 — 1	0,57305 — 1	+ 0,08939	+ 0,06081
0,65957 — 1	0,58274 — 1	+ 0,07683	+ 0,04825
0,63894 — 1	0,58761 — 1	+ 0,05133	+ 0,02275
0,63461 — 1	0,59502 — 1	+ 0,03959	+ 0,01101
0,85559 — 1	0,79950 — 1	+ 0,05609	+ 0,02751
0,83929 — 1	0,81479 — 1	— 0,02450	— 0,00408
0,84558 — 1	0,83015 — 1	+ 0,01543	— 0,01315
0,94742 — 1	0,90749 — 1	+ 0,03993	+ 0,01135
0,93672 — 1	0,91110 — 1	+ 0,02562	— 0,00296
0,02736	0,97991 — 1	+ 0,04745	+ 0,01887
0,00144	0,98686 — 1	+ 0,01458	— 0,01400
0,02282	0,98981 — 1	+ 0,03301	+ 0,00443
0,01502	0,99134 — 1	+ 0,02369	— 0,00489
0,12090	0,09572	+ 0,02518	— 0,00340
0,11981	0,09572	+ 0,02409	— 0,00449
0,12538	0,10806	+ 0,01732	— 0,01126