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 XIII. Sauerstoffbilanz und Verhältnis von Kohlenoxyd zu Kohlensäure bei Versuchen der Tabelle IX

urn:nbn:de:bsz:31-278992

Tabelle XIII.

Sauerstoffbilanz und Verhältnis von Kohlenoxyd zu Kohlensäure bei Versuchen der Tabelle IX.

																	I S P II
-1015	15	14	13	12	11	10	9	00	7	6	07	4	ಲು	2	-	775	Nr. des Ver- suches
	900	823	817	773	771	719	614	608	608	598	596	555	486	438	399	°C	Tem- peratur
AUE.	7,98	2,07	4,80	9,60	17,0	1,85	1,95	1,49	900	P	5,89	2,64	1,52	1,79	1,78	cem/Min.	Geschwindig- keit des Gasstroms
esth	0,001582 0,00474	0,00101	0,001317 0,00416	0,001402 0,001895	0,00124	0,00236	0,00323	0,002345	0,00322	0,00277	0,007975 0,00815	0,003445 0,00331	0,002375 0,00176	0,00349	0,00320	ccm	Ent- standener Wasserstoff
brbs Self	0,00474	0,001785	0,00416	0,001895	0,00193	0,002415	0,003485	0,002555	0,00403	0,00275	0,00815	0,00331	0,00176	0,002225	0,00407	ccm	Mengen Kohlen- säure
	+02	+02	+02	+02	$+0_{2}$	+02	+02	+02	+02	+02	+02	+02	- O ₂	-02	+02		Sauerstoffverschiebung von Kontaktsubstanz zum Gas $= + O_2$ umgekehrt $- O_2$
	0,275	0,782	0,387	0,971	0,788	1,073	0,720	0,866	0,677	0,848	0,813	0,816	0,802	0,784	0,299		Kohlenoxyd ge- fun- Kohlensäure den
100	0,32	0,37	0,37	0,40	0,40	0,47	0,66	0,67	0,67	0,69	0,69	0,77	0,89	0,82	0,66	THE REAL PROPERTY.	CO berechnet für das CO ₂ Gleichgewicht Fe O/Fe ₃ O ₄ (CO) CO ₂
	- 0,045	+ 0,412	+0,017	+0,571	+0,388	+ 0,603	+ 0,060	+ 0,196	+0,007	+ 0,158	+0,123	十 0,046	- 0,088	- 0,036	-0,361		Kgef Kber.