

Über die Existenzbedingungen der Calciumnatriumcarbonate

von

Rud. Wegscheider, k. M. k. Akad., und Heinrich Walter.

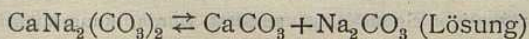
Aus dem I. chemischen Laboratorium der k. k. Universität in Wien.

(Vorgelegt in der Sitzung am 21. März 1907.)

Einleitung.

Von Rud. Wegscheider.

Im nachfolgenden teile ich Versuche mit, die Herr Dr. H. Walter größtenteils im Jahre 1903/1904 in meinem Laboratorium über die Existenzbedingungen der Calciumnatriumcarbonate ausgeführt hat. Die Hauptergebnisse habe ich bereits an anderer Stelle¹ kurz zusammengestellt und besprochen. Da dort die Gleichgewichtskonzentrationen der Reaktion



nur in den von der Temperatur abhängigen Normalitäten angegeben sind, gebe ich sie hier noch nach dem Gewichtsverhältnis.

Gaylussit $\text{CaNa}_2(\text{CO}_3)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ koexistiert mit seinem Zerfallsprodukt (wahrscheinlich CaCO_3) und 4·4prozentiger Soda-lösung ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 129\text{H}_2\text{O}$, Normalität bei $11^\circ 0\cdot86$).

Bei 40° und darüber ist am Gleichgewichte nicht mehr Gaylussit, sondern Pirssonit $\text{CaNa}_2(\text{CO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ beteiligt. Folgende Gleichgewichtskonzentrationen wurden ermittelt:

¹ Lieben-Festschrift, p. 219 (1906); Liebig's Ann., 351, 87 (1907).