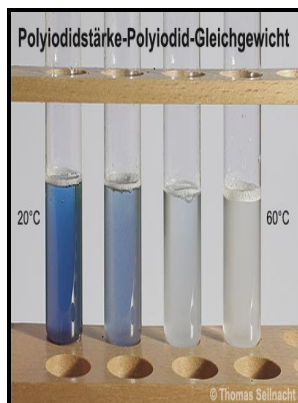


Neue Ergebnisse über die fest-flüssig Gleichgewichte der Systeme der ozeanischen Salze [T>100°C]

Akademie Verlag - Löslichkeitsgleichgewichte in Chemie



Description: -

- Solid-liquid equilibrium.
Sea salt. Neue Ergebnisse über die fest-flüssig Gleichgewichte der Systeme der ozeanischen Salze [T>100°C]

- Bd. 57, Heft 4
Abhandlungen der Sächsischen Akademie der Wissenschaften zu Leipzig, Mathematisch-Naturwissenschaftliche Klasse, Neue Ergebnisse über die fest-flüssig Gleichgewichte der Systeme der ozeanischen Salze [T>100°C]

Notes: Includes bibliographical references (p. [94]-98).
This edition was published in 1992



Filesize: 62.16 MB

Tags: #Über #Gleichgewichte #und #Reaktionen #in #Systemen #mit #sehr #großer #spezifischer #Oberfläche

Dynamisches System (Systemtheorie)

Ob es in einem speziellen Fall eine Trennung in schnelle und langsame Prozesse gibt und wie die Änderungen der Zustandsgrößen zeitlich verlaufen, ist Gegenstand der. Unter Verbrauch der Chlorid-Ionen wird Silberchlorid ausgefällt und die Ag^+ -Ionenkonzentration— und damit die Löslichkeit des Salzes — sinkt. Dabei entsteht in geringem Maß Kohlensäure.

Die erlangungsfähigkeit des gleichgewichtes in systemen, die aus flüssigkeit und wenigstens aus einer festen phase gebildet sind

So ist das Pendel im Gleichgewicht, wenn die Summe aller angreifenden Kräfte und Momente Null ist.

Löslichkeitsgleichgewichte in Chemie

Im Regenwasser wird Kohlenstoffdioxid aus der Luft gelöst. Beispiel: Ein thermisch isolierter Drucktopf mit heißem Wasser und Wasserdampf.

Dynamisches System (Systemtheorie)

Alle übrigen Gleichungen in dieser Zeile haben den Wert Null.

Löslichkeitsgleichgewichte in Chemie

Die oben formulierte Gleichgewichtsbedingung ist in Systemen genau dann erfüllt, wenn die chemischen Potentiale ausgeglichen sind. Es wird als Carbonat-Hydrogencarbonat-Gleichgewicht bezeichnet.

Gleichgewicht (Systemtheorie)

Die Gleichgewichtszustände ergeben sich als Lösungen der Gleichgewichtsbedingungen. Sie entspricht der Konzentration eines Stoffes in einer

gesättigten Lösung, die keine weiteren Teilchen des Feststoffes mehr aufnehmen kann.

Über Gleichgewichte und Reaktionen in Systemen mit sehr großer spezifischer Oberfläche

Bei der Anwendung zur Lösung einer DGL über die Übertragungsfunktion mit Hilfe der inversen Laplace-Transformation wird die analytische Lösung im Zeitbereich über den Suchbegriff in der Laplace-Transformationstabelle in gefunden. Kaliumchlorid, lösen sich endotherm in Wasser, sodass ihre Löslichkeit mit steigender Temperatur zunimmt. Eine Erhöhung der Temperatur bewirkt, dass sich die Löslichkeit von CO_2 im Wasser verringert und dieses aus dem Wasser entweicht.

Related Books

- [Other mothers - race and representation in natural childbirth discourse.](#)
- [Analiticheskoe modelirovanie stokhasticheskikh sistem](#)
- [Auf den Spuren von Dietrich Bonhoeffer](#)
- [Spirit messages](#)
- [Vlianie vysshego obrazovanie \(sic\) na formirovanie obshchestvennoï struktury sotsialisticheskog](#)