

Sach-Register.

- Alaun**, Beständigkeit in Berührung mit Wasser 33.
- Ammoniumracemat**, Spaltprodukt von Scacchis Doppelracemat 82.
- Ammoniumtartrat**, Spaltprodukt von Ammoniumseignettesalz 93.
- Astrakanit**, Bildung bei steigender Temperatur 19, 20, 42 — Darstellung 41 — elektrische Bestimmung der Bildungstemperatur 49-51 — Löslichkeitsverhältnisse bei der Bildungstemperatur 52, 53 — Bildungstemperatur nach verschiedenen Methoden 58 — Anwendung von Meyerhoffers Regel 61 — Vergleichung mit Kaliastrakanit 73.
- Bodenkörper**, Vereinfachung der Phasenregel für gesättigte Lösungen 72.
- Calciumkupferacetat**, siehe Kupfercalciumacetat.
- Cyamelid**, Umwandlung in Cyanursäure 80.
- Cyanursäure**, Umwandlung in Cyamelid 80.
- Differentialtensimeter**, Handhabung 23.
- Dilatometer**, Handhabung 33.
- Druck**, Einfluss auf die Umwandlungstemperatur des Kupfercalciumacetats 57.
- Eisfeld** (Eisfläche), theoretisch 17 — bei Kaliummagnesiumsulfat 75-77.
- Gefrierpunkt**, siehe Eisfeld.
- Gleichionige Salze** 4.
- Heizvorrichtung für das Mikroskop** 34 — für das Dilatometer 39 — für die Krystallbildung 40 — für das Tensimeter 47, 69 — für das Umwandlungselement 50.
- Kaliumastrakanit** (Kaliummagnesiumsulfat) 73.
- Kaliumbleijodid** 34.
- Kaliumkupferchlorid**, siehe Kupferkaliumchlorid.
- Kaliummagnesiumsulfat**, siehe Kaliumastrakanit und Schönit.
- Kaliumnatriumracemat**, siehe Wyruboffs Doppelracemat.
- Kaliumnatriumtartrat**, siehe Seignettesalz.
- Kaliumracemat**, Spaltprodukt von Wyruboffs Doppeltartrat 89.
- Kaliumsulfat**, Spaltprodukt von Schönit und Kaliumastrakanit, Gefrierpunkt und Siedepunkt der gesättigten Lösung 78.
- Kaliumtartrat**, Spaltprodukt von Seignettesalz 92.
- Kryohydratische Temperatur**, siehe Eisfeld.
- Krystallbildung**, bei konstanter und sinkender Temperatur, theoretisch 24 — mikroskopisch verfolgt 35 — makroskopisch verfolgt 40 — auf Kosten anderer Körper 90.
- Kochgrenze**, siehe Siedegrenze.
- Kupfercalciumacetat**, Zerfall bei steigender Temperatur 19, 20, 42 — Zerfall beim Umkrystallisieren 34 — mikroskopische Beobachtung 35 — Spaltung durch Druck 57 — Zeitdauer der Bildung 80.
- Kupferkaliumchlorid**, Zerfall in Berührung mit Wasser 33, 34 — Darstellung des Monokaliumsalzes $\text{CuCl}_2 \cdot \text{K}$ 41 — Tensionsverhältnisse bei der Umwandlungstemperatur 44 — eingehende Untersuchung der Umwandlungs- und Bildungsverhältnisse 62.
- Löslichkeit**, Änderung bei der Umwandlung, theoretisch 21-25 — Meyerhoffers Regel, siehe dort — Einfluss bei der Umwandlung 41 — Bestimmung 51 — Details, siehe bei den betreffenden Salzen.
- Magnesiumsulfat**, Umwandlung von 75 — Spaltprodukt von Schönit und Kaliumastrakanit, Gefrier- und Siedepunkt der gesättigten Lösung 78, 79.
- Maximaltension**, theoretisch 25 — Bestimmung, siehe Differentialtensimeter. — Details, siehe bei den betreffenden Salzen — bei der Umwandlung 26,

43, 71 — bei Anfang des Umwandlungsintervalls 26.
Meyerhoffers Regel 60, 77-79, 86.
Multipler Punkt 72.

Natriumammoniumracemat, siehe Scacchis Doppelracemat.

Natriumammoniumtartrat, siehe Seignettesalz.

Natriumkaliumracemat, siehe Wyruboffs Doppelracemat.

Natriumkaliumtartrat, siehe Seignettesalz.

Natriumracemat, als Spaltprodukt von Scacchis und Wyruboffs Doppelracemat, siehe dort.

Natriumsulfat, als Spaltprodukt von Astrakanit, siehe dort.

Natriumtartrat, als Spaltprodukt des Seignettesalzes.

Okularmikrometer, Benutzung beim Verfolgen der Umwandlung 36.

Phasen und Bodenkörper 72.

Rhodanammium in Sulfoharnstoff 80.

Scacchis Doppelracemat (Natriumammoniumracemat), Zerfall in die Einzelsalze beim Umkrystallisieren 34 — Zerfall in die Einzelsalze dilatometrisch verfolgt 37 — Zerfall in die Einzelsalze tensimetrisch verfolgt 47 — eingehende Untersuchung der Umwandlungs- und Bildungsverhältnisse 81.

Schönit (Kaliummagnesiumsulfat), Zerfall in die Einzelsalze thermometrisch verfolgt 56 — eingehende Untersuchung der Umwandlungs- und Bildungsverhältnisse 72.

Seignettesalz (Natriumkaliumtartrat) Trennung der Einzelsalze aus der

Lösung 41 — Zerfall in die Einzelsalze dilatometrisch verfolgt 43 — eingehende Untersuchung der Umwandlung 91.

Seignettesalz (Natriumammoniumtartrat) 91.

Siedegrenze, theoretisch 25, 28. — Details, siehe bei den betreffenden Salzen.
Silberacetat, Löslichkeitsbeeinflussung durch Natriumacetat 5.

Tension, siehe Maximaltension.

Übersättigungsgebiet 7, 9.

Umwandlungselement 29, 48.

Umwandlungsintervall, theoretisch 12 — Mögliche Lösungen im Umwandlungsintervall 18 — Tensionsverhältnisse bei Anfang des 26 — bei Scacchis Doppelracemat 82 — Seignettesalz 92.

Umwandlungstemperatur, theoretisch 10. Mögliche Lösungen bei der 18 — Löslichkeitsveränderung bei der 21. — Tensionsbild der 28 — dilatometrische Bestimmung 33 — tensimetrische Bestimmung 43 — elektrische Bestimmung 48 — Bestimmung durch Löslichkeit 51 — thermometrische Bestimmung 55 — Vergleich der Methoden 58.

Wärmephänomen bei Doppelsalzbildung 19, 21.

Wyruboffs Doppelracemat (Natriumkaliumracemat), Zerfall beim Umkrystallisieren 36 — Zerfall dilatometrisch verfolgt 38 — Zerfall tensimetrisch verfolgt 40 — eingehende Untersuchung der Umwandlungs- und Bildungsverhältnisse 89.