

den Lösungen entbehren, durch die sie bei der Erklärung des Verhaltens idealer Gase ausgezeichnet sind; für einzelne Sätze, wie z. B. für den fundamentalen Satz über die relative Dampfdruckerniedrigung des Lösungsmittels hat sich eine auch nur einigermaßen plausible kinetische Beweisführung noch nicht gefunden.»

Ich hoffe, daß durch die vorhergehende Darstellung diese Behauptung nicht mehr aufrecht erhalten werden kann; denn die hier gegebenen Ableitungen der Raoult'schen Gesetze aus der kinetischen Theorie der Materie lassen meiner Meinung an Einfachheit und Durchsichtigkeit nichts zu wünschen übrig.

Nach Gleichung (1) ...

Das ist aber nicht anders als die von Van't Hoff zuerst ...

Man pflegt häufig die Gefrierpunktserniedrigung ...

Wir haben also für diesen Fall  $\alpha = 1$  und  $\Delta T = \frac{100}{M}$  zu setzen.

Das ist ebenfalls eine häufig gebrauchte Gleichung für ...

Noch in der letzten, der siebenten Auflage von ...

Stoll & B. Neufeld, Theoret. Chemie 8. Aufl. p. 151 (1909).