

Chemie Klasse 9 (Mittwoch 10.02.2021)

Liebe Klasse 9,

zuerst einmal die Lösung der einzigen Aufgabe:

Ionen (gelöste Salze) üben durch ihre Ladung eine wesentlich größere Anziehungskraft auf die Wassermoleküle aus als Wassermoleküle untereinander. D. h. um den Übertritt in die Gasphase zu ermöglichen ist mehr Energie nötig. Dies zeigt sich in der erhöhten Siedetemperatur.

Im umgekehrten Fall (Gefrierpunktserniedrigung) verhindern die Ionen, dass sich beim Abkühlen Strukturen (Eis, Schnee) aus Wassermolekülen ausbilden können. Der Gefrierpunkt liegt nun tiefer.

Für die neue Woche heißt es wieder Salze!

Zur Information schaut euch bitte die die Seite 234 an, auf der einiges über Kristalle geschrieben ist.

Auf der Seite 236 geht es um spezielle Eigenschaften von Salzen. Dazu könnt ihr auch die Aufgaben A1 und A2 auf S. 236 lösen.

Viele Grüße

J. Drescher