

## Struktur von Flüssigkeiten

Vergleichen Sie die Eigenschaften von Flüssigkeiten mit Gasen und Festkörpern („=“, „>“, „>>“ etc.):

1. Dichte Festkörper \_\_\_\_\_ Flüssigkeiten \_\_\_\_\_ Gase
2. Ordnung in Festkörper \_\_\_\_\_ Flüssigkeiten \_\_\_\_\_ Gase
3. Beitrag potentieller Energie zur Gesamtenergie in Festkörper \_\_\_\_\_ Flüssigkeiten \_\_\_\_\_ Gase

Atomare Ordnung in Festkörpern ist charakterisiert durch \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_, die Ordnung in Flüssigkeiten durch

\_\_\_\_\_

Das erste Maximum in der radialen Paarverteilungsfunktion  $g(r)$  charakterisiert

1. in einfachen atomaren Flüssigkeiten (Ar) den Abstand

\_\_\_\_\_

Die reale freie Solvatationsenthalpie beinhaltet Beiträge von

- 1.
- 2.

Unterstreichen Sie, was sich leichter in Wasser lösen lässt. Warum?

- Kaliumionen ( $K^+$ ) oder Calciumionen ( $Ca^{2+}$ )
- Fluorionen ( $F^-$ ) oder Iodionen ( $I^-$ )

Die charakteristische Längenskala, auf der die Ladung eines einzelnen Ions in einer Elektrolytlösung abgeschirmt wird heißt \_\_\_\_\_.

In einer Lösung von NaCl in Wasser bei Raumtemperatur beträgt diese Länge bei einer Konzentration von  $10^{-2} \text{ mol dm}^{-3}$  : \_\_\_\_\_, von  $10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$  : \_\_\_\_\_

Falls Sie noch Fragen haben, notieren Sie diese: