## Warum löst sich Zucker in Wasser?



- Im Traubenzucker (Glucose) sind die Moleküle in einem regelmäßigen Gitter angeordnet (linke Abb.). Was hält die Traubenzuckermoleküle zusammen?
  Suche im Molekül nach polaren Molekülgruppen und zeichne die Teilladungen ein. Überlege, welche Anziehungskräfte wirken und zeichne sie ein.
- 2. Traubenzucker löst sich sehr gut in Wasser. Vervollständige das Traubenzuckermolekül rechts mit einer Hydrathülle, so wie es in einer Traubenzuckerlösung vorkommt und begründe die gute Löslichkeit von Traubenzucker in Wasser.

2. Anziehungskräfte zwischen Wassermolekülen und Traubenzuckermolekülen im aufgelösten Zustand:

$$\begin{array}{c} \text{H} \\ \text{CH}_2 \\ \text{H} \\ \text{CH} \longrightarrow \text{O} \\ \text{CH} \longrightarrow \text{CH} \longrightarrow \text{O} \\ \text{CH} \longrightarrow \text{CH} \longrightarrow \text{H} \\ \text{H} \\ \begin{array}{c} \text{CH} \longrightarrow \text{CH} \\ \text{H} \\ \text{O} \end{array} \end{array}$$