

# Der Lösevorgang - eine Energiebetrachtung

M 3: Sprechblasen  
(Arbeitsblatt)

Denkblasen

Es bildet sich um  
Ion so eine Hülle aus  
Wassermolekülen.

Wir können nur  
Energiedifferenz messen!

Dabei wird also Energie  
in Form von Wärme frei

Die Lösung  
erwärmt sich.  
Klar!

Bei diesem Vorgang  
wird also Energie  
benötigt.

Da Energie frei wird,  
ist  $\Delta E < 0$ . Der  
Lösevorgang ist  
exotherm

Diese Energie  
nennt man  
Hydratisationsenergie

Wassermoleküle lagern  
sich um die geladenen  
Teilchen. Um jedes Ion  
bildet sich eine Hydrathülle.

Energie

Der Gitterverband  
des Feststoffes muss  
aufgebrochen werden.

Diese Energie nennt  
man Gitterenergie

Sprechblasen