# Bestimmung der Schmelzenthalpie von Wasser

Wasser braucht eine gewisse Energie, um von dem festen Aggregatszustand (Eis) in den flüssigen Zustand überzugehen. Diese Energie bezeichnet man als *Schmelzenthalpie*.

**die Schmelzenthalpie** entalpía de fusión

**lediglich** sólo, únicamente

Diese Energie kann man mit einem Versuch bestimmen.

1. Zuerst – mischen – man – (das) Wasser – (die) bestimmte Temperatur (*Genitiv*) – mit Eis (0°C).
2. Vorher – man – müssen – bestimmen - die Masse – das Wasser (Gen.).
3. Man – können – berechnen – die Wärmeenergie – *(Relativsatz:)* – vor dem Mischen - die beiden Stoffe – besitzen *(Präteritum)*.
4. Wenn – man – messen – die Temperatur – nach dem Mischen – , - man – können - die Wärmeenergie – nachher - berechnen.
5. Die Differenz – sein – die Energie - *(Relativsatz:)* – das Eis – benötigen – um zu schmelzen.
6. Nun – brauchen – man – lediglich – berechnen – wieviel – (die) Energie – benötigen – man ,- um ein Gramm Eis zu schmelzen.
7. Dies - sein – die Schmelzenthalpie.

**Beschreibe den Versuch mithilfe des Wortgeländers oben:**