Quelle: lehrerfortbildung-bw.de/faecher/chemie/bs/

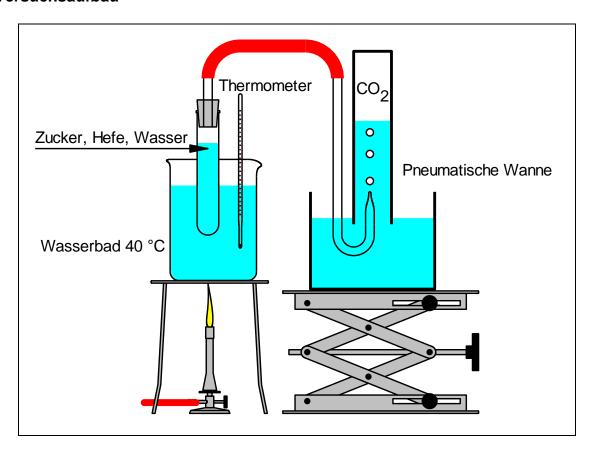
Die alkoholische Gärung

Bei der alkoholischen Gärung bildet die Hefe aus Zucker in sauerstofffreier Umgebung Ethanol und Kohlendioxid. Dies wird bei der Herstellung von alkoholischen Getränken und Backwaren genutzt.

Chemikalien

Zucker (Glucose), Backhefe, Ca(OH)2-Lösung

Versuchsaufbau



Versuchsdurchführung

Ein Würfel Backhefe wird in etwa 150 ml Wasser verrührt. Ein Reagenzglas wird zur Hälfte mit dieser Lösung gefüllt und mit einer konzentrierten Glucose-Lösung aufgefüllt. Nach dem Durchmischen beider Lösungen wird das Reagenzglas in die Versuchsapparatur einbaut.

Aufgaben

Der Versuchsverlauf wird über die CO₂-Entwicklung verfolgt. Dazu wird alle drei Minuten für eine Minute die Zahl an CO₂-Bläschen gezählt und in eine Grafik übernommen, in der die Zahl der CO₂-Bläschen gegen die Zeit t in min dargestellt ist. Das entstehende CO₂ wird mit einer Ca(OH)₂-Lösung versetzt. Dabei bildet sich Calciumcarbonat (Kalk) als weißer Niederschlag, der als Nachweis für CO₂ gilt.