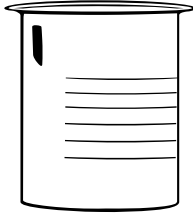
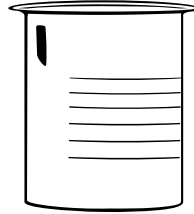


Die Anomalie des Wassers

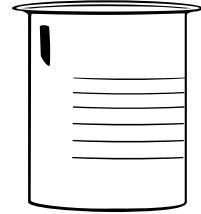
Die **normale Wärmeausdehnung** am Beispiel von Kerzenwachs :



fester Zustand



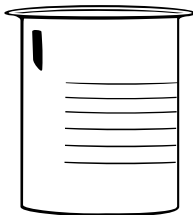
flüssiger Zustand



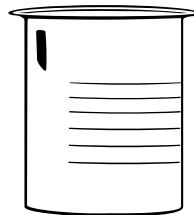
gasförmiger Zustand

Fast alle Stoffe dehnen sich beim Erwärmen ständig

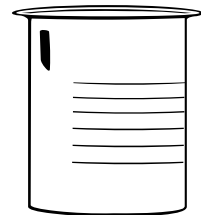
Die **abnormale Wärmeausdehnung** von Wasser :



fester Zustand



flüssiger Zustand



gasförmiger Zustand

Vorteile der Anomalie des Wassers :

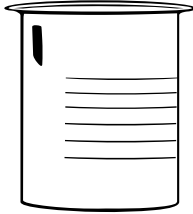


Nachteile der Anomalie des Wassers :

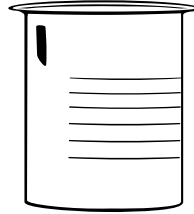


Die Anomalie des Wassers

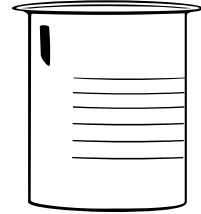
Die **normale Wärmeausdehnung** am Beispiel von Kerzenwachs :



fester Zustand



flüssiger Zustand

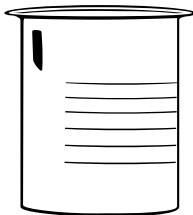


gasförmiger Zustand

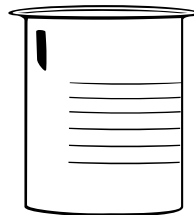
Fast alle Stoffe dehnen sich beim Erwärmen ständig aus.

Im festen Zustand brauchen sie daher am wenigsten Platz.

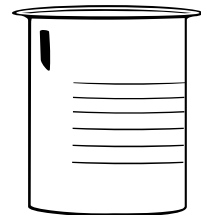
Die **abnormale Wärmeausdehnung** von Wasser :



fester Zustand



flüssiger Zustand



gasförmiger Zustand

Das Wasser bildet die grosse Ausnahme :

Als einziger Stoff braucht es im festen Zustand mehr Platz als im flüssigen.

Eis hat eine geringere Dichte als Wasser, deshalb schwimmt das Eis auf dem Wasser.

Vorteile der Anomalie des Wassers :



Nachteile der Anomalie des Wassers :

