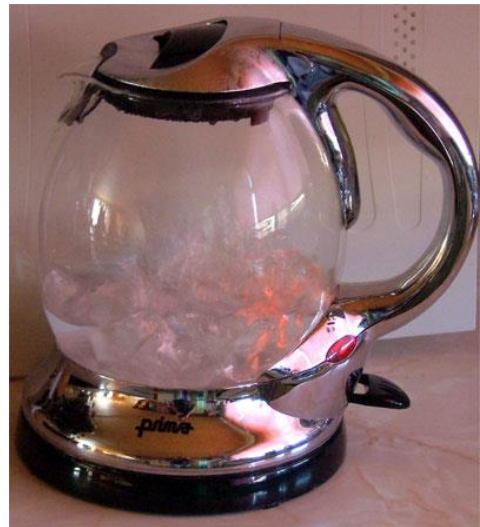


Waterdamp, water en ijs

Water heeft drie verschijningsvormen

We komen water op aarde tegen in drie verschillende vormen; in dampvorm, als vloeibaar water én als ijs. In welke vorm je het ziet, hangt af van de temperatuur van het water.

Alle andere stoffen op aarde moeten we verhitten, sterk afkoelen of onder druk zetten om van de ene vorm een andere vorm te maken. Ze komen maar in één of twee verschijningsvormen voor in de natuur, nooit met alle drie de vormen.



Gas

Boven de 100°C is water gas. We noemen het waterdamp. Het stroomt dan niet, maar stijgt op en vult de ruimte om ons heen. Je ziet dat gebeuren als je water kookt. Gasvormig water stoomt dan boven de pan uit.

Vloeibaar

Tussen de 0°C en 100°C is water vloeibaar. Het kan stromen, bijvoorbeeld als rivier of door waterleidingen. We hebben er oceanen, zeeën, rivieren, meren en plassen vol van.

Vast

Onder de 0°C is water vast. We noemen het dan ijs. Het komt niet tot nauwelijks meer van zijn plek. Grote ijsrivieren in de bergen, die we gletsjers noemen schuiven wel, maar dat komt door een vloeibaar laagje water onder de gletsjer.

Van de ene vorm naar de andere

Water kan dus veranderen van vorm. Als de temperatuur onder 0°C zakt, vriest het. Water wordt dan ijs. We noemen dat **bevriezen**.

Als ijs in een omgeving komt waar het niet (meer) vriest, wordt het weer water. We noemen dat **smelten**. Denk maar aan een lekker ijsje in de zomer. Als je niet vlug genoeg eet, is het al heel snel een plasje water.



Als je water blijft verhitten op het kookpunt, houd je steeds minder water over. Kokend water verandert in waterdamp. Waterdamp stijgt op en verdeelt zich in de lucht.

We noemen dat **verdampen**.

Als waterdamp afkoelt, vormt het weer druppeltjes. Als je wolken ziet, weet je dat daar waterdruppeltjes in zitten. Die druppeltjes waren eerst waterdamp, maar zijn afgekoeld.

Als waterdamp verandert in water noemen we dat **condenseren**.



