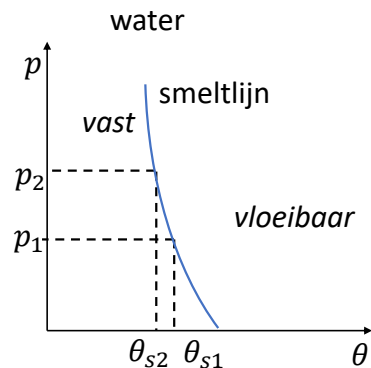
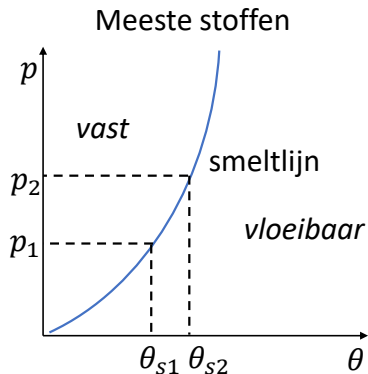


## Invloed van de druk op faseovergangen

### Smelten en stollen

Door hoge druk: deeltjes dichter op elkaar

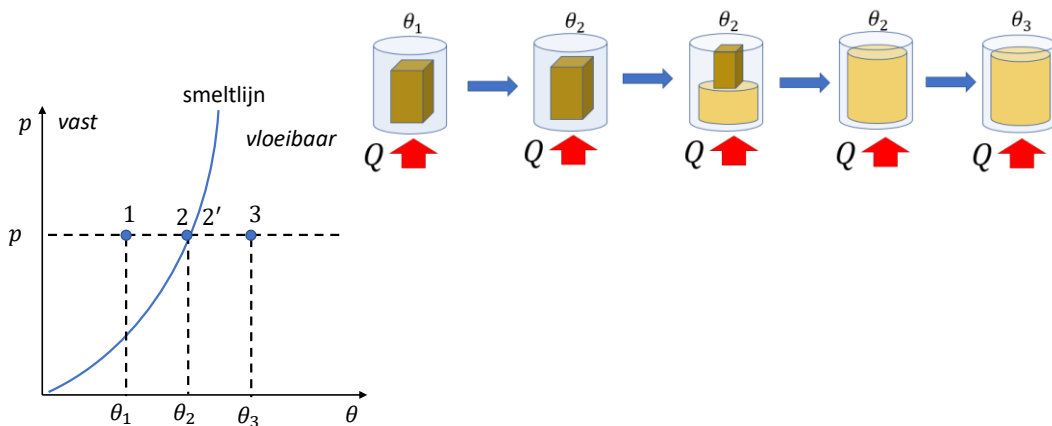
Deeltjes moeilijker vrij    Hogere smeltemperatuur



In een fase-diagram stelt elk punt in het vlak een mogelijke toestand voor

## Invloed van de druk op faseovergangen

### Smelten en stollen

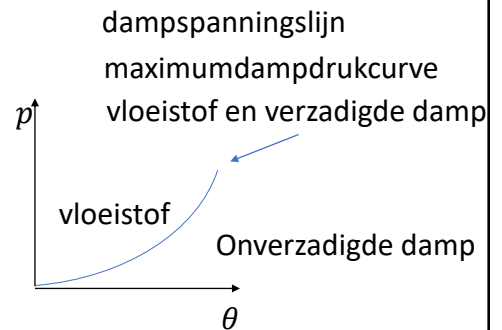
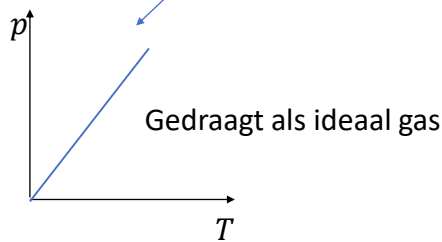
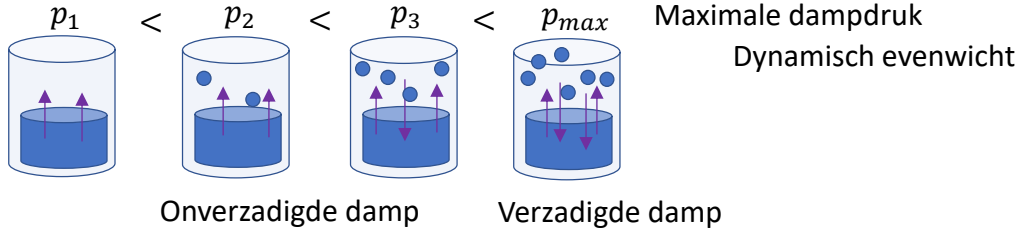


Bij water ook smeltpuntverlaging door toevoegen andere stoffen

## Invloed van de druk op faseovergangen

### Verdampen en condenseren

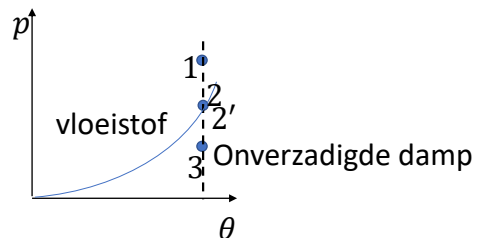
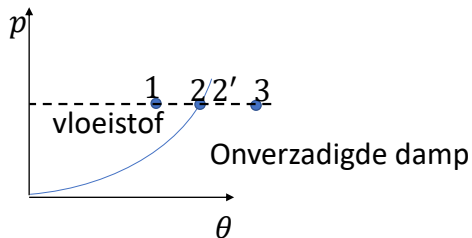
Vloeistof in vacuüm



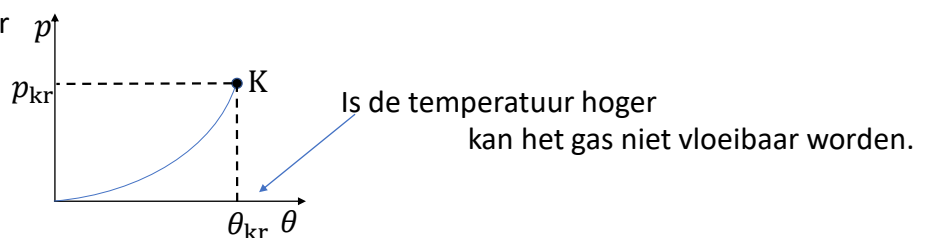
## Invloed van de druk op faseovergangen

### Verdampen en condenseren

Bij constante druk de temperatuur verhogen      Bij constante temperatuur de druk verlagen

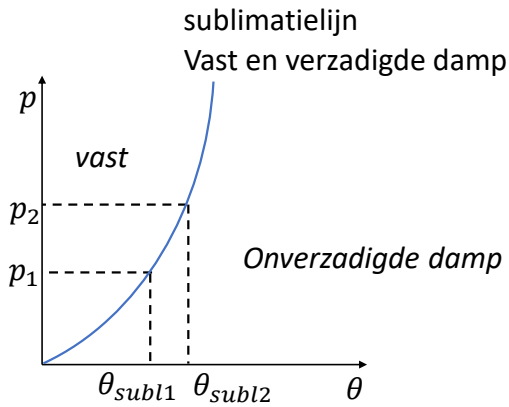


Kritische temperatuur



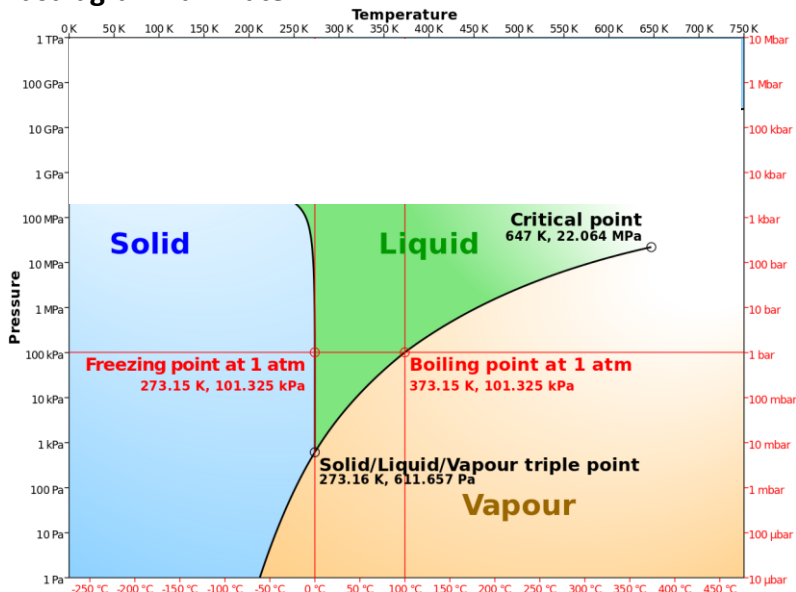
# Invloed van de druk op faseovergangen

## Sublimeren



# Invloed van de druk op faseovergangen

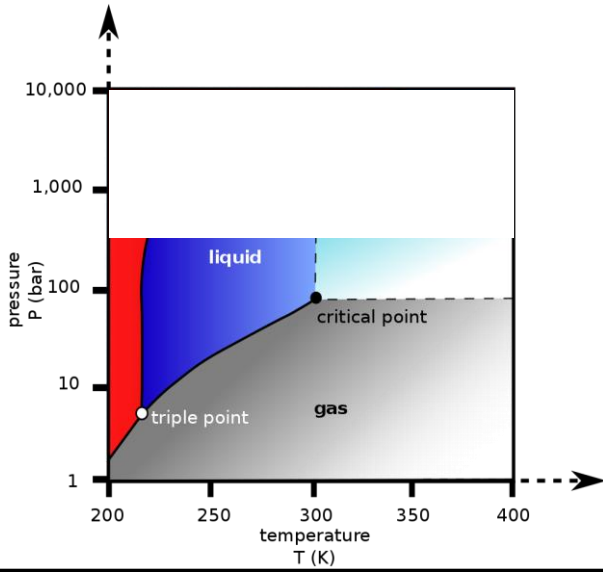
## Toestandsdiagram van water



Bron: [Cmglee](#)

# Invloed van de druk op faseovergangen

Toestandsdiagram van CO<sub>2</sub>



Bron: Ben Finney, Mark Jacobs