

## De Gaswetten

### Toestand van een gas weergeven

Toestandsgrootheden van een gas



Bron: [Jessie Eastland](#)



Bron: [LukaszKtlewa](#)



Bron: Derek Jensen ([Tyto](#))



## De Gaswetten

### Toestand van een gas weergeven

Met toestandsgrootheden

- De druk  $p$
- Het volume  $V$
- De temperatuur  $\theta$
- Hoeveelheid gas

Wetenschappelijk methode

Telkens verband zoeken tussen 2 grootheden. De anderen constant houden

- Hoeveelheid gas: constant  $\theta$  constant, verband zoeken tussen  $p$  en  $V$
- $V$  constant, verband zoeken tussen  $\theta$  en  $p$
- $p$  constant, verband zoeken tussen  $\theta$  en  $V$

## ***De Gaswetten***

### ***Toestand van een gas weergeven***

Geldigheid van de gaswetten → **Ideaal gas**

- Deeltjes hebben verwaarloosbare afmetingen
- Cohesiekrachten zijn te verwaarlozen

Meestal gedragen gassen zich zo.

- Wanneer niet?
- Gassen voldoende afkoelen: condensatie
  - Dichtheid van het gas groot
  - Gasmengsels