



QUÍMICA



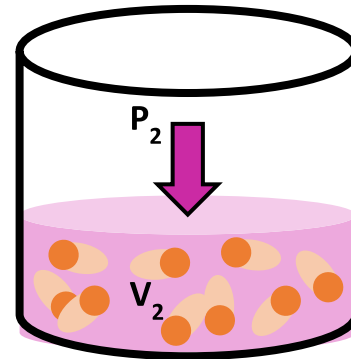
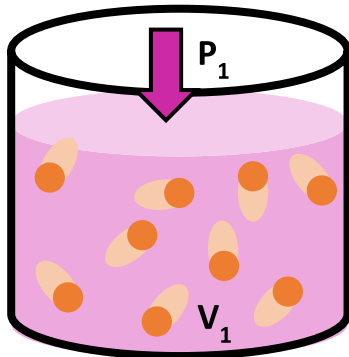
aula

Gases – Transformações gasosas

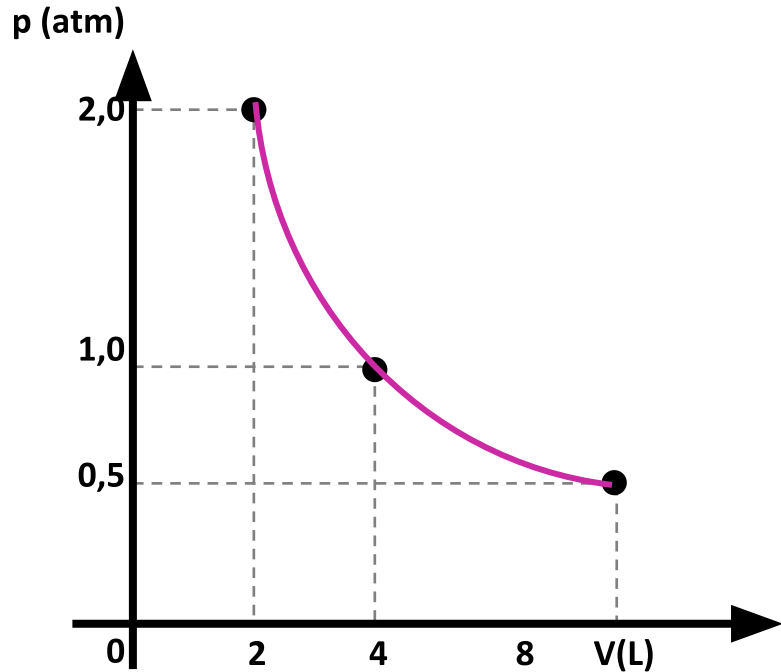
Transformação isotérmica

Boyle-Mariotte

Temperatura permanece constante, variando apenas pressão e volume.



Transformação isotérmica



$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

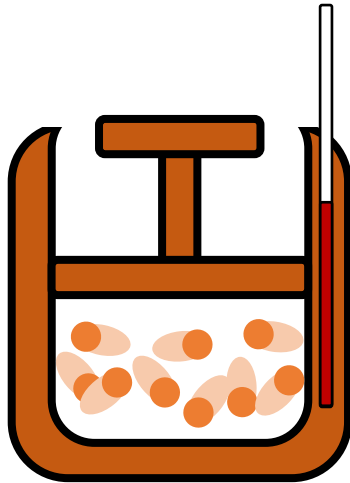
Transformação isobárica

1ª lei de Charles/Gay-Lussac

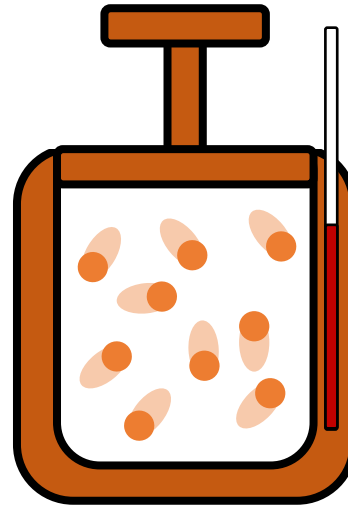
P: cte

Estado inicial:

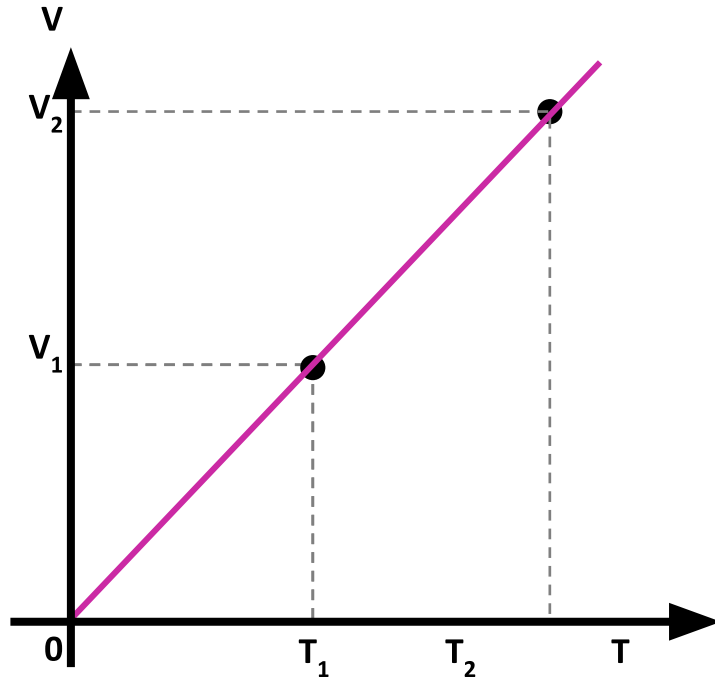
T_1
 P_1
 V_1



Estado final:
Transformação
 $T_2 = 2 \cdot T_1$
 $P_2 = P_1$
 $V_2 = 2 \cdot V_1$

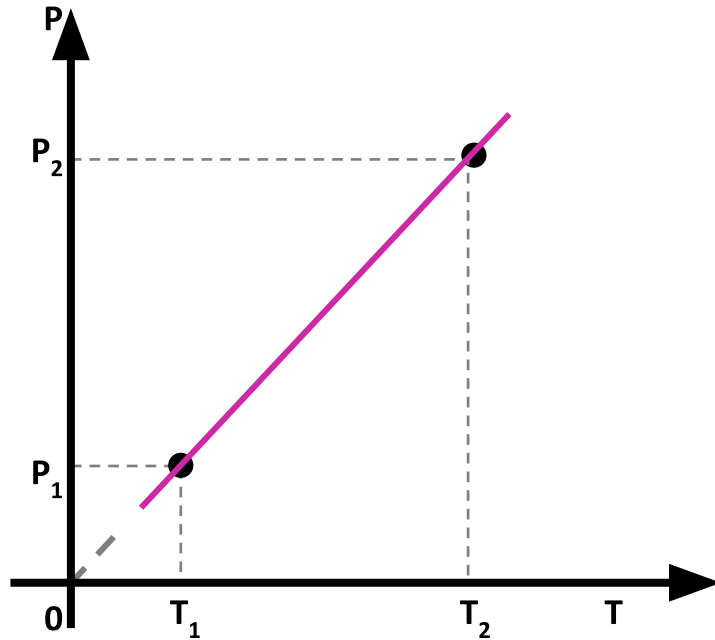


Transformação isobárica



Observação: T em K

Transformação isovolumétrica



Também chamada isocórica ou isométrica.

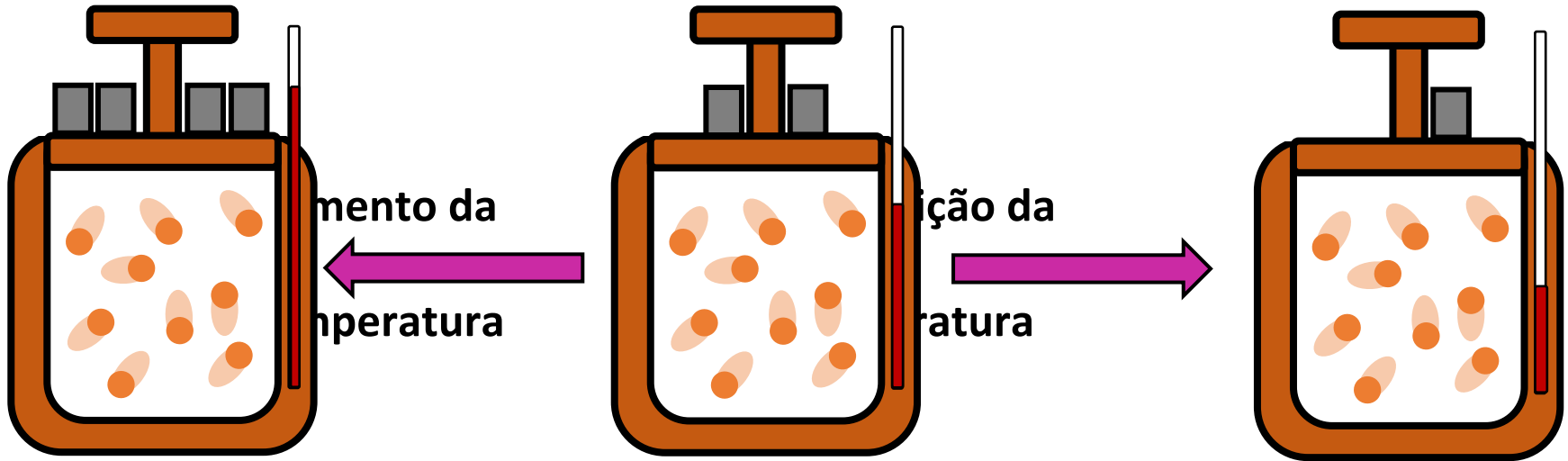
Charles/Gay-Lussac

Observação: T em K

Transformação isocórica

2ª lei de Charles/Gay-Lussac

Observação: T em





QUÍMICA



aula

Gases – Transformações gasosas