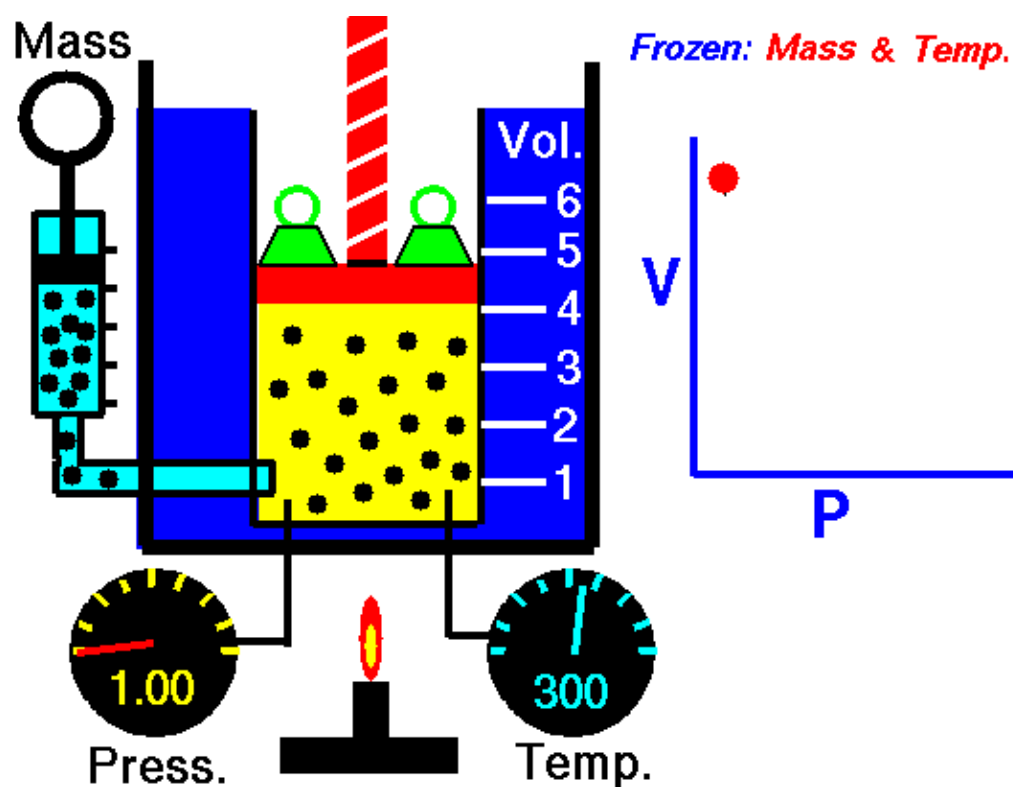


# Asma

## Lei de Boyle-Mariotte

À temperatura constante, a pressão (P) de um determinado gás é inversamente proporcional ao seu volume (V) ou

$$P_1V_1 = P_2V_2 \quad (\text{temperatura constante})$$



Disponível em:

[https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Boyles\\_Law\\_animated.gif&oldid=545019072](https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Boyles_Law_animated.gif&oldid=545019072)

Acesso em: 25/03/2022

Informações Médicas  
Home

[Anterior <<Asma e Mergulho](#)

[Próximo >>Tratamento da Asma - Índice](#)

### Bibliografia:

01 File:Boyles Law animated.gif, [https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Boyles\\_Law\\_animated.gif&oldid=545019072](https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:Boyles_Law_animated.gif&oldid=545019072) Acesso em 25/03/2022.

Informações Médicas  
Home

