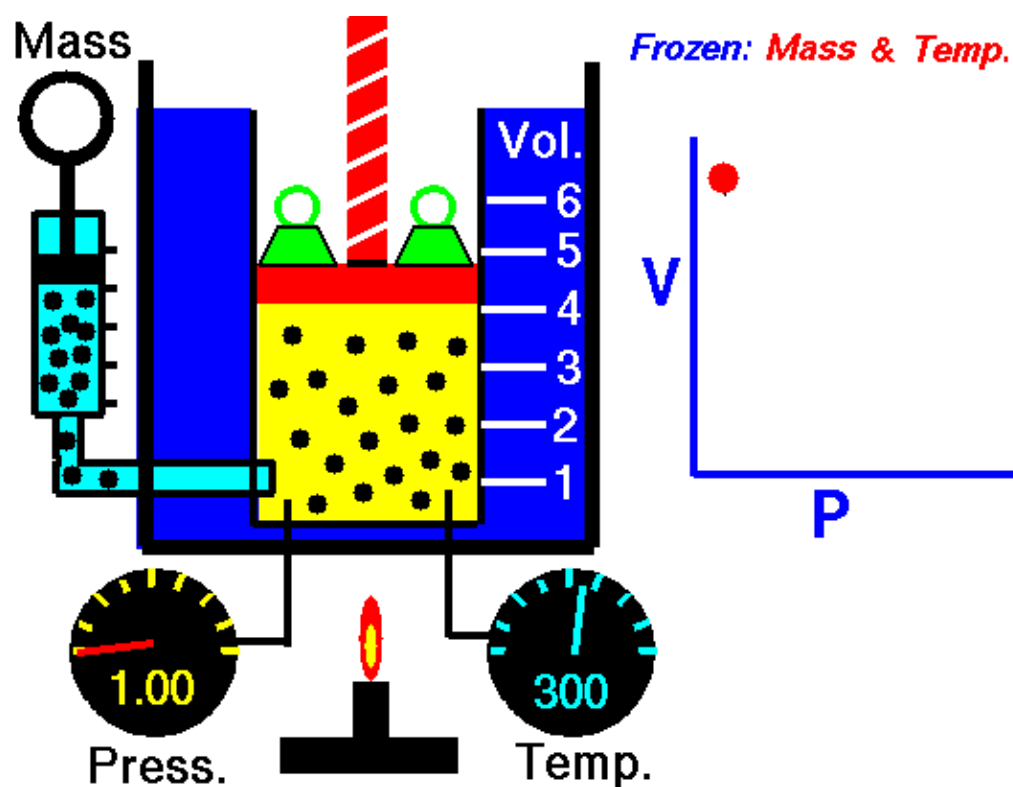


Asma Brônquica

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

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 Acesso em 25/03/2022.

Informações Médicas
Home

