

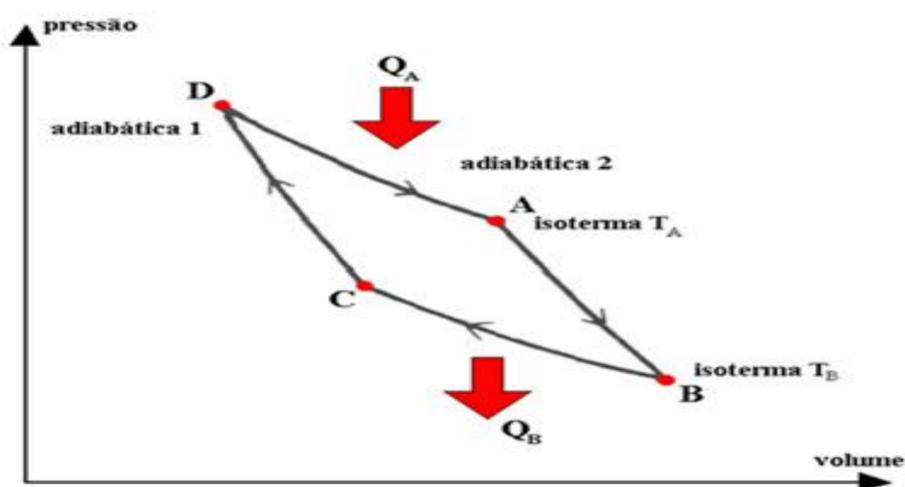
# Entropia

Birckgt JP, Prestes JP,  
Armorim GM  
Unidade de ensino São João

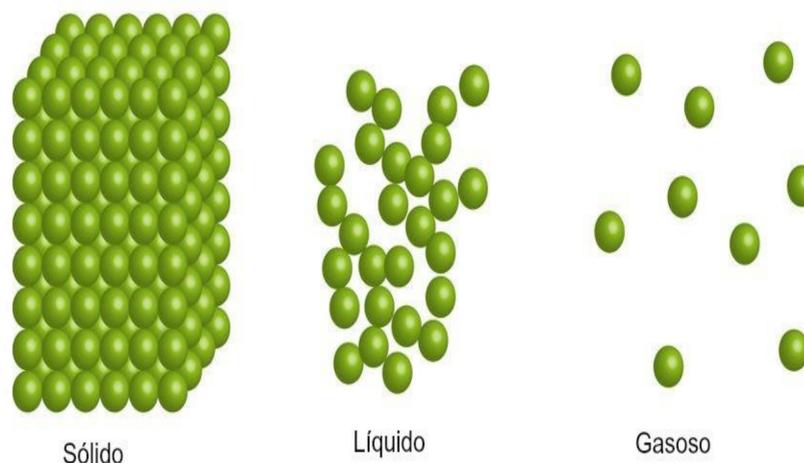
“Em termodinâmica, entropia é a medida de desordem das partículas em um sistema físico. Utiliza-se a letra S para representar esta grandeza.”, esta é o assunto de nosso trabalho, que visa exemplificar seu comportamento nos sistemas que compõem o universo.

As ideias a serem executadas no presente trabalho, visam exemplificar a ação da entropia nos sistemas abertos e fechados, assim como analisar seu enunciado e aplicações cotidianas e industriais.

## Ciclo de Carnot



## Estados da matéria



As duas imagens se relacionam com o enunciado da entropia pois este diz que em um sistema fechado esta sempre aumentará, pois isto seria espontâneo, como a mudança de estados com o aumento de temperatura. O ciclo de Carnot nos comprova que ao tentarmos realizar reações não espontâneas, o trabalho degradará parte da energia térmica em um estado menos organizado, o que aumentará a entropia.

Referências bibliográficas :

MARQUES, Domiciano. **Máquina de Carnot**

. Disponível em: <<http://alunosonline.uol.com.br/fisica/maquina-carnot.html>>. Acesso em: 23/08/2016.

LOPES, Diogo. **Entropia**

. Disponível em: <<http://manualdaquimica.uol.com.br/fisico-quimica/entropia.htm>>. Acesso em: 23/08/2016.

jpedro20091@gmail.com