

Na transformação adiabática, não ocorrem trocas de calor.

É explicada pela 2^a lei da termodinâmica
 $\Delta U = Q - \delta \rightarrow Q = 0$



Mesmo assim pode haver variações de temperatura.

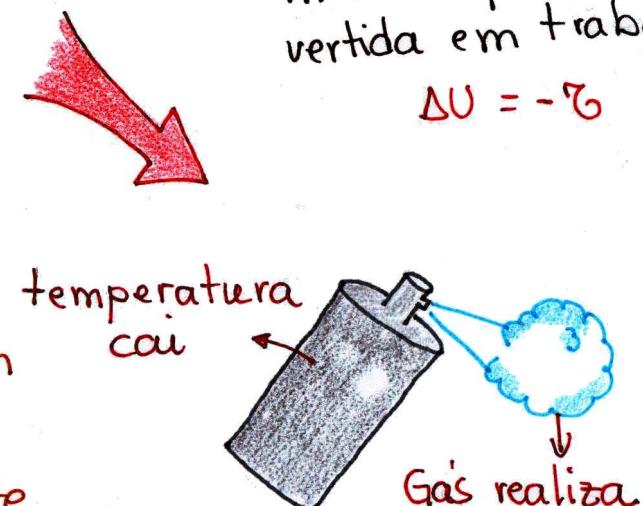
Geralmente são expansões ou compressões muito rápidas, não havendo tempo para trocas de calor.

Transformação adiabática

Pode ocorrer também se um corpo estiver inserido em um isolante térmico.

Nessas transformações a variação de temperatura é proporcional à variação da energia interna que é convertida em trabalho.

$$\Delta U = -\delta$$



Gás realiza trabalho