

# Líquido

Origem: Wikipédia, a enciclopédia livre.

Você tem mensagens novas (comparar com a penúltima revisão).

O **estado líquido** é um estado da matéria no qual a distância entre suas moléculas é suficiente para se adequar a qualquer meio (tomando sua forma), porém sem alterar o volume.

Um **líquido** é uma das quatro principais fases da matéria. É dito um fluido aquilo cuja a forma é usualmente determinada por aquilo que o contem. As partículas do líquido (normalmente moléculas ou conjunto de moléculas) estão livres para se mover por todo o volume do líquido, mas sua atração mútua limita a capacidade destas partículas abandonarem o volume. O volume de uma quantidade de um líquido é determinado pela sua pressão e temperatura. Se este volume difere ligeiramente do volume do recipiente que o contem, uma superfície é observada. A superfície do líquido se comporta como uma membrana elástica, na qual a tensão superficial se manifesta. Devido a este efeito, o líquido forma gotas e bolhas. A Capilaridade é outra consequência da tensão superficial.

O Líquido exerce pressão nos lados de um recipiente como também em qualquer coisa nela imersa. Esta pressão é transmitida em todas as direções e aumenta com a profundidade.

Se um líquido está submetido a um campo gravitacional uniforme. A pressão *p* a um dado ponto é dada por :

$$p = \rho g z$$

onde:

- *ρ* = a densidade do líquido (assumida constante)
- *g* = gravidade
- *z* = a distância do ponto em relação a superfície.

Note que esta formula assume que a pressão na superfície livre do líquido é zero, e que os efeitos da tensão superficial podem ser negligenciados.

Líquidos geralmente expandem quando são aquecidos, e contraem quando esfriados. Objetos imersos em líquidos são submetidos para o fenômeno do empuxo.

Líquidos ao seu respectivo ponto de ebulição converte-se para gás, e ao seu ponto de congelamento, transforma-se em sólido. Mesmo abaixo do ponto de ebulição o líquido evapora na superfície. Um líquido irá evaporar até que a concentração de vapor que o cerca alcançar uma pressão parcial de equilíbrio. Portanto nenhum líquido pode existir permanentemente no vácuo.

Via destilação fracionada, os componentes líquidos de uma mistura podem ser separados, utilizando-se do fato de possuírem pontos de ebulição distintos.

Vidro a temperatura normal pode ser considerado um "líquido super-resfriado" ou um sólido, dependendo do ponto



Um líquido assume a forma daquilo que o contém.



Caramelo em estado líquido.

de vista. Veja o artigo vidro para maiores detalhes.

## Ver também

- Sólido
- Gás
- Plasma
- Lista de fases de matéria
- Curva de congelamento
- Gravidade específica
- Líquido multifásico
- Viscosidade
- Tensão superficial

## Ligações externas

- Entendendo os líquidos (<http://news.softpedia.com/news/Understanding-liquids-15172.shtml>)

Obtida de "<http://pt.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido>"

Categorias: Física da matéria condensada | Fases da matéria | Estados físicos da matéria

---

- Esta página foi modificada pela última vez às 17h24min de 2 de junho de 2010.
- Este texto é disponibilizado nos termos da licença Atribuição-Compartilhamento pela mesma Licença 3.0 Unported (CC-BY-SA); pode estar sujeito a condições adicionais. Consulte as Condições de Uso para mais detalhes.
- Política de privacidade
- Sobre a Wikipédia
- Avisos gerais