

# SABIAS QUE...

LÍQUIDO PRATEADO



... o mercúrio é o único metal líquido à pressão e temperatura normais?

Os átomos dos metais, por partilharem eletrões de valência entre si, estabelecem a chamada ligação metálica, que é bastante intensa e faz com que estes estejam fortemente ligados uns aos outros e, portanto, as substâncias metálicas sejam sólidas, à temperatura ambiente.

O mercúrio, devido a vários efeitos causados pela sua estrutura atómica, apresenta ligações menos intensas que outros metais e, por isso, encontra-se no estado líquido à temperatura ambiente (e pressão normal).

Neste estado físico, o seu volume varia muito com a temperatura, o que fez com que fosse usado em termómetros durante muito tempo. No entanto, a sua toxicidade e o desenvolvimento tecnológico levaram à invenção de termómetros diferentes.



NÃO FAÇAS!