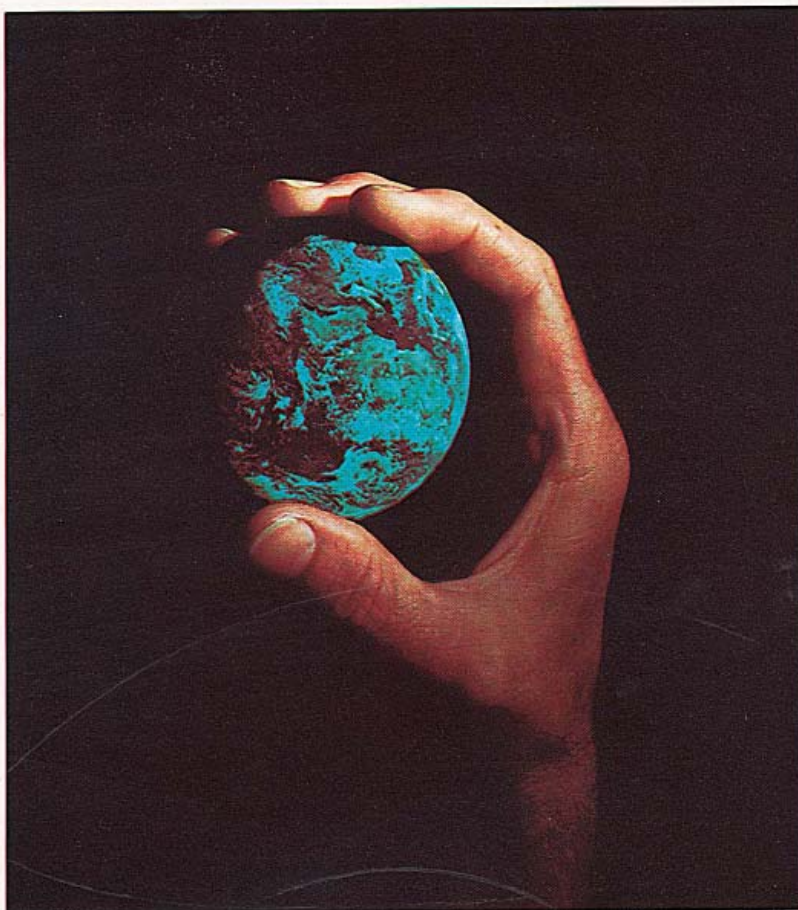


# Átomos e moléculas

Os átomos são minúsculas partículas de matéria que constituem todos os sólidos, líquidos e gases do Universo. Há apenas cerca de cem tipos básicos de átomos. Mas estes podem combinar-se de muitas maneiras e formar milhares de substâncias diferentes.

Os átomos não são as mais pequenas partículas de matéria. Compõem-se de partículas ainda mais pequenas, chamadas prótons, neutrões e electrões. No centro, ou núcleo, de um átomo formam-se os prótons e neutrões mais pesados. Os prótons têm uma carga positiva, enquanto os neutrões não têm carga. Orbitando em volta do núcleo encontram-se electrões muito mais leves. Naturalmente, um átomo tem o mesmo número de electrões que de prótons. Cada electrão tem uma carga negativa tão forte como a carga positiva de um próton. Daí resulta as cargas se anularem entre si.



**Os átomos são tão pequenos que, se um átomo fosse do tamanho da tua unha do dedo mínimo, a tua mão seria suficientemente grande para agarrar a Terra!**

**À direita: Um átomo é constituído por um centro ou núcleo de carga positiva, feito de prótons e neutrões, rodeados de partículas móveis, de carga negativa, chamados electrões. O átomo de boro, que aqui mostramos, tem cinco prótons, seis neutrões e cinco electrões.**

