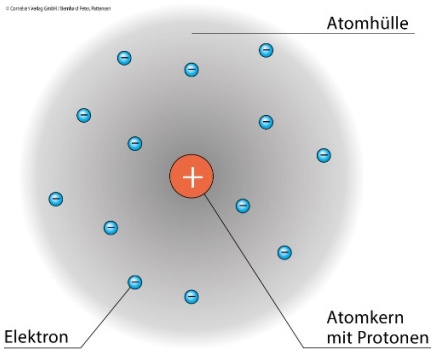
d) <u>Atome</u>

Alle Materie besteht aus sehr kleinen Bausteinen, den Atomen (kleiner als $\frac{1}{1\,000\,000}$ mm!!).

Der **Atomkern** enthält die **positiv geladenen Protonen**. In der **Hülle** befinden sich die **negativ geladenen Elektronen**. Ein neutrales Atom enthält genauso viele Protonen wie Elektronen. Elektronen sind leicht beweglich und können auf andere Atome überwechseln.



Elektrische Aufladung durch Elektronenwanderung:

- Körper mit **Elektronenüberschuss** sind **negativ** geladen.
- Körper mit **Elektronenmangel** sind **positiv** geladen.