

Namen und Zeichen für Atome

Um komplizierte Verbindungen kurz beschreiben zu können, verwendet man in der Chemie bestimmte Buchstaben-Symbole für die verschiedenen Atomsorten.

Für Kupferatome schreiben wir z.B. **Cu**. Meinen wir ein Kupferatom, notieren wir **1 Cu**. Meinen wir allerdings den Stoff Kupfer, so schreiben wir weiterhin **Kupfer**.



Berzelius

Aufgaben

- ① 1. Fülle folgende Tabelle aus. Die heute verwendeten Atomsymbole erhältst du aus den unterstrichenen Buchstaben der lat. bzw. griech. Namen. Sie wurden von Jöns Jakob Berzelius (siehe Bild) um etwa 1814 eingeführt. Lerne diese Atomsymbole auswendig!

Elementname (deutsch)	Elementname (griech./lat.)	Atomsymbol	Atommasse
Wasserstoff	<u>H</u> ydrogenium		
Kohlenstoff	<u>C</u> arboneum		
Stickstoff	<u>N</u> itrogenium		
Sauerstoff	<u>O</u> xygenium		
Magnesium	<u>M</u> agnesium		
Aluminium	<u>A</u> luminium		
Schwefel	<u>S</u> ulfur		
Eisen	<u>F</u> errum		
Kupfer	<u>C</u> uprum		
Zink	<u>Z</u> incum		
Silber	<u>A</u> rgentum		
Blei	<u>P</u> lumbum		
Gold	<u>A</u> urum		
Helium	<u>H</u> elium		
Neon	<u>N</u> eon		

- ② 2. Notiere mit Hilfe dieser Atomsymbole:

- 7 Kupferatome _____; 2 Sauerstoffatome _____
- Molekül, dass 2 Sauerstoffmoleküle enthält. _____