

Atombau und PSE

AA:

1. Schaue dir zur Wiederholung den Film „Fruehe Atommodelle“ bis ca. Minute 3:05 an:

<https://www.dropbox.com/sh/d54vf646dh6rnks/AAAa1DnYUWZ3toXlgSI5vpbYa?dl=0>

oder:



Ergänze die folgende Tabelle auf dein Blatt und fülle die **fehlenden Lücken** mit Hilfe des Films aus.

Die Elementarteilchen

Teilchen	Symbol	Masse	Ladung	Aufenthaltort
Proton	p^+			
Neutron		1 u		
	e^-		einfach negativ	Atomhülle

$$1 \text{ u} = 1,66 \cdot 10^{-24} \text{ g} = \text{ } \text{ kg}$$

befinden sich im Atomkern. Zusammen machen sie nahezu die gesamte Atommasse aus. In einem Atom befinden sich genauso viele wie , somit ist es nach außen hin elektrisch neutral.

2. Alle Stoffe auf der Erde und im Universum sind im Periodensystem der Elemente (PSE) aufgelistet.

Mache dich **interaktiv** mit dem Periodensystem der Elemente (PSE) vertraut:

<https://www.chemiestun.de/pse.php>



1. Wo befinden sich Metalle, Halbmetalle und Nichtmetalle?
2. Was sind Perioden und was Hauptgruppen? → **Tipp**: Die Perioden sind mit Zahlen dargestellt
3. Für was wird Kohlenstoff verwendet?