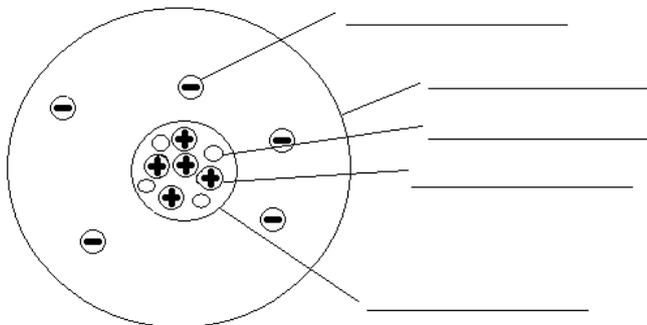


Wir bleiben auf den Lehrbuchseiten 40 bis 42 und ergänzen unser Wissen.

Du findest auch hilfreiche Angaben im Video – Lehrer Schmidt-Ordnungszahl
 Massenzahl Isotope

1. Übung zur Festigung: Fülle die Tabelle vollständig aus.

Atomsymbol	Anzahl der Protonen	Anzahl der Neutronen	Anzahl der Elektronen	Massenzahl	Name des Elementes
^{10}B					
CL				35	
	86			222	
		146		238	
			30	65	



2. Beschrifte die Atombestandteile. Welches Element ist in dieser Darstellung abgebildet?

3. Gib die Bedeutung der einzelnen Bestandteile der Symbolschreibweise an und überführe sie in die einfache Schreibweise (Kurzsymbol).



Man schreibt in der Atomphysik als Symbolbezeichnung oft nur

Pb 162

Z

Warum darf man die 82 einfach weglassen?

4. Im Text findest du die beiden Begriffe NUKLIDE und ISOTOPE. Welche Erklärung findest du zu diesen Begriffen?

NUKLIDE (Dahinter verbirgt ein ganz konkreter Atomkern)

ISOTOPE (Dahinter verbirgt sich ein ganze Gruppe von Atomkernen)

5. Suche aus den unten aufgeführten Elementen jeweils isotope Kerne heraus. (es müssen zwei Gruppen sein.)

