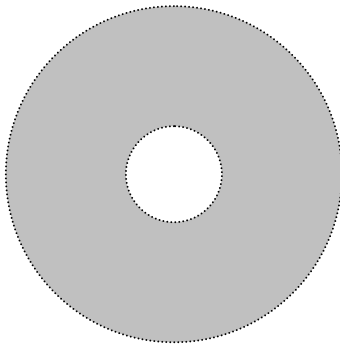


Arbeitsblatt „Aufbau der Atome“

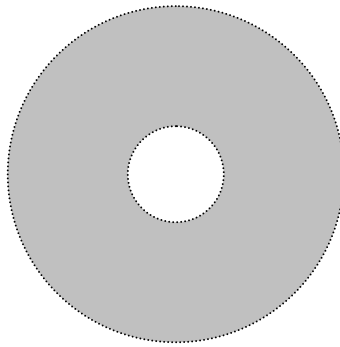
1. Aufgabe:

Zeichne bei den folgenden gegebenen Atomen die richtige Anzahl von Protonen und Elektronen ein. Nutze dazu das Tafelwerk!

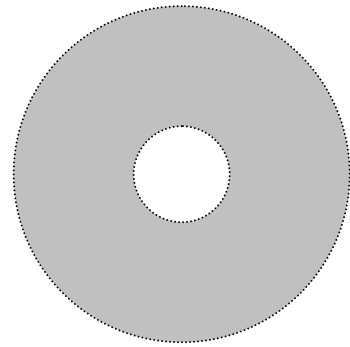
Wasserstoff



Sauerstoff



Magnesium



2. Aufgabe:

Ergänze die Lücken der Tabelle zu den Bestandteilen des Atoms!

Element	Nukleonenzahl (= Massenzahl)	Anzahl Protonen	Anzahl Elektronen
Magnesium	24	12	12
Schwefel	32	16	16
Kalium			
			54
Polonium			

3. Aufgabe:

Betrachte die Isotope des Urans und gib jeweils die Anzahl der Protonen, die Anzahl der Neutronen sowie die Anzahl der Elektronen des Jeweiligen Uranisotops an.

Atom	Protonen	Neutronen	Elektronen
$^{234}_{92}\text{U}$	92	(234 – 92) 142	92
$^{235}_{92}\text{U}$			
$^{238}_{92}\text{U}$			