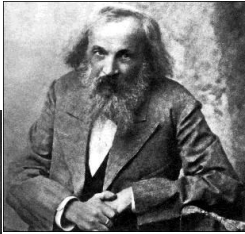
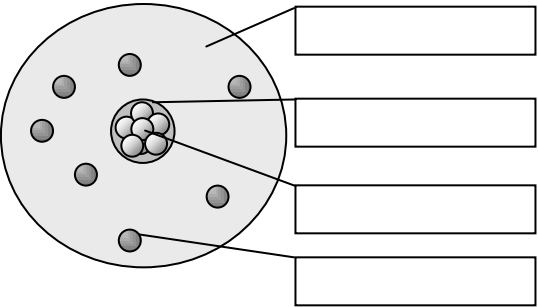


Wir kennen heute über 100 Atomarten (Elemente). Diese unterscheiden sich in der Anzahl ihrer Bestandteile. Den Elementarteilchen Elektronen, Protonen und Neutronen. Ernest Rutherford schuf 1910 die Voraussetzungen für unsere heutige moderne Vorstellung von diesen winzigen Bausteinen der Natur mit der Entdeckung, dass diese aus Kern und Hülle bestehen. Dimitri Mendelejew verdanken wir eine großartige Systematik. Er ordnete schon 1867 alle ihm bekannten (53) Elemente in der wichtigsten Tabelle für Naturwissenschaftler dem PSE. Dort finden wir den Wasserstoff die kleinste Atomart (Element 1) oben links.

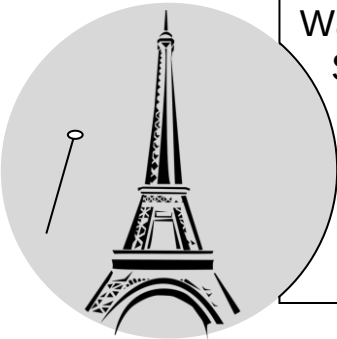
E. Rutherford



D. Mendelejew



PSE Periodensystem der Elemente									
1 H									2 He
3 Li	4 Be	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne		
11 Na	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar		

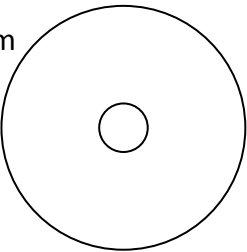


Wäre der Atomkern ein
Stecknadelkopf, ...

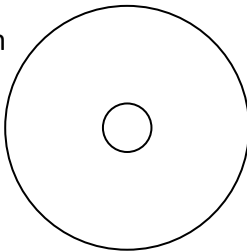
Symbol	Name	Anzahl der	
		Elektronen	Protonen
H			
	Magnesium		
		14	
	Kalium		
			9

Zeichne das Modell von einem ...

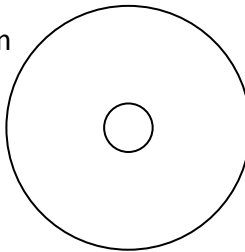
Phosphoratom



Fluoratom



Magnesiumatom



Um welche Atomart handelt es sich ? Bitte gib Name und Symbol an! Und Achtung... eine Falle ;)

- a) Ich habe die kleinsten Atome !
- b) Ich habe 92 Protonen in meinem Atomkern.
- c) Ich habe 20 Elektronen mehr als die Natriumatome.
- d) Meine Elektronenzahl ist doppelt so hoch wie die von Chlor!
- e) Ich habe 9 Elektronen in meinem Kern!
- f) Ich verbrenne mit heller Flamme und habe 12 Elektronen in meiner Hülle!
- g) Die Protonen in meinem Kern sind, haben jeder 83 Geschwister !
- h) Die Anzahl meiner Protonen ist so hoch wie die Elektronenzahlen von Brom und Kalium zusammen.

	Elementname	Symbol
a)		
b)		
c)		
d)		
e)		
f)		
g)		
h)		