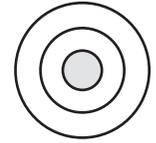
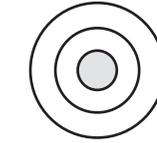
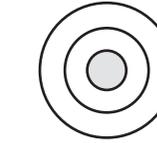
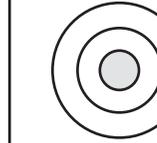
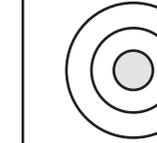
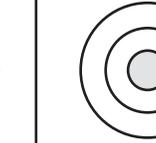
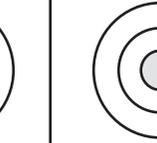
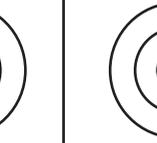
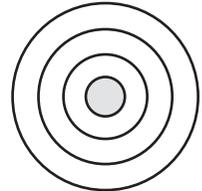
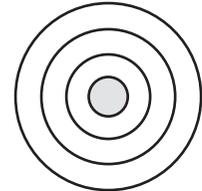
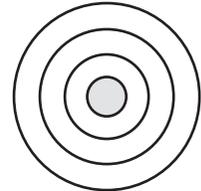
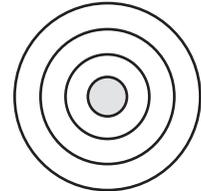
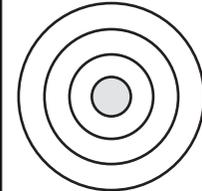
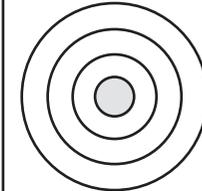
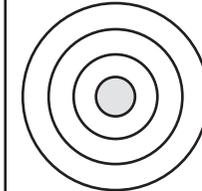
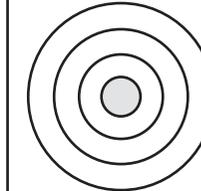


Periodensystem und Atombau

Gruppennummer: Entspricht der Zahl

der _____
Ausnahme Helium!

Gruppennr. Periodennr.	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	Wasserstoff H 1,0  1	Name und Elementsymbol Massenzahl = Summe der Protonen und Neutronen					Ordnungszahl = Anzahl der Protonen	
2								
3								

Periodennummer: Entspricht der Zahl der _____

Hier ist ein Ausschnitt des Periodensystems dargestellt.

1. Vervollständige die Abbildung. Zeichne die Außenelektronen rot, die inneren schwarz oder dunkelblau.
2. Welche Gesetzmäßigkeiten zwischen dem Periodensystem und dem Atombau fallen dir auf?
3. Hinterlege die Felder mit folgenden Farben: Metalle hellblau; Halbmetalle hellgrün; Nichtmetalle gelb.