	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	1,0 **1**							4,0 2
2	6,9 3	9,0 4	10,8 5	12,0 6	14,0 7	16,0 8	19,0 9	20,2 10
3	23,0 11	24,3 12	27,0 13	28,1 14	31,0 15	32,1 16	35,5 17	39,9 18
4	39,1 19	40,1 20	69,7 31	72,6 32	74,9 33	79,0 34	79,9 35	83,8 36
5	85,5 37	87,6 38	114,8 49	118,7 50	121,8 51	127,6 52	126,9 53	131,3 54
6	132,9 55	137,3 56						

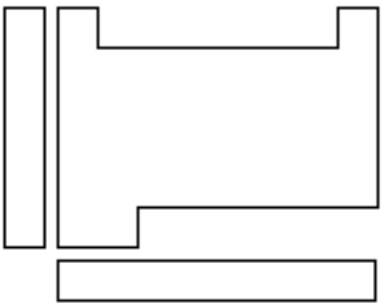
Trage die Symbole der Elemente mit den Valenzelektronen in das entsprechende Kästchen und schreibe darunter den Namen des Elementes. Schreibe in die unterste Reihe den Namen der jeweiligen Gruppe. Male die Kästchen der Metalle leicht blau, die der die Nichtmetalle leicht rot und die Übergangsmetall leit violett aus!

Weitere Elemente (Metalle)

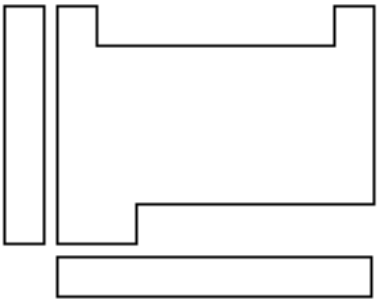
54,9 25	55,8 26
58,7 28	63,5 29
65,4 30	106,4 46
107,9 47	195,1 78
197,0 79	207,2 82

Einige Zusammenhänge im Periodensystem

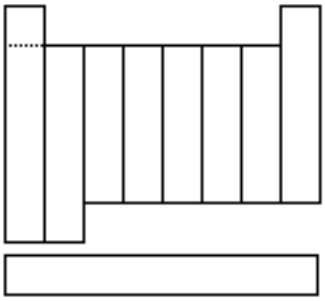
1. Ordnungszahl / Atommasse



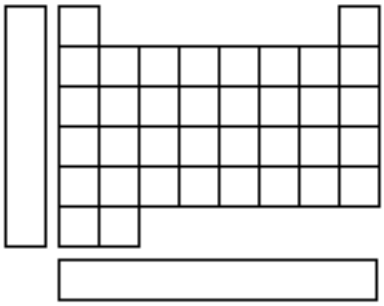
2. Atomradien / Atomgröße



3. Bevorzugte Ladungszahl der Ionen



4. Elektronegativitäten



Meist steht neben und unter dem "Umriss des verkürzten Periodensystems" noch ein Kästchen. In dieses soll ein Pfeil eingetragen werden, dessen Spitze immer die Zunahme der entsprechenden Eigenschaft charakterisiert