

	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 in das entsprechende Kästchen und schreibe den Name des Elementes in die schmale Reihe darunter. Schreibe in die unterste Reihe den Namen der jeweiligen Gruppe.

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

<p>1. Ordnungszahl / Atommasse</p>	<p>2. Atomradien / Atomgröße</p>
<p>3. Bevorzugte Ladungszahl der Ionen</p>	<p>4. Elektronegativitäten</p>

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