

Die Elektronegativität

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
H 2,1							He ---
Li 1,0	Be 1,5	B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,5	F 4,0	Ne ---
Na 0,9	Mg 1,2	Al 1,5	Si 1,8	P 2,1	S 2,5	Cl 3,0	Ar ---
K 0,8	Ca 1,0	Ga 1,6	Ge 1,8	As 2,0	Se 2,4	Br 2,8	Kr ---
Rb 0,8	Sr 1,0	In 1,7	Sn 1,8	Sb 1,9	Te 2,1	I 2,5	Xe ---
Cs 0,7	Ba 0,9	Tl 1,8	Pb 1,8	Bi 1,9	Po 2,0	At 2,2	Rn ---

Aufgaben

1. Beschreiben Sie, inwieweit die EN eines Elements von der Stellung des Elements im PSE abhängt.
2. Begründen Sie diese Abhängigkeit.
3. „Entscheidend für eine Elektronenpaarbindung ist die Differenz der EN-Werte der beiden Atome.“ Erläutern Sie diese Aussage!
4. Begründen Sie mit Hilfe der Tabelle, wieso bei Zimmertemperatur NaCl fest, H₂O flüssig und HCl gasförmig ist.