

## Periodensystem der Elemente

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
<b>H</b> 2,2																	<b>He</b> -
<b>Li</b> 0,98	<b>Be</b> 1,57											<b>B</b> 2,04	<b>C</b> 2,55	<b>N</b> 3,04	<b>O</b> 3,44	<b>F</b> 3,98	<b>Ne</b> -
<b>Na</b> 0,93	<b>Mg</b> 1,31											<b>Al</b> 1,61	<b>Si</b> 1,9	<b>P</b> 2,19	<b>S</b> 2,58	<b>Cl</b> 3,16	<b>Ar</b> -
<b>K</b> 0,82	<b>Ca</b> 1,0	<b>Sc</b> 1,36	<b>Ti</b> 1,54	<b>V</b> 1,63	<b>Cr</b> 1,66	<b>Mn</b> 1,55	<b>Fe</b> 1,83	<b>Co</b> 1,88	<b>Ni</b> 1,91	<b>Cu</b> 1,9	<b>Zn</b> 1,65	<b>Ga</b> 1,81	<b>Ge</b> 2,01	<b>As</b> 2,18	<b>Se</b> 2,55	<b>Br</b> 2,96	<b>Kr</b> 3,0
<b>Rb</b> 0,82	<b>Sr</b> 0,95	<b>Y</b> 1,22	<b>Zr</b> 1,33	<b>Nb</b> 1,6	<b>Mo</b> 2,16	<b>Tc</b> 1,9	<b>Ru</b> 2,2	<b>Rh</b> 2,28	<b>Pd</b> 2,2	<b>Ag</b> 1,93	<b>Cd</b> 1,69	<b>In</b> 1,78	<b>Sn</b> 1,96	<b>Sb</b> 2,05	<b>Te</b> 2,1	<b>I</b> 2,66	<b>Xe</b> 2,6
<b>Cs</b> 0,79	<b>Ba</b> 0,89	<b>La-Lu</b>	<b>Hf</b> 1,3	<b>Ta</b> 1,5	<b>W</b> 2,36	<b>Re</b> 1,9	<b>Os</b> 2,2	<b>Ir</b> 2,2	<b>Pt</b> 2,2	<b>Au</b> 2,4	<b>Hg</b> 1,9	<b>Tl</b> 1,8	<b>Pb</b> 1,8	<b>Bi</b> 1,9	<b>Po</b> 2	<b>At</b> 2,2	<b>Rn</b> 2,1
<b>Fr</b> 0,7	<b>Ra</b> 0,9	<b>Ac-Lr</b>	<b>Rf</b> -	<b>Db</b> -	<b>Sg</b> -	<b>Bh</b> -	<b>Hs</b> -	<b>Mt</b> -	<b>Ds</b> -	<b>Rg</b> -	<b>Cn</b> -	<b>Nh</b> -	<b>Fl</b> -	<b>Mc</b> -	<b>Lv</b> -	<b>Ts</b> -	<b>Og</b> -
			<b>La</b> 1,1	<b>Ce</b> 1,12	<b>Pr</b> 1,13	<b>Nd</b> 1,14	<b>Pm</b> 1,1	<b>Sm</b> 1,17	<b>Eu</b> 1,2	<b>Gd</b> 1,2	<b>Tb</b> 1,1	<b>Dy</b> 1,22	<b>Ho</b> 1,23	<b>Er</b> 1,24	<b>Tm</b> 1,25	<b>Yb</b> 1,1	<b>Lu</b> 1,27
			<b>Ac</b> 1,1	<b>Th</b> 1,3	<b>Pa</b> 1,5	<b>U</b> 1,7	<b>Np</b> 1,3	<b>Pu</b> 1,28	<b>Am</b> 1,13	<b>Cm</b> 1,28	<b>Bk</b> 1,3	<b>Cf</b> 1,3	<b>Es</b> 1,3	<b>Fm</b> 1,3	<b>Md</b> 1,3	<b>No</b> 1,3	<b>Lr</b> 1,3

Abb. 1 Periodensystem der Elemente. Die Zahlen geben die Elektronegativität nach PAULING an.