

<p style="text-align: center;">H Wasserstoff</p> <p>Atommasse: 1.01 Protonenzahl: 1</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">He Helium</p> <p>Atommasse: 4 Protonenzahl: 2</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">Li Lithium</p> <p>Atommasse: 6.94 Protonenzahl: 3</p> <p>Metall</p>
<p style="text-align: center;">Be Beryllium</p> <p>Atommasse: 9.01 Protonenzahl: 4</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">B Bor</p> <p>Atommasse: 10.81 Protonenzahl: 5</p> <p>Halbmetall</p>	<p style="text-align: center;">C Kohlenstoff</p> <p>Atommasse: 12.01 Protonenzahl: 6</p> <p>Nichtmetall</p>
<p style="text-align: center;">N Stickstoff</p> <p>Atommasse: 14.01 Protonenzahl: 7</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">O Sauerstoff</p> <p>Atommasse: 16 Protonenzahl: 8</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">F Fluor</p> <p>Atommasse: 19 Protonenzahl: 9</p> <p>Nichtmetall</p>
<p style="text-align: center;">Ne Neon</p> <p>Atommasse: 20.18 Protonenzahl: 10</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">Na Natrium</p> <p>Atommasse: 22.99 Protonenzahl: 11</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Mg Magnesium</p> <p>Atommasse: 24.31 Protonenzahl: 12</p> <p>Metall</p>

<p style="text-align: center;">Al Aluminium</p> <p>Atommasse: 26.98 Protonenzahl: 13</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Si Silicium</p> <p>Atommasse: 28.09 Protonenzahl: 14</p> <p>Halbmetall</p>	<p style="text-align: center;">P Phosphor</p> <p>Atommasse: 30.97 Protonenzahl: 15</p> <p>Nichtmetall</p>
<p style="text-align: center;">S Schwefel</p> <p>Atommasse: 32.07 Protonenzahl: 16</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">Cl Chlor</p> <p>Atommasse: 35.45 Protonenzahl: 17</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">Ar Argon</p> <p>Atommasse: 39.95 Protonenzahl: 18</p> <p>Nichtmetall</p>
<p style="text-align: center;">K Kalium</p> <p>Atommasse: 39.10 Protonenzahl: 19</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Ca Calcium</p> <p>Atommasse: 40.08 Protonenzahl: 20</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Ga Gallium</p> <p>Atommasse: 69.72 Protonenzahl: 31</p> <p>Metall</p>
<p style="text-align: center;">Ge Germanium</p> <p>Atommasse: 72.61 Protonenzahl: 32</p> <p>Halbmetall</p>	<p style="text-align: center;">As Arsen</p> <p>Atommasse: 74.92 Protonenzahl: 33</p> <p>Halbmetall</p>	<p style="text-align: center;">Se Selen</p> <p>Atommasse: 78.96 Protonenzahl: 34</p> <p>Halbmetall</p>

<p style="text-align: center;">Br Brom</p> <p>Atommasse: 79.90 Protonenzahl: 35</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">Kr Krypton</p> <p>Atommasse: 83.80 Protonenzahl: 36</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">Rb Rubidium</p> <p>Atommasse: 85.47 Protonenzahl: 37</p> <p>Metall</p>
<p style="text-align: center;">Sr Strontium</p> <p>Atommasse: 87.62 Protonenzahl: 38</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">In Indium</p> <p>Atommasse: 114.82 Protonenzahl: 49</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Sn Zinn</p> <p>Atommasse: 118.71 Protonenzahl: 50</p> <p>Metall</p>
<p style="text-align: center;">Sb Antimon</p> <p>Atommasse: 121.75 Protonenzahl: 51</p> <p>Halbmetall</p>	<p style="text-align: center;">Te Tellur</p> <p>Atommasse: 127.60 Protonenzahl: 52</p> <p>Halbmetall</p>	<p style="text-align: center;">I Iod</p> <p>Atommasse: 126.90 Protonenzahl: 53</p> <p>Nichtmetall</p>
<p style="text-align: center;">Xe Xenon</p> <p>Atommasse: 131.29 Protonenzahl: 54</p> <p>Nichtmetall</p>	<p style="text-align: center;">Cs Caesium</p> <p>Atommasse: 132.91 Protonenzahl: 55</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Ba Barium</p> <p>Atommasse: 137.33 Protonenzahl: 56</p> <p>Metall</p>

<p style="text-align: center;">Tl Thallium</p> <p>Atommasse: 204.38 Protonenzahl: 81</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Pb Blei</p> <p>Atommasse: 207.20 Protonenzahl: 82</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">Bi Bismut</p> <p>Atommasse: 208.98 Protonenzahl: 83</p> <p>Metall</p>
<p style="text-align: center;">Po Polonium</p> <p>Atommasse: 209 Protonenzahl: 84</p> <p>Metall</p>	<p style="text-align: center;">At Astat</p> <p>Atommasse: 210 Protonenzahl: 85</p> <p>Halbmetall</p>	<p style="text-align: center;">Rn Radon</p> <p>Atommasse: 222 Protonenzahl: 86</p> <p>Nichtmetall</p>

Anleitung:

Ordnet die 42 Elemente mit Hilfe der angegebenen Informationen in einer euch sinnvoll erscheinenden Reihenfolge. Schaut dafür nicht in das Chemiebuch, sondern versucht eine eigene Ordnung zu finden! Notiert in euer Heft eine Begründung, warum ihr die Elemente so geordnet habt. Falls ihr mehrere Ordnungssysteme findet, notiert diese ebenfalls.