

## Periodic Table of Triple-Bond Covalent Radii (pm)

1

18

<b>1</b>	<b>H</b> -	<b>2</b>											<b>13</b>	<b>14</b>	<b>15</b>	<b>16</b>	<b>17</b>	<b>He</b> -
<b>2</b>	<b>Li</b> -	<b>Be</b> 85											<b>B</b> 73	<b>C</b> 60	<b>N</b> 54	<b>O</b> 53	<b>F</b> 53	<b>Ne</b> -
<b>3</b>	<b>Na</b> -	<b>Mg</b> 127	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>	<b>8</b>	<b>9</b>	<b>10</b>	<b>11</b>	<b>12</b>	<b>Al</b> 111	<b>Si</b> 102	<b>P</b> 94	<b>S</b> 95	<b>Cl</b> 93	<b>Ar</b> 96
<b>4</b>	<b>K</b> -	<b>Ca</b> 133	<b>Sc</b> 114	<b>Ti</b> 106	<b>V</b> 106	<b>Cr</b> 103	<b>Mn</b> 103	<b>Fe</b> 102	<b>Co</b> 96	<b>Ni</b> 101	<b>Cu</b> 120	<b>Zn</b> -	<b>Ga</b> 120	<b>Ge</b> 114	<b>As</b> 105	<b>Se</b> 107	<b>Br</b> 110	<b>Kr</b> 108
<b>5</b>	<b>Rb</b> -	<b>Sr</b> 139	<b>Y</b> 124	<b>Zr</b> 121	<b>Nb</b> 116	<b>Mo</b> 113	<b>Tc</b> 110	<b>Ru</b> 103	<b>Rh</b> 106	<b>Pd</b> 112	<b>Ag</b> 137	<b>Cd</b> -	<b>In</b> 146	<b>Sn</b> 132	<b>Sb</b> 127	<b>Te</b> 121	<b>I</b> 124	<b>Xe</b> 122
<b>6</b>	<b>Cs</b> -	<b>Ba</b> 149	<b>La</b> 136	<b>Hf</b> 121	<b>Ta</b> 119	<b>W</b> 115	<b>Re</b> 110	<b>Os</b> 108	<b>Ir</b> 107	<b>Pt</b> 110	<b>Au</b> 123	<b>Hg</b> -	<b>Tl</b> 149	<b>Pb</b> 137	<b>Bi</b> 135	<b>Po</b> 129	<b>At</b> 144	<b>Rn</b> 140
<b>7</b>	<b>Fr</b> -	<b>Ra</b> 159	<b>Ac</b> 140	<b>Rf</b> 133	<b>Db</b> 126	<b>Sg</b> 121	<b>Bh</b> 119	<b>Hs</b> 118	<b>Mt</b> 113	<b>Ds</b> 112	<b>Rg</b> 118	<b>E112</b> 130						

<b>6</b>	<b>Ce</b>	<b>Pr</b>	<b>Nd</b>	<b>Pm</b>	<b>Sm</b>	<b>Eu</b>	<b>Gd</b> 132	<b>Tb</b>	<b>Dy</b>	<b>Ho</b>	<b>Er</b>	<b>Tm</b>	<b>Yb</b>	<b>Lu</b> 131
<b>7</b>	<b>Th</b> 136	<b>Pa</b> 129	<b>U</b> 117	<b>Np</b> 115	<b>Pu</b>	<b>Am</b>	<b>Cm</b>	<b>Bk</b>	<b>Cf</b>	<b>Es</b>	<b>Fm</b>	<b>Md</b>	<b>No</b>	<b>Lr</b>

Pekka Pyykkö, Sebastian Riedel, Michael Patzschke *Chem. Eur. J.* **2005**, *12*, 3511-3520