

Symbolen Chemische Elementen

De rechterkolom geeft het overzicht van alle in het periodiek systeem voorkomende elementen.

Het periodiek systeem is aangegeven op blad 2.

Onderstaande tabel bevat de symbolen die voorkomen in de chemische formules van de mineralen in mijn collectie.

Voor deze website kan hiermee dus worden volstaan.

Symbolen Chemische Elementen			
voorkomend in mijn collectie mineralen			
Symbol	Element	Symbol	Element
Ag	Zilver	Mn	Mangaan
Al	Aluminium	Mo	Molybdeen
As	Arseen	N	Stikstof
Au	Goud	Na	Natrium
B	Boor	Ni	Nikkel
Ba	Barium	O	Zuurstof
Be	Beryllium	P	Fosfor
Bi	Bismut	Pb	Lood
Br	Broom	Pt	Platina
C	Koolstof	S	Zwavel
Ca	Calcium	Sb	Antimoon
Ce	Cerium	Si	Silicium
Cl	Chloor	Sn	Tin
Cr	Chroom	Sr	Strontium
Cu	Koper	Th	Thorium
F	Fluor	Ti	Titanium
Fe	IJzer	V	Vanadium
H	Waterstof	W	Wolfraam
K	Kalium	Zn	Zink
Li	Lithium	Zr	Zirkonium
Mg	Magnesium		

Zie blad 2 voor het Periodiek Systeem

Symbolen Chemische Elementen

Symbol	Element	Symbol	Element
Ac	Actinium	Mg	Magnesium
Ag	Zilver	Mn	Mangaan
Al	Aluminium	Mo	Molybdeen
Am	Americium	Mt	Meitnerium
Ar	Argon	N	Stikstof
As	Arseen	Na	Natrium
At	Astaat	Nb	Niobium
Au	Goud	Nd	Neodymium
B	Boor	Ne	Neon
Ba	Barium	Nh	Nihonium
Be	Beryllium	Ni	Nikkel
Bh	Bohrium	No	Nobelium
Bi	Bismut	Np	Neptunium
Bk	Berkelium	O	Zuurstof
Br	Broom	Og	Oganesson
C	Koolstof	Os	Osmium
Ca	Calcium	P	Fosfor
Cd	Cadmium	Pa	Protactinium
Ce	Cerium	Pb	Lood
Cf	Californium	Pd	Palladium
Cl	Chloor	Pm	Promethium
Cm	Curium	Po	Polonium
Cn	Copernicium	Pr	Praseodymium
Co	Kobalt	Pt	Platina
Cr	Chroom	Pu	Plutonium
Cs	Cesium	Ra	Radium
Cu	Koper	Rb	Rubidium
Db	Dubnium	Re	Renium
Ds	Darmstadtium	Rf	Rutherfordium
Dy	Dysprosium	Rg	Röntgenium
Er	Erbium	Rh	Rodium
Es	Einsteinium	Rn	Radon
Eu	Europium	Ru	Ruthenium
F	Fluor	S	Zwavel
Fe	IJzer	Sb	Antimoon
Fl	Flerovium	Sc	Scandium
Fm	Fermium	Se	Seleen
Fr	Francium	Sg	Seaborgium
Ga	Gallium	Si	Silicium
Gd	Gadolinium	Sm	Samarium
Ge	Germanium	Sn	Tin
H	Waterstof	Sr	Strontium
He	Helium	Ta	Tantaal
Hf	Hafnium	Tb	Terbium
Hg	Kwik	Tc	Technetium
Ho	Holmium	Te	Telluur
Hs	Hassium	Th	Thorium
I	Jood	Ti	Titanium
In	Indium	Tl	Thallium
Ir	Iridium	Tm	Thulium
K	Kalium	Ts	Tennessee
Kr	Krypton	U	Uranium
La	Lanthaan	V	Vanadium
Li	Lithium	W	Wolfraam
Lr	Lawrencium	Xe	Xenon
Lu	Lutetium	Y	Yttrium
Lv	Livermorium	Yb	Ytterbium
Mc	Moscovium	Zn	Zink
Md	Mendelevium	Zr	Zirkonium

Het Periodiek Systeem van de Chemische Elementen

	<u>1</u>																<u>18</u>	
	<u>1a</u>	<u>2</u>										<u>13</u>	<u>14</u>	<u>15</u>	<u>16</u>	<u>17</u>	<u>0</u>	
<u>1</u>	<u>1</u> <u>H</u>	<u>2</u> <u>IIa</u>										<u>13</u> <u>B</u>	<u>14</u> <u>C</u>	<u>15</u> <u>N</u>	<u>16</u> <u>O</u>	<u>17</u> <u>F</u>	<u>2</u> <u>He</u>	
<u>2</u>	<u>3</u> <u>Li</u>	<u>4</u> <u>Be</u>										<u>5</u> <u>B</u>	<u>6</u> <u>C</u>	<u>7</u> <u>N</u>	<u>8</u> <u>O</u>	<u>9</u> <u>F</u>	<u>10</u> <u>Ne</u>	
<u>3</u>	<u>11</u> <u>Na</u>	<u>12</u> <u>Mg</u>	<u>3</u> <u>IIIb</u>	<u>4</u> <u>IVb</u>	<u>5</u> <u>Vb</u>	<u>6</u> <u>VIb</u>	<u>7</u> <u>VIIb</u>	<u>8</u> <u>VIIIb</u>	<u>9</u> <u>VIIIb</u>	<u>10</u> <u>VIIIb</u>	<u>11</u> <u>Ib</u>	<u>12</u> <u>IIb</u>	<u>13</u> <u>Al</u>	<u>14</u> <u>Si</u>	<u>15</u> <u>P</u>	<u>16</u> <u>S</u>	<u>17</u> <u>Cl</u>	<u>18</u> <u>Ar</u>
<u>4</u>	<u>19</u> <u>K</u>	<u>20</u> <u>Ca</u>	<u>21</u> <u>Sc</u>	<u>22</u> <u>Ti</u>	<u>23</u> <u>V</u>	<u>24</u> <u>Cr</u>	<u>25</u> <u>Mn</u>	<u>26</u> <u>Fe</u>	<u>27</u> <u>Co</u>	<u>28</u> <u>Ni</u>	<u>29</u> <u>Cu</u>	<u>30</u> <u>Zn</u>	<u>31</u> <u>Ga</u>	<u>32</u> <u>Ge</u>	<u>33</u> <u>As</u>	<u>34</u> <u>Se</u>	<u>35</u> <u>Br</u>	<u>36</u> <u>Kr</u>
<u>5</u>	<u>37</u> <u>Rb</u>	<u>38</u> <u>Sr</u>	<u>39</u> <u>Y</u>	<u>40</u> <u>Zr</u>	<u>41</u> <u>Nb</u>	<u>42</u> <u>Mo</u>	(43) <u>Tc</u>	<u>44</u> <u>Ru</u>	<u>45</u> <u>Rh</u>	<u>46</u> <u>Pd</u>	<u>47</u> <u>Ag</u>	<u>48</u> <u>Cd</u>	<u>49</u> <u>In</u>	<u>50</u> <u>Sn</u>	<u>51</u> <u>Sb</u>	<u>52</u> <u>Te</u>	<u>53</u> <u>I</u>	<u>54</u> <u>Xe</u>
<u>6</u>	<u>55</u> <u>Cs</u>	<u>56</u> <u>Ba</u>	*	<u>72</u> <u>Hf</u>	<u>73</u> <u>Ta</u>	<u>74</u> <u>W</u>	<u>75</u> <u>Re</u>	<u>76</u> <u>Os</u>	<u>77</u> <u>Ir</u>	<u>78</u> <u>Pt</u>	<u>79</u> <u>Au</u>	<u>80</u> <u>Hg</u>	<u>81</u> <u>Tl</u>	<u>82</u> <u>Pb</u>	<u>83</u> <u>Bi</u>	<u>84</u> <u>Po</u>	<u>85</u> <u>At</u>	<u>86</u> <u>Rn</u>
<u>7</u>	<u>87</u> <u>Fr</u>	<u>88</u> <u>Ra</u>	**	(104) <u>Rf</u>	(105) <u>Db</u>	(106) <u>Sg</u>	(107) <u>Bh</u>	(108) <u>Hs</u>	(109) <u>Mt</u>	(110) <u>Ds</u>	(111) <u>Rg</u>	(112) <u>Cn</u>	(113) <u>Uut</u>	(114) <u>Fl</u>	(115) <u>Uup</u>	(116) <u>Lv</u>	(117) <u>Uus</u>	(118) <u>Uuo</u>
* <u>Lanthaniden</u>			<u>57</u> <u>La</u>	<u>58</u> <u>Ce</u>	<u>59</u> <u>Pr</u>	<u>60</u> <u>Nd</u>	(61) <u>Pm</u>	<u>62</u> <u>Sm</u>	<u>63</u> <u>Eu</u>	<u>64</u> <u>Gd</u>	<u>65</u> <u>Tb</u>	<u>66</u> <u>Dy</u>	<u>67</u> <u>Ho</u>	<u>68</u> <u>Er</u>	<u>69</u> <u>Tm</u>	<u>70</u> <u>Yb</u>	<u>71</u> <u>Lu</u>	
** <u>Actiniden</u>			<u>89</u> <u>Ac</u>	<u>90</u> <u>Th</u>	<u>91</u> <u>Pa</u>	<u>92</u> <u>U</u>	(93) <u>Np</u>	(94) <u>Pu</u>	(95) <u>Am</u>	(96) <u>Cm</u>	(97) <u>Bk</u>	(98) <u>Cf</u>	(99) <u>Es</u>	(100) <u>Fm</u>	(101) <u>Md</u>	(102) <u>No</u>	(103) <u>Lr</u>	

Chemische reeksen van het Periodiek Systeem

<u>Alkalimetalen</u>	<u>Aardalkalimetalen</u>	<u>Overgangsmetalen</u>	<u>Hoofdgroepmetalen</u>	<u>Metalloïden</u>
<u>Niet-metalen</u>	<u>Halogenen</u>	<u>Edelgassen</u>	<u>Lanthaniden</u>	<u>Actiniden</u>

Bron: Wikipedia 13-7-2013