

AATOMMASS

Keemiliste elementide perioodilisustabel

1A																	VIIIA																												
1. H Vesinik 1,008																	2. He Heelium 4,003																												
2. Li Lithium 6,941	Be Berüllium 9,012																	5. B Bor 10,81	6. C Süsinik 12,01	7. N Lämmastik 14,01	8. O Hapnik 16,00	9. F Fluor 19,00	10. Ne Neoon 20,18																						
3. Na Naatrium 22,99	Mg Magneesium 24,31																	13. Al Alumiinium 26,98	14. Si Ränik 28,09	15. P Fosfor 30,97	16. S Väävel 32,07	17. Cl Kloor 35,45	18. Ar Argoon 39,95																						
4. K Kaalium 39,10	Ca Kaltsium 40,08	Sc Skandium 44,96	Ti Titaan 47,87	V Vanaadium 50,94	Cr Kroom 52,00	Mn Mangaan 54,94	Fe Raud 55,85	Co Kobalt 58,93	Ni Nikkel 58,69	Cu Vask 63,55	Zn Tsink 65,39	31. Ga Gallium 69,72	32. Ge Germaanium 72,61	33. As Arsen 74,92	34. Se Selen 78,96	35. Br Broom 79,90	36. Kr Kriiptoon 83,80																												
5. Rb Rubiidium 85,47	Sr Strontsium 87,62	Y Ütrium 88,91	Zr Tsitkoonium 91,22	Nb Niobium 92,91	Mo Molibdeen 95,94	Tc Tehneetsium (98)	Ru Ruteenium 101,1	Rh Roodium 102,9	Pd Pallaadium 106,4	Ag Hõbe 107,9	Cd Kaadmium 112,4	49. In Indium 114,8	50. Sn Tina 118,7	51. Sb Antimon 121,8	52. Te Telluur 127,6	53. I Jood 126,9	54. Xe Ksenoon 131,3																												
6. Cs Tseesium 132,9	Ba Baarium 137,3	La Lantaan 138,9	Hf Hafnium 178,5	Ta Tantaal 180,9	W Volfraam 183,8	Re Reenium 186,2	Os Osmium 190,2	Ir Iridium 192,2	Pt Plaatina 195,1	Au Kuld 197,0	Hg Elavhõbe 200,6	81. Tl Tallium 204,4	82. Pb Plüü 207,2	83. Bi Vismut 209,0	84. Po Poloonium (209)	85. At Astaal (210)	86. Rn Radoon (222)																												
7. Fr Frantsium (223)	Ra Raadium (226)	Ac Aktiinium (227)	104. Rf Rutherfordium (261)	105. Db Dubnium (262)	106. Sg Seaborgium (266)	107. Bh Bohrium (264)	108. Hs Hassium (277)	109. Mt Meitneerium (268)	110. Ds Darmstadtium (271)	111. Rg Röntgeenium (280)	112. Cn Kopernitsium (285)																																		
<table border="1"> <tr> <td>58. Ce Tseerium 140,1</td> <td>59. Pr Praseodüüm 140,9</td> <td>60. Nd Neodüüm 144,2</td> <td>61. Pm Prometeium (145)</td> <td>62. Sm Samaarium 150,4</td> <td>63. Eu Euroopium 152,0</td> <td>64. Gd Gadolinium 157,3</td> <td>65. Tb Terbium 158,9</td> <td>66. Dy Düsproosium 162,5</td> <td>67. Ho Holmium 164,9</td> <td>68. Er Erbium 167,3</td> <td>69. Tm Tuulium 168,9</td> <td>70. Yb Üterbium 173,0</td> <td>71. Lu Luteetsium 175,0</td> </tr> <tr> <td>90. Th Toorium (232)</td> <td>91. Pa Protaktiinium (231)</td> <td>92. U Uraan (238)</td> <td>93. Np Neptuunium (237)</td> <td>94. Pu Plutoonium (244)</td> <td>95. Am Ameritsium (243)</td> <td>96. Cm Kuurium (247)</td> <td>97. Bk Berkeelium (247)</td> <td>98. Cf Kalifornium (251)</td> <td>99. Es Einsteinium (252)</td> <td>100. Fm Fermium (257)</td> <td>101. Md Mendeleevium (258)</td> <td>102. No Nobeelium (259)</td> <td>103. Lr Laurentsium (262)</td> </tr> </table>																		58. Ce Tseerium 140,1	59. Pr Praseodüüm 140,9	60. Nd Neodüüm 144,2	61. Pm Prometeium (145)	62. Sm Samaarium 150,4	63. Eu Euroopium 152,0	64. Gd Gadolinium 157,3	65. Tb Terbium 158,9	66. Dy Düsproosium 162,5	67. Ho Holmium 164,9	68. Er Erbium 167,3	69. Tm Tuulium 168,9	70. Yb Üterbium 173,0	71. Lu Luteetsium 175,0	90. Th Toorium (232)	91. Pa Protaktiinium (231)	92. U Uraan (238)	93. Np Neptuunium (237)	94. Pu Plutoonium (244)	95. Am Ameritsium (243)	96. Cm Kuurium (247)	97. Bk Berkeelium (247)	98. Cf Kalifornium (251)	99. Es Einsteinium (252)	100. Fm Fermium (257)	101. Md Mendeleevium (258)	102. No Nobeelium (259)	103. Lr Laurentsium (262)
58. Ce Tseerium 140,1	59. Pr Praseodüüm 140,9	60. Nd Neodüüm 144,2	61. Pm Prometeium (145)	62. Sm Samaarium 150,4	63. Eu Euroopium 152,0	64. Gd Gadolinium 157,3	65. Tb Terbium 158,9	66. Dy Düsproosium 162,5	67. Ho Holmium 164,9	68. Er Erbium 167,3	69. Tm Tuulium 168,9	70. Yb Üterbium 173,0	71. Lu Luteetsium 175,0																																
90. Th Toorium (232)	91. Pa Protaktiinium (231)	92. U Uraan (238)	93. Np Neptuunium (237)	94. Pu Plutoonium (244)	95. Am Ameritsium (243)	96. Cm Kuurium (247)	97. Bk Berkeelium (247)	98. Cf Kalifornium (251)	99. Es Einsteinium (252)	100. Fm Fermium (257)	101. Md Mendeleevium (258)	102. No Nobeelium (259)	103. Lr Laurentsium (262)																																

A- rühma metall
 B- rühma metall
 mittemetall
 väärisgaas

Aatommassi tähis on A_r . Aatommass ümardatakse täisarvuni. Ainult kloori aatommassi ei ümardata. $A_r(\text{Cl}) = 35,5$

$$A_r(\text{Li}) = 6,941 \approx 7$$

$$A_r(\text{F}) =$$

$$A_r(\text{Ga}) =$$

$$A_r(\text{Cr}) = 52,00 \approx 52$$

$$A_r(\text{Mg}) =$$

$$A_r(\text{I}) =$$

$$A_r(\text{Si}) = 28,09 \approx 28$$

$$A_r(\text{Na}) =$$

$$A_r(\text{V}) =$$

$$A_r(\text{Te}) = 127,6 \approx 128$$

$$A_r(\text{H}) =$$

$$A_r(\text{P}) =$$

$$A_r(\text{Ba}) = 137,3 \approx 137$$

$$A_r(\text{Br}) =$$

$$A_r(\text{Sn}) =$$

$$A_r(\text{As}) =$$

$$A_r(\text{Cu}) =$$

$$A_r(\text{Ag}) =$$

$$A_r(\text{Fe}) =$$

$$A_r(\text{Rb}) =$$

$$A_r(\text{Au}) =$$

$$A_r(\text{N}) =$$

$$A_r(\text{S}) =$$

$$A_r(\text{Hg}) =$$

$$A_r(\text{O}) =$$

$$A_r(\text{Al}) =$$

$$A_r(\text{Cd}) =$$

MOLEKULMASS

Molekulmassi tähis on M_r . Molekulmassi arvutamisel liidetakse ümardatud aatommassid.

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 1 \cdot 2 + 16 = 18$$

$$M_r(\text{N}_2\text{O}_5) =$$

$$M_r(\text{P}_4\text{O}_{10}) = 31 \cdot 4 + 16 \cdot 10 = 284$$

$$M_r(\text{SO}_3) =$$

$$M_r(\text{HCl}) = 1 + 35,5 = 36,5$$

$$M_r(\text{NO}) =$$

$$M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) = 1 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 = 98$$

$$M_r(\text{Cl}_2\text{O}_7) =$$

$$M_r(\text{CaO}) =$$

$$M_r(\text{Ni}_2\text{O}_3) =$$

$$M_r(\text{Li}_2\text{O}) =$$

$$M_r(\text{HNO}_3) =$$

$$M_r(\text{CuOH}) =$$

$$M_r(\text{H}_2\text{S}) =$$

$$M_r(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) =$$

$$M_r(\text{H}_3\text{PO}_4) =$$

$$M_r[\text{Cu}(\text{OH})_2] = 64 + (16+1) \cdot 2 = 98$$

$$M_r[\text{Al}(\text{OH})_3] =$$

$$M_r[\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3] = 27 \cdot 2 + (32+16 \cdot 4) \cdot 3 = 342$$

$$M_r[\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2] =$$

$$M_r(\text{K}_2\text{SO}_3) =$$

$$M_r(\text{HCOOH}) =$$