

Закінчення таблиці

| Назва | Позначення | Одиниці вимірювання | Визначення | Формули для обчислення |
|--|------------|---------------------|--|---|
| | | | ніж $\frac{1}{12}$ маси атома Карбону ($m_a(\text{C})$). Відносна молекулярна маса речовини дорівнює сумі відносних атомних мас хімічних елементів $A_r(\text{E})$, що містяться у складі молекули | $M_r(\text{реч.}) = A_r$ $= \sum A_r(\text{E}) \cdot N(\text{E})$, де $N(\text{E})$ — число атомів елемента в речовині |
| Масова частка елемента в речовині | w | Безрозмірна | Показує, яку частку становить маса атомів даного хімічного елемента по відношенню до маси всієї речовини | $w(\text{E}) = \frac{N \cdot A_r(\text{ел-та})}{M_r(\text{реч.})} \cdot 100\%$, де N — число атомів елемента в речовині |
| Об'ємна частка речовини в суміші | φ | Безрозмірна | Показує, яку частину становить об'єм даної речовини до загального об'єму | $\varphi = \frac{V(\text{речовини})}{V(\text{суміші})}$ |

**ВІДНОСНІ АТОМНІ МАСИ
ДЕЯКИХ ХІМІЧНИХ ЕЛЕМЕНТІВ
(ОКРУГЛЕНІ)**

| Символ елемента | Відносна атомна маса A_r | Символ елемента | Відносна атомна маса A_r | Символ елемента | Відносна атомна маса A_r |
|-----------------|----------------------------|-----------------|----------------------------|-----------------|----------------------------|
| H | 1 | Sc | 45 | Cs | 133 |
| He | 4 | Ti | 48 | Ba | 137 |
| Li | 7 | V | 51 | Ta | 181 |
| Be | 9 | Cr | 52 | W | 184 |
| B | 10 | Mn | 55 | Os | 190 |
| C | 12 | Fe | 56 | Ir | 192 |
| N | 14 | Co | 59 | Pt | 195 |
| O | 16 | Cu | 64 | Au | 197 |
| F | 19 | Zn | 65 | Hg | 201 |
| Ne | 20 | As | 75 | Pb | 207 |
| Na | 23 | Se | 79 | Bi | 209 |
| Mg | 24 | Br | 80 | At | 210 |
| Al | 27 | Sr | 88 | Rh | 222 |
| Si | 28 | Ag | 108 | Fr | 223 |
| P | 31 | Cd | 112 | Th | 232 |
| S | 32 | Sn | 119 | U | 238 |
| Cl | 35,5 | Sb | 122 | Pu | 244 |
| K | 39 | I | 127 | Cm | 247 |
| Ca | 40 | Xe | 131 | Es | 252 |

ВІДНОСНІ МОЛЕКУЛЯРНІ МАСИ ДЕЯКИХ СКЛАДНИХ РЕЧОВИН

| Формула речовини | Відносна молекулярна маса M_r | Формула речовини | Відносна молекулярна маса M_r | Формула речовини | Відносна молекулярна маса M_r |
|------------------|---------------------------------|------------------|---------------------------------|------------------|---------------------------------|
| H_2O | 18 | $ZnSO_4$ | 161 | H_2CO_3 | 62 |
| NH_4OH | 35 | $FeSO_4$ | 152 | K_2CO_3 | 138 |
| $LiOH$ | 24 | $Fe_2(SO_4)_3$ | 400 | $BaCO_3$ | 197 |
| KOH | 56 | $CuSO_4$ | 160 | $CaCO_3$ | 100 |
| $Ba(OH)_2$ | 171 | H_2SO_3 | 82 | Na_2CO_3 | 106 |
| $Ca(OH)_2$ | 74 | K_2SO_3 | 158 | $MgCO_3$ | 84 |
| $NaOH$ | 40 | $BaSO_3$ | 217 | $ZnCO_3$ | 125 |
| $Mg(OH)_2$ | 58 | $CaSO_3$ | 120 | $FeCO_3$ | 116 |
| $Al(OH)_3$ | 78 | Na_2SO_3 | 126 | $CuCO_3$ | 124 |
| $Mn(OH)_2$ | 89 | $MgSO_3$ | 104 | $NaHCO_3$ | 84 |
| $Zn(OH)_2$ | 99 | $Al_2(SO_3)_3$ | 294 | $KHCO_3$ | 100 |
| $Cr(OH)_3$ | 103 | $ZnSO_3$ | 145 | $Ba(HCO_3)_2$ | 259 |
| $Fe(OH)_2$ | 90 | $FeSO_3$ | 136 | $Ca(HCO_3)_2$ | 162 |
| $Fe(OH)_3$ | 107 | $Fe_2(SO_3)_3$ | 352 | $Mg(HCO_3)_2$ | 146 |
| $Cu(OH)_2$ | 98 | HNO_3 | 63 | H_2SiO_3 | 78 |
| HCl | 36,5 | KNO_3 | 101 | K_2SiO_3 | 154 |
| KCl | 74,5 | $Ba(NO_3)_2$ | 261 | $BaSiO_3$ | 213 |
| $BaCl_2$ | 208 | $Ca(NO_3)_2$ | 164 | $CaSiO_3$ | 116 |
| $CaCl_2$ | 111 | $NaNO_3$ | 85 | Na_2SiO_3 | 122 |
| $NaCl$ | 58,5 | $Mg(NO_3)_2$ | 148 | $MgSiO_3$ | 100 |

Закінчення таблиці

| Формула речовини | Відносна молекулярна маса M_r | Формула речовини | Відносна молекулярна маса M_r | Формула речовини | Відносна молекулярна маса M_r |
|------------------|---------------------------------|------------------|---------------------------------|------------------|---------------------------------|
| $MgCl_2$ | 95 | $Al(NO_3)_3$ | 213 | CO_2 | 44 |
| $AlCl_3$ | 133,5 | $Zn(NO_3)_2$ | 189 | NO | 30 |
| $ZnCl_2$ | 136 | $Fe(NO_3)_2$ | 180 | N_2O | 44 |
| $FeCl_2$ | 127 | $Fe(NO_3)_3$ | 242 | N_2O_5 | 108 |
| $FeCl_3$ | 162,5 | $Pb(NO_3)_2$ | 331 | Na_2O | 62 |
| $CuCl_2$ | 135 | $Cu(NO_3)_2$ | 188 | K_2O | 94 |
| H_2S | 34 | $AgNO_3$ | 170 | MgO | 40 |
| K_2S | 110 | HNO_2 | 47 | CaO | 56 |
| BaS | 169 | KNO_2 | 85 | Al_2O_3 | 102 |
| CaS | 72 | $Ba(NO_2)_2$ | 229 | SiO_2 | 60 |
| Na_2S | 78 | $Ca(NO_2)_2$ | 132 | P_2O_5 | 142 |
| Al_2S_3 | 150 | $NaNO_2$ | 69 | P_2O_3 | 110 |
| FeS | 88 | $Mg(NO_2)_2$ | 116 | SO_2 | 64 |
| Fe_2S_3 | 208 | H_3PO_4 | 98 | SO_3 | 80 |
| CuS | 96 | K_3PO_4 | 212 | CH_4 | 16 |
| H_2SO_4 | 98 | $Ba_3(PO_4)_2$ | 601 | SiH_4 | 32 |
| K_2SO_4 | 174 | $Ca_3(PO_4)_2$ | 310 | NH_3 | 17 |
| $BaSO_4$ | 233 | Na_3PO_4 | 164 | PH_3 | 34 |
| $CaSO_4$ | 136 | $Mg_3(PO_4)_2$ | 262 | HF | 20 |
| Na_2SO_4 | 142 | $AlPO_4$ | 122 | HBr | 81 |
| $MgSO_4$ | 120 | $FePO_4$ | 151 | CO | 28 |
| $Al_2(SO_4)_3$ | 342 | $Fe_3(PO_4)_2$ | 358 | C_2H_2 | 26 |