|  |
| --- |
| Основные формулы для решения задач по химии:$n=\frac{m}{M}$*; n – количество вещества ( 1 моль); m – масса (1г); M – молярная масса ( г/моль)**m=n\*M*$n=\frac{N}{N\_{A}}$*; N – число молекул;* $N\_{A}$ *– закон Авогадро 6,02\**$10^{23}моль^{-1}$*N=n\**$N\_{A}$$n=\frac{V}{V\_{m}}$*; V – объём газа (1л);* $V\_{m}$ *– постоянный объём в н.у. 22,4 литра.* $w\left(вещества\right)=\frac{m(вещества)}{m(раствора)}$*; m(вещества)=w\*m(раствора);* $m(раствора)=\frac{m(вещества)}{w}$*.* |