|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| mólová hmotnosť látky L  (hmotnosť *m*L na 1 mól) | *M*L | kg mol–1 |
| mólový objem látky L  (objem *V*L na 1 mól) | *V*m, L | m3 mol–1 |
| Avogadrova konštanta  (počet častíc *N*L na 1 mól) | *N*A = 6,02214076 . 1023 mol–1  (presne) | mol–1 |
| látkové množstvo látky L |  | mol |
| hustota čistej látky L |  | kg m–3 |
| hmotnosť jednej častice |  | kg |
| atómová  hmotnostná jednotka | u = 1,66053906660 . 10–27 kg | kg |
| hustota zmesi |  | kg m–3 |
| hmotnostný zlomok  látky L v zmesi |  | 1 |
| objemový zlomok  látky L v zmesi | \* | 1 |
| mólový zlomok  látky L v zmesi |  | 1 |
| hmotnostná koncentrácia  látky L v zmesi |  | kg m–3 |
| látková koncentrácia  (molarita) látky L v zmesi |  | mol m–3,  mol dm–3 ≡ m |
| molalita  látky L v zmesi | \*\* | mol kg–1 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| štandardné podmienky | *p* = 105 Pa, *T* = 298,15 K | |
| štandardný mólový objem ideálneho plynu L |  | m3 mol–1 |
| univerzálna  plynová konštanta | *R* = 8,31446261815324 J mol–1 K–1 | J mol–1 K–1 |
| stavová rovnica  ideálneho plynu L | *p*L*V*L = *n*L*RT*L | Pa, m3,  mol, J, K |
| priemerná  mólova hmotnosť  zmesi |  | kg mol–1 |
| rozsah chemickej reakcie | \*\*\* | mol |

\* platí len pre ideálne zmiešavanie, tj. keď Σ*Vi* = *V'*.

\*\* L = Látka, ktorej sa veličina týka, S = rozpúšťadlo (Solvent).

\*\*\* *ν*L = stechiometrický koeficient látky L je pre reaktanty záporný, pre produkty kladný.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | *w*L | *ϕ*L | *x*L |  | *c*L |  |
| *w*L = | = |  |  |  |  |  |
| *ϕ*L = |  | = |  |  |  |  |
| *x*L = |  |  | = |  |  |  |
| = |  |  |  | = |  |  |
| *c*L = |  |  |  |  | = |  |
| = |  |  |  |  |  | = |

L = Látka, ktorej sa veličina týka, S = rozpúšťadlo (Solvent).