

Tabela 3. Uzgodnione międzynarodowo wartości stałych fizycznych.

Wielkość	Symbol	Wartość	Jednostka	Względna niepewność standardowa
Masa molowa ^{12}C	$M(^{12}\text{C})$	12×10^{-3}	kg mol^{-1}	(dokładnie)
Stała molowa masy ^a $M(^{12}\text{C})/12$	M_{u}	1×10^{-3}	kg mol^{-1}	(dokładnie)
Umowna wartość stałej Josephsona ^b	$K_{\text{J-90}}$	483 597,9	GHz V^{-1}	(dokładnie)
Umowna wartość stałej von Klitzinga ^c	$R_{\text{K-90}}$	25 812,807	Ω	(dokładnie)
Standardowa atmosfera	atm	101 325	Pa	(dokładnie)
Standardowe przyspieszenie grawitacji	g_{n}	9,806 65	m s^{-2}	(dokładnie)

^a Względna masa atomowa $A_{\text{r}}(\text{X})$ cząstki X o masie $m(\text{X})$ jest zdefiniowana przez $A_{\text{r}}(\text{X}) = m(\text{X})/m_{\text{u}}$, gdzie $m_{\text{u}} = m(^{12}\text{C})/12 = M_{\text{u}}/N_{\text{A}} = 1 \text{ u}$ jest atomową stałą masy, N_{A} stałą Avogadra, a u jest zunifikowaną atomową jednostką masy. Masa cząstki X jest $m(\text{X}) = A_{\text{r}}(\text{X})u$, a masa molowa cząstki X jest $M(\text{X}) = A_{\text{r}}(\text{X})M_{\text{u}}$.

^b Uzgodniona międzynarodowo wartość dla realizacji reprezentacji volta przy użyciu efektu Josephsona.

^c Uzgodniona międzynarodowo wartość dla realizacji reprezentacji oma przy użyciu kwantowego efektu Halla.

Dr P.J. Mohr i B.N. Taylor przysłali nam publikację [1] ze zgodą na przedrukowanie Tablic. Zgodę dało także Amerykańskie Towarzystwo Fizyczne. Wyrażamy im podziękowanie.

M. Suffczyński i P. Janiszewski
Instytut Fizyki PAN, Warszawa

Bibliografia

[1] P.J. Mohr and B.N. Taylor, J. Phys. Chem. Ref. Data **28** (6), 1713 (1999).