

Tabulka II Standardní atomové hmotnosti prvků
(vztažené na izotop uhlíku 12C = 12)

Název	Symbol	Atomové číslo	Atomová hmotnost	Poznámky 3, 4, 5		
Aktinium*(227)	Ac	89	227,0278			
Americium*(243)	Am	95	243,0614			
Antimon	Sb	51	121,757(3)	g		
Argon	Ar	18	39,948(1)	g		r
Arsen	As	33	74,92159(2)			
Astat*(210)	At	85	209,9871			
Baryum	Ba	56	137,327(7)			
Berkelium*(247)	Bk	97	247,0703			
Beryllium	Be	4	9,012182(3)			
Bismut	Bi	83	208,98037(3)			
Bor	B	5	10,811(5)	g	m	r
Brom	Br	35	79,904(1)			
Cer	Ce	58	140,115(4)	g		
Cesium	Cs	55	132,90543(5)			
Cín	Sn	50	118,710(7)	g		
Curium*(247)	Cm	96	247,0703			
Draslík	K	19	39,0983(1)	g		
Dusík	N	7	14,00674(7)	g		r
Dysprosium	Dy	66	162,50(3)	g		
Einsteinium*(252)	Es	99	252,083			
Erbium	Er	68	167,26(3)	g		
Europium	Eu	63	151,965(9)	g		
Fermium*(257)	Fm	100	257,0951			
Fluor	F	9	18,9984032(9)			
Fosfor	P	15	30,973762(4)			
Francium	Fr	87				
Gadolinium	Gd	64	157,25(3)	g		
Gallium	Ga	31	69,723(1)			
Germanium	Ge	32	76,61(2)			
Hafnium	Hf	72	178,49(2)			
Helium	He	2	4,002602(2)	g		r
Hliník	Al	13	26,981539(5)			
Holmium	Ho	67	164,93032(3)			
Hořčík	Mg	12	24,3050(6)			
Chlor	Cl	17	35,4527(9)		m	
Chrom	Cr	24	51,9961(6)			
Indium	In	49	114,818(3)			
Iridium	Ir	77	192,22(3)			
Jod	I	53	126,90447(3)			
Kadmium	Cd	48	112,411(8)	g		
Kalifornium*(251)	Cf	98	251,0796			
Kobalt	Co	27	58,93320(1)			
Křemík	Si	14	28,0855(3)			r
Krypton	Kr	36	83,80(1)	g	m	
Kyslík	O	8	15,9994(3)	g		r

Tabulka II Standardní atomové hmotnosti prvků - pokračování

Název	Symbol	Atomové číslo	Atomová hmotnost	Poznámky 3, 4, 5		
Lanthan	La	57	138,9055(2)	g		
Lawrencium*(262)	Lr	103	262,11			
Lithium	Li	3	6,941(2)	g	m	r
Lutecium	Lu	71	174,967(1)	g		
Mangan	Mn	25	54,93805(1)			
Měď	Cu	29	63,546(3)			r
Mendelevium*(258)	Md	101	258,10			
Molybden	Mo	42	95,94(1)	g		
Neodym	Nd	60	144,24(3)	g		
Neon	Ne	10	20,1797(6)	g	m	
Neptunium*(237)	Np	93	237,0482			
Nikl	Ni	28	58,6934(2)			
Niob	Nb	41	92,90638(2)			
Nobelium*(259)	No	102	259,1009			
Olovo	Pb	82	207,2(1)	g		r
Osmium	Os	76	190,23(3)	g		
Palladium	Pd	46	106,42(1)	g		
Platina	Pt	78	195,08(3)			
Plutonium*(244)	Pu	94	244,0642			
Polonium*(209)	Po	84	208,9824			
Praseodym	Pr	59	140,90765(3)			
Promethium*(145)	Pm	61	144,9127			
Protaktinium*(231)	Pa	91	231,03588(2)			
Radium*(226)	Ra	88	226,0254			
Radon	Rn	86				
Rhenium	Re	75	186,207(1)			
Rhodium	Rh	45	102,90550(3)			
Rtuť	Hg	80	200,59(2)			
Rubidium	Rb	37	85,4678(3)	g		
Ruthenium	Ru	44	101,07(2)	g		
Ramarium	Sm	62	150,36(3)	g		
Selen	Se	34	78,96(3)			
Síra	S	16	32,066(6)	g		r
Skandium	Sc	21	44,955910(9)			
Sodík	Na	11	22,989768(6)			
Stříbro	Ag	47	107,8682(2)	g		
Stroncium	Sr	38	87,62(1)	g		r
Tantal	Ta	73	180,9479(1)			
Technecium*(98)	Tc	43	97,9072			
Tellur	Te	52	127,60(3)	g		
Terbium	Tb	65	158,92534(3)			
Thallium	Tl	81	204,3833(2)			
Thorium*(232)	Th	90	232,0381(1)	g		
Thulium	Tm	69	168,93421(3)			
Titan	Ti	22	47,88(3)			
Uhlík	C	6	12,011(1)	g		r

Tabulka II Standardní atomové hmotnosti prvků - pokračování

Název	Symbol	Atomové číslo	Atomová hmotnost	Poznámky 3, 4, 5		
Unnilhexium*(263)	Unh	106	263,118			
Unnilpentium*(262)	Unp	105	262,114			
Unnilquadium*(261)	Unq	104	261,11			
Unnilseptium*(262)	Uns	107	262,12			
Uran*	U	92	238,0289(1)	g	m	
Vanad	V	23	50,9415(1)			
Vápník	Ca	20	40,078(4)			
Vodík	H	1	1,00794(7)	g	m	r
Wolfram	W	74	183,84(1)			
Xenon	Xe	54	131,29(2)	g	m	
Ytterbium	Yb	70	173,04(3)	g		
Yttrium	Y	39	88,90585(2)			
Zinek	Zn	30	65,39(2)			
Zirkonium	Zr	40	91,224(2)	g		
Zlato	Au	79	196,96654(3)			
Železo	Fe	26	55,847(3)			

Převzato z J. Phys. Chem. Ref. Data 22, No.6., 1993.

Poznámky:

1) Atomové hmotnosti mnoha prvků nejsou invariantní, neboť závisí na původu a zpracování (viz další body). Uvedené hmotnosti a v závorce specifikované nejistoty v určení posledního místa se vztahují k prvkům, tak jak se vyskytují na Zemi.

2) Prvky označené hvězdičkou nemají stabilní nuklidy. V této tabulce uvádíme jako příklad jediný izotop s nejdelším poločasem rozpadu. V závorce u názvu je uvedeno hmotové číslo izotopu. (Informace o dalších izotopech najdete v původní práci.) U thoria, protaktinia a uranu, které mají charakteristické složení izotopů, jsou atomové hmotnosti tabelovány.

3) U prvků s poznámkou g (poslední sloupec) jsou známy geologické vzorky se složením izotopů, které je mimo rozsah obvyklý u normálních materiálů. Rozdíl mezi atomovou hmotností takového vzorku a hmotností uvedenou v tabulce může přesáhnout specifikovanou nejistotu v hodnotě poslední platné cifry.

4) U prvků s poznámkou m, která se týká komerčních materiálů, se může vyskytnout pozměněné složení izotopů vzhledem k tajenému nebo neuvedenému způsobu frakcionace izotopů. Atomové hmotnosti se pak mohou lišit od tabelovaných hodnot podstatně.

5) Poznámka r u prvků naznačuje, že rozmezí ve složení izotopů normálního materiálu zemského původu znemožňuje přesnější udání atomové hmotnosti. Tabelované hodnoty lze použít pro jakýkoliv normální materiál.