

## Tabelle der Atommassen

Elementart	Element	Symbol	Ordnungszahl	Atommasse (u)	Anmerkungen
M	Actinium	Ac	89	227	5
M	Aluminium	Al	13	26,9815382	0
M	Americium	Am	95	243	5
H	Antimon	Sb	51	121,7601	0
E	Argon	Ar	18	39,9481	0-1-2
H	Arsen	As	33	74,921602	0
H	Astat	At	85	210	5
M	Barium	Ba	56	137,3277	0
M	Berkelium	Bk	97	247	5
M	Beryllium	Be	4	9,0121823	0
M	Bismut	Bi	83	208,980382	0
M	Blei	Pb	82	207,21	0-1-2
M	Bohrium	Bh	107	264	5
H	Bor	B	5	10,8117	0-1-2-3
N	Brom	Br	35	79,9041	0
M	Cadmium	Cd	48	112,4118	0-1
M	Caesium	Cs	55	132,905452	0
M	Calcium	Ca	20	40,0784	0-1
M	Californium	Cf	98	251	5
M	Cer	Ce	58	140,1161	0-1
M	Chlor	Cl	17	35,4532	0-3
M	Chrom	Cr	24	51,99616	0
M	Cobalt	Co	27	58,9332009	0
M	Curium	Cm	96	247	5
M	Darmstadtium	Ds	110	281	5
M	Dubnium	Db	105	262	5
M	Dysprosium	Dy	66	162,5001	0-1
M	Einsteinium	Es	99	252	5
M	Eisen	Fe	26	55,8452	0
M	Erbium	Er	68	167,2593	0-1
M	Europium	Eu	63	151,9641	0-1
M	Fermium	Fm	100	257	5
N	Fluor	F	9	18,99840325	0
M	Francium	Fr	87	223	5
M	Gadolinium	Gd	64	157,253	0-1
M	Gallium	Ga	31	69,7231	0
H	Germanium	Ge	32	72,641	0
M	Gold	Au	79	196,966552	0
M	Hafnium	Hf	72	178,492	0
M	Hassium	Hs	108	277	5
E	Helium	He	2	4,0026022	0-1-2
M	Holmium	Ho	67	164,930322	0
M	Indium	In	49	114,8183	0
N	Iod	I	53	126,904473	0
M	Iridium	Ir	77	192,2173	0
M	Kalium	K	19	39,09831	0-1
N	Kohlenstoff	C	6	12,01078	0-1-2
E	Krypton	Kr	36	83,7982	0-1-3
M	Kupfer	Cu	29	63,5463	0-2

Elementart	Element	Symbol	Ordnungszahl	Atommasse (u)	Anmerkungen
M	Lanthan	La	57	138,90552	0-1
M	Lawrencium	Lr	103	262	5
M	Lithium	Li	3	6,9412	0-1-2-3-4
M	Lutetium	Lu	71	174,9671	0-1
M	Magnesium	Mg	12	24,30506	0
M	Mangan	Mn	25	54,9380499	0
M	Meitnerium	Mt	109	268	5
M	Mendelevium	Md	101	258	5
M	Molybdän	Mo	42	95,942	0-1
M	Natrium	Na	11	22,9897702	0
M	Neodym	Nd	60	144,243	0-1
E	Neon	Ne	10	20,17976	0-1-3
M	Neptunium	Np	93	237	5
M	Nickel	Ni	28	58,69342	0
M	Niob	Nb	41	92,906382	0
M	Nobelium	No	102	259	5
M	Osmium	Os	76	190,233	0-1
M	Palladium	Pd	46	106,421	0-1
N	Phosphor	P	15	30,9737612	0
M	Platin	Pt	78	195,0782	0
M	Plutonium	Pu	94	244	5
M	Polonium	Po	84	209	5
M	Praseodym	Pr	59	140,907652	0
M	Promethium	Pm	61	145	5
M	Protactinium	Pa	91	231,035882	0-6
M	Quecksilber	Hg	80	200,592	0
M	Radium	Ra	88	226	5
E	Radon	Rn	86	222	5
M	Rhenium	Re	75	186,2071	0
M	Rhodium	Rh	45	102,905502	0
M	Roentgenium	Rg	111	272	5
M	Rubidium	Rb	37	85,46783	0-1
M	Ruthenium	Ru	44	101,072	0-1
M	Rutherfordium	Rf	104	261	5
M	Samarium	Sm	62	150,363	0-1
N	Sauerstoff	O	8	15,99943	0-1-2
M	Scandium	Sc	21	44,9559108	0
N	Schwefel	S	16	32,0655	0-1-2
M	Seaborgium	Sg	106	266	5
H	Selen	Se	34	78,963	0
M	Silber	Ag	47	107,86822	0-1
H	Silicium	Si	14	28,08553	0-2
N	Stickstoff	N	7	14,00672	0-1-2
M	Strontium	Sr	38	87,621	0-1-2
M	Tantal	Ta	73	180,94791	0
M	Technetium	Tc	43	98	5
H	Tellur	Te	52	127,603	0-1
M	Terbium	Tb	65	158,925342	0
M	Thallium	Tl	81	204,38332	0
M	Thorium	Th	90	232,03811	0-1-6
M	Thulium	Tm	69	168,934212	0

Elementart	Element	Symbol	Ordnungszahl	Atommasse (u)	Anmerkungen
M	Titan	Ti	22	47,8671	0
M	Uran	U	92	238,028913	0-1-3-6
M	Vanadium	V	23	50,94151	0
N	Wasserstoff	H	1	1,007947	0-1-2-3
M	Wolfram	W	74	183,841	0
E	Xenon	Xe	54	131,2936	0-1-3
M	Ytterbium	Yb	70	173,043	0-1
M	Yttrium	Y	39	88,905852	0
M	Zink	Zn	30	65,4094	0
M	Zinn	Sn	50	118,7107	0-1
M	Zirkonium	Zr	40	91,2242	0-1

### Bedeutung der Farben im Periodensystem

**M** Metalle

**N** Nichtmetalle

**H** Halbmetalle

**E** Edelgase

Anmerkungen:	
0	Die letzte Kommastelle der angegebenen Atommasse ist unsicher
1	Bei diesem Element sind geologische Vorkommen bekannt, bei denen die Isotopenzusammensetzung von der normalerweise vorliegenden Isotopenzusammensetzung abweicht.
2	Die Streuung im Bereich der Isotopenzusammensetzung bei natürlichen Vorkommen auf der Erde verhindert eine präzisere Atommassenangabe. Der angegebene Wert sollte auf jedes normale Probenmaterial anwendbar sein.
3	Bei im Handel erhältlichen Produkten kann unter Umständen, bedingt durch Isotopen-Fraktionierung, eine nicht bekanntgegebene oder unbeabsichtigte Abweichung von der normalen Isotopenzusammensetzung vorliegen.
4	Die Atommassen von im Handel erhältlichen Lithium-Präparaten liegen im Bereich von 6,939 u bis 6,996 u.
5	Dieses Element hat keine stabilen Isotope. Angegeben ist die Massenzahl des langlebigsten Isotops.
6	Dieses Element hat keine stabilen Isotope. Die natürliche Isotopenzusammensetzung ist jedoch charakteristisch. Es werden daher Atommassen angegeben.