

Classification périodique

2. Numéro de la colonne

Masse molaire atomique en g·mol⁻¹ →

H	2,2	Hydrogène
Li	9,0	Béryllium
Be	4 1,5	Béryllium

Numéro atomique →

- Symbole*
- Électronégativité
- Nom

* La couleur du symbole indique l'état physique du corps pur simple à 25°C et 1,013 bar ou l'origine synthétique.

H	Solide
Tc	Gaz

Liquide Préparé par synthèse

18

He	4,0	Hélium
Ne	20,2	Néon
F	19,0	Fluor
O	16,0	Oxygène
S	32,1	Soufre
Cl	35,5	Chlore
Ar	39,9	Argon
P	31,0	Phosphore
Si	28,1	Silicium
Al	27,0	Aluminium
B	10,8	Carbone
C	12,0	Bore
N	14,0	Azote
Oxygen	16,0	
S	32,1	
Cl	35,5	
Ar	39,9	
Kr	83,8	
Br	79,9	
Se	79,0	
As	74,9	
Ge	69,7	
Ga	69,7	
Zn	63,5	
Cu	63,5	
Ni	58,7	
Fe	55,8	
Mn	52,0	
Cr	50,9	
V	47,9	
Ti	45,0	
Sc	40,1	
Ca	20,1,0	
Na	11,0,9	
Mg	12,1,2	
Al	13	
Si	14	
P	15	
S	16	
Cl	17	
Ar	18	
K	19,0,8	
Ca	21,1,3	
Sc	22	
Ti	23	
V	24	
Cr	25	
Mn	26	
Fe	27	
Co	28	
Ni	29	
Cu	30	
Zn	31	
Ga	32	
Ge	33	
As	34	
Se	35	
Br	36	
Te	37	
At	38	
Rn	39	
Xe	40	
I	41	
Te	42	
Pb	43	
Bi	44	
Po	45	
At	46	
Rn	47	
Xe	48	
I	49	
Te	50	
Pb	51	
Bi	52	
Po	53	
At	54	
Rn	55	
Xe	56	
I	57	
Te	58	
Pb	59	
Bi	60	
Po	61	
At	62	
Rn	63	
Xe	64	
I	65	
Te	66	
Pb	67	
Bi	68	
Po	69	
At	70	
Rn	71	
Xe	72	
I	73	
Te	74	
Pb	75	
Bi	76	
Po	77	
At	78	
Rn	79	
Xe	80	
I	81	
Te	82	
Pb	83	
Bi	84	
Po	85	
At	86	
Rn	87	
Xe	88	
I	89	
Te	90	
Pb	91	
Bi	92	
Po	93	
At	94	
Rn	95	
Xe	96	
I	97	
Te	98	
Pb	99	
Bi	100	
Po	101	
At	102	
Rn	103	
Xe	104	
I	105	
Te	106	
Pb	107	
Bi	108	
Po	109	
At	110	
Rn	111	
Xe	112	
I	113	
Te	114	
Pb	115	
Bi	116	
Po	117	
At	118	
Rn	119	
Xe	120	
I	121	
Te	122	
Pb	123	
Bi	124	
Po	125	
At	126	
Rn	127	
Xe	128	
I	129	
Te	130	
Pb	131	
Bi	132	
Po	133	
At	134	
Rn	135	
Xe	136	
I	137	
Te	138	
Pb	139	
Bi	140	
Po	141	
At	142	
Rn	143	
Xe	144	
I	145	
Te	146	
Pb	147	
Bi	148	
Po	149	
At	150	
Rn	151	
Xe	152	
I	153	
Te	154	
Pb	155	
Bi	156	
Po	157	
At	158	
Rn	159	
Xe	160	
I	161	
Te	162	
Pb	163	
Bi	164	
Po	165	
At	166	
Rn	167	
Xe	168	
I	169	
Te	170	
Pb	171	
Bi	172	
Po	173	
At	174	
Rn	175	
Xe	176	
I	177	
Te	178	
Pb	179	
Bi	180	
Po	181	
At	182	
Rn	183	
Xe	184	
I	185	
Te	186	
Pb	187	
Bi	188	
Po	189	
At	190	
Rn	191	
Xe	192	
I	193	
Te	194	
Pb	195	
Bi	196	
Po	197	
At	198	
Rn	199	
Xe	200	
I	201	
Te	202	
Pb	203	
Bi	204	
Po	205	
At	206	
Rn	207	
Xe	208	
I	209	
Te	210	
Pb	211	
Bi	212	
Po	213	
At	214	
Rn	215	
Xe	216	
I	217	
Te	218	
Pb	219	
Bi	220	
Po	221	
At	222	
Rn	223	
Xe	224	
I	225	
Te	226	
Pb	227	
Bi	228	
Po	229	
At	230	
Rn	231	
Xe	232	
I	233	
Te	234	
Pb	235	
Bi	236	
Po	237	
At	238	
Rn	239	
Xe	240	
I	241	
Te	242	
Pb	243	
Bi	244	
Po	245	
At	246	
Rn	247	
Xe	248	
I	249	
Te	250	
Pb	251	
Bi	252	
Po	253	
At	254	
Rn	255	
Xe	256	
I	257	
Te	258	
Pb	259	
Bi	260	
Po	261	
At	262	
Rn	263	
Xe	264	
I	265	
Te	266	
Pb	267	
Bi	268	
Po	269	
At	270	
Rn	271	
Xe	272	
I	273	
Te	274	
Pb	275	
Bi	276	
Po	277	
At	278	
Rn	279	
Xe	280	
I	281	
Te	282	
Pb	283	
Bi	284	
Po	285	
At	286	
Rn	287	
Xe	288	
I	289	
Te	290	
Pb	291	
Bi	292	
Po	293	
At	294	
Rn	295	
Xe	296	
I	297	
Te	298	
Pb	299	
Bi	300	
Po	301	
At	302	
Rn	303	
Xe	304	
I	305	
Te	306	
Pb	307	
Bi	308	
Po	309	
At	310	
Rn	311	
Xe	312	
I	313	
Te	314	
Pb	315	
Bi	316	
Po	317	
At	318	
Rn	319	
Xe	320	
I	321	
Te	322	
Pb	323	
Bi	324	
Po	325	
At	326	
Rn	327	
Xe	328	
I	329	
Te	330	
Pb	331	
Bi	332	
Po	333	
At	334	
Rn	335	
Xe	336	
I	337	
Te	338	
Pb	339	
Bi	340	
Po	341	
At	342	
Rn	343	
Xe	344	
I	345	
Te	346	
Pb	347	
Bi	348	
Po	349	
At	350	
Rn	351	
Xe	352	
I	353	
Te	354	
Pb	355	
Bi	356	
Po	357	
At	358	
Rn	359	
Xe	360	
I	361	
Te	362	
Pb	363	
Bi	364	
Po	365	
At	366	
Rn	367	
Xe	368	
I </		