

TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

<http://www.ktf-split.hr/periodic/>

PÉRIODE

GRUPE	1	2	NUMÉRO DU GROUPE RECOMMANDATIONS DE L'IUPAC (1985)										NUMÉRO DU GROUPE CHEMICAL ABSTRACT SERVICE (1986)										18																															
1	IA	IIA	NOMBRE ATOMIQUE										MASSE ATOMIQUE RELATIVE (1)										IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA																										
1	H	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36																		
3	Na	Mg	SYMBÔLE										NOM DE L'ÉLÉMENT										37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54														
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86																		
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118																		
6	Cs	Ba	Lanthanides	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136																		
7	Fr	Ra	Actinides	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uu	Uu	Uub	Uuq	Uuq	Uuq	Uuq	Uuq	Uuq	137	138	139	140	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154																		
19	39.098	20	40.078	21	44.956	22	47.867	23	50.942	24	51.996	25	54.938	26	55.845	27	58.933	28	58.693	29	63.546	30	65.39	31	69.723	32	72.64	33	74.922	34	78.96	35	79.904	36	83.80																			
POTASSIUM	Ca	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	37	85.468	38	87.62	39	88.906	40	91.224	41	92.906	42	95.94	43	(98)	44	101.07	45	102.91	46	106.42	47	107.87	48	112.41	49	114.82	50	118.71	51	121.76	52	127.60	53	126.90	54	131.29
RUBIDIUM	Sr	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	55	132.91	56	137.33	57-71	72	178.49	73	180.95	74	183.84	75	186.21	76	190.23	77	192.22	78	195.08	79	196.97	80	200.59	81	204.38	82	207.2	83	208.98	84	(209)	85	(210)	86	(222)	
CESIUM	Ba	Ba	Lanthanides	Hf	Ta	W	Re <td>Os</td> <td>Ir</td> <td>Pt</td> <td>Au</td> <td>Hg</td> <td>Tl</td> <td>Pb</td> <td>Bi</td> <td>Po</td> <td>At</td> <td>Rn</td> <td>87</td> <td>(223)</td> <td>88</td> <td>(226)</td> <td>89-103</td> <td>104</td> <td>(261)</td> <td>105</td> <td>(262)</td> <td>106</td> <td>(266)</td> <td>107</td> <td>(264)</td> <td>108</td> <td>(277)</td> <td>109</td> <td>(268)</td> <td>110</td> <td>(281)</td> <td>111</td> <td>(272)</td> <td>112</td> <td>(285)</td> <td>113</td> <td></td> <td>114</td> <td>(289)</td> <td>115</td> <td></td> <td>116</td> <td></td> <td>117</td> <td></td> <td>118</td> <td></td>	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	87	(223)	88	(226)	89-103	104	(261)	105	(262)	106	(266)	107	(264)	108	(277)	109	(268)	110	(281)	111	(272)	112	(285)	113		114	(289)	115		116		117		118		
FRANCIUM	Ra	Ra	Actinides	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uu	Uu	Uub	Uuq	Uuq	Uuq	Uuq	Uuq	Uuq	119		120		121		122		123		124		125		126		127		128		129		130		131		132		133		134		135		136	

La masse atomique relative est donnée avec cinq chiffres significatifs. Pour les éléments qui n'ont pas de nucléides stables, la valeur entre parenthèses indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande.

Toutefois, pour les trois éléments Th, Pa et U qui ont une composition isotopique terrestre connue, une masse atomique est indiquée.

Actinides

89	(227)	90	232.04	91	231.04	92	238.03	93	(237)	94	(244)	95	(243)	96	(247)	97	(247)	98	(251)	99	(252)	100	(257)	101	(258)	102	(259)	103	(262)
ACTINIUM	Th	Th	Pa	Pa	U	U	Np	Np	Pu	Pu	Am	Am	Cm	Cm	Bk	Bk	Cf	Cf	Es	Es	Fm	Fm	Md	Md	No	No	Lr	Lr	

Copyright © 1996-2002 ERG. (em@ktf-split.hr)