Helium	24,58 ,	10 Neon 21,56 12,28,298	Argon	39,95 15,75 — [Ne]38 ² 3p ⁸ 0	36 Kr	Krypton 83,80 13,99 3,0 [Ar] 45 ² 3d ¹⁰ 4p ⁸	Xe Xe	Xénon 131,29 2,6 [Kr] 5s² 4d¹º 5p ⁸ 0	86 RAD 10,74 2221 Xej 65,444 5410 6p*	0ganesson 1394 Rn 758 fff te dd ^o 7 p ^o	anima-science fr
[2]	17	9 Fluor 17,42 19,00 1,00 1,00 1,00 1,00 1,00 1,00 1,0		35,45 12,96 [Ne] 38 ² 3p ⁵ -1 +1 +3 +5 +7	35 Br	Brome 79,90 71,81 [Ar]4s² 3d¹º 4p⁵ -1+1+5+7		Ode 126,90 10,45 [Kr] 58 ² 41 ¹⁰ 5p ⁵ -1 +1 +3 +5 +7	85 At Astate Astate 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 11 1210 2,2 1210	TS Tennessine (294) EN 175'5 ft* 64'0 7p ²	© 2016, Clovis Darrigan - Anima-Science / www.darrigan.net - www.anima-science.fr
	16	Oxygène 16,00 14,523 2pt 2 = 2 = 2pt		32,06 10,36 2,5 [Ne] 35 ² 3p ⁴ -2 +2 +4 +6	34 Se	9,78 4]	⁵² Te	Tellure 127,60 9,009 [Kr] 58 ² 4d ¹⁰ 5p ⁴ -2 +2 +4 +6	84 PO POlonium [209] 8,416 [209] 1,0 is 5,2411,5411,5411,5411,541	116 LV Livermorium [293] [781] [781] [781]	ima-Science / www
	15	2.5 14.53 14.01 3.0 15.25.25.3 15.3 14.53 15.3 15.3 15.3 15.3 15.3 15.3 15.3 1	15 P	30,9/ 10,48 2,1 [Ne] 3s ² 3p ³ -3 +3 +4 +5	33 AS	Arsenic 74,92 2,0 9,788 2,0 [Ar] 4s² 3d¹⁰ 4p³ 3+5	St Sb	Antimoine 121,76 1,8 8,608 1,9 121,76 1,9 1,9 1,13 1,3 1,5 -3 1,3 1,5	83 Bismuth 208,98 6p ² [Xo 58°44"sd" 6p ³ 6p ² [Xo 58°44"sd" 6p ³	115 Mc Moscovium [288]	Clovis Darrigan - Ar
	14	6 Carbone 12,01 15,23 2p. 2 14,2 *4 14,2 *4	41 s	7,5 8,151 1 [Ne] 3s ² 3p ² 4+4	32 Ge	Germaniun 72,63 6 7,899 [Ar]48 ² 3d ¹⁰ 4p +2 +4	So Sn	Etain 118,71 7,343 [KJ]5s²4d¹0 5p +2 +4	82 Pb Plomb 207.2 7.416 [Xe] 58.44 ⁴ 45 ^{40¹⁰}	114 F F	© 2016,
ıts	13	5 Bore 10,81	13 Aluminium	26,98 5,985 [Ne] 3s ² 3p ¹ +3	31 Ga	Gallium 69,72 7,6 6,999 [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ¹ +1 +2 +3	49	114,82 114,82 5,786 [Kr]5s²4d¹0 5p +1 +2 +3	81 Thallium 204,38 6,708 1XeJes ² 44 ⁴ 64 ¹⁰	113 Nh Nihonium [286] - [Rn] 75' 51" 64" 70"	
éme n	ogie			12	30 Zn	Zinc 65,38 1,9 9,394 1 [Ar] 4s² 3d¹º +2	84 Cd	Cadmium 112,41 1,9 8,993 [Kr] 5s² 4410 +2	80 HG Mercure 200,59 10,43 10,43 11,43	112 Cn Copernicium [285] - Rn 75° 61" 64"	
des élér scienceamusante.net	ie physique biol	sotope stable) de Klechkowski)		£	S C C	Cuivre 63,55 7,726 [Ar] 4s¹ 3d¹0 +1 +2	47 Ag	Argent 107,87 7,576 [Kr] 5s¹ 4d¹º +1	79 Or Or 196,97 186	110	
ue d		gris: aucun is: exception à la règle		10	28 N	Nickel 58,69 7,639 [Ar]48 ² 3d ⁸ +2 +3	⁴⁶ Ра	Palladium 106,42 9,336 2,2 [Kr] 58º 44¹º +2 +4	78 Pt Platine 195,08 8,968 105,08 105,08 105,08	_	
ériodique des éléments scienceamusante.net		Symbole de l'élément (en gris : aucun isotope stable) Électronégativité (échelle de Pauling) · Configuration électronique (en rouge : exception à la règle de Klechkowski)		თ	²⁷ Co	Cobalt 58,93 1,8 [Ar] 42,3d7 +2,3	4	Rhodium 102,91 7,456 2,2 [Kr] 5s¹ 4d ⁸ +2 +3 +4	77	109 Meitnerium [276]	iquée.
		\bot	1	ω	²⁶ Fe	Fer 55,85 7,902 1,8 [Ar]48 ² 3d ⁶ +2 +3	7	Ruthénium 101,07 7,360 2,2 [Kr] 58¹ 44² +2 +3 +4 +6 +8	,	Hassium [277] [Rn] 7.5°5 6°6 6°4°	himie Pure et Appl
Tableau p		80 Mercure 10,43 [kelses44f*640*0	Principaux nombres d'oxydation (le plus fréquent en gras)	7	25 M n	Manganèse 54,94 7,434 [Ar] 4s² 3d⁵ +2 +3 +4 +6 +7	43 Tc	Technétium 7,28 [98] 1,9 [Kr]5s²4d⁵ +7	75 Re Rhénium 7,833 7,833 7,334 44 645 7,334 44 645	-	Internationale de C
Ë		méro atomique — Nom de l'élément~ Nasse atomique, basée sur 12C_ isse de l'isotope le plus stable * Énergie de première ionisation (eV)	Princit (le	9	²⁴ C	Chrome 52,00 6,766 [Ar]48 ^{13d5} +2 +3 +6	⁴² Мо	Molybdène 95,96 7,092 [Kr]58'4d ⁵ +2+3+4+5+6	74 W Tungstène 183,84 1,7 (2) (2) (2) (3) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4	Seaborgium [271] - [Rn] 75° 61" 64"	dations de l'Union
		Numéro atomique — Nom de l'élément Nasse atomique, basée sur ¹² C []: nombre de masse de l'isotope le plus stable * Énergie de première ionisation (eV)		જ	23 <	Vanadium 50,94 6,746 [Ar] 4s² 3d³ +2 +3 +4+5	ND dA	Niobium 92,91 6,758 1,6 [Kr]58 ¹ 40 ⁴ +3 +5	73 Tantale 7,549 180,95 [xe] 68 ² 4ff ' 5c	105 Db Dubnium [268] - [Rn] 78.5 814 643	6 selon recommar
		N.		4	²² Ti	Titane 47,87 6,828 [Ar]48 ² 3d ² +2 +3 +4	40 Zr	Zirconium 91,22 6,633 1,4 [Kr] 5s² 4d² +4	72 H4fnium 178,49 Kelss'44'5d'		6. Actualisé en 201
				ო	21 Sc	S 85,	39 🕇	Yttrium 88,91 6,217 [Kr] 5s² 4d¹ +2 +3	57 à 71	89 à 103 104	Pure Appl. Chem., Vol. 78, No. 11, pp. 2051–2066, 2006. Actualisé en 2016 selon recommandations de l'Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée.
	7	4 Beryllium 9,322 15 25 15 15 15	Magnésium	24,31 7,646 [Ne] 3s ² +2	Ca Ca	Calcium 40,08 6,113 1,0 [Ar]48 ² +2	Sr Sr	Strontium 87,62 5,694 1,0 [Kr]5s² +2	56 Baryum 137,33 0,9 Pel 98:2	88 Ra Ra 5,278 [P	i., Vol. 78, No. 11, p
1 THydrogène	13,59 2,1 1s ¹ -1+1	3 Lithium 6,94 1,0		22,99 5,139 0,9 [Ne] 3s¹ +1	19 K	Potassium 39,10 4,340 0,8 [Ar] 4s¹ +1	³⁷ Rb	Rubidium 85,47 4,177 0,8 [Kr]5s¹ +1	55 CS Césium 13,893 132,91	87 Francium 4,072 [223] 0,7	* Pure Appl. Chem
-		7	ო			4		က	ဖ	~	

	57 La	S Ce	59 Pr	PN 09	61 Pm	Sm	es Eu	64 Gd	es_Tb	AQ ₉₉	0H	 Er	Tm 69	qX	⁷⁷ Lu
Lanthanides 6	Lantha 138,9 5,577	the Cérium Praséodyme 1,1 5,538 1,1 6,464 1,	Praséodyme 140,91 5,464	lyme Néodyme Pror 1,1 6,525 1,1 6,58	néthiu [145]	Samariu 150,36 5,643	m Europium Gad 151,96 1 151,90 1,1 6,150	oliniu 57,25	m Terbium 158,93 1,2 5,863	Dysprosium 162,50 1,2 6	Holmiun 164,93	n Erbium 1,2 6,107 1,2	Thulium 168,93 1,2 6,184	TYtterbium Lui 173,05 1 1 1.2 6,254	Lutétium 174,97 5,426
	e]6s²	[Xe] 6s ² 4f ¹ 5d ¹ +3 +4	[Xe] 6s ² 4f ³ +3 +4	∞ ∵	e]6s²4f ⁵ +3	.e]6s²4f ⁶ +2 +3	[Xe]6s ² 4f ⁷ +2 +3	6s² 4f′ 5d¹ +3	[Xe] 6s ² 4f ⁹ +3 +4	e] 6s² 4ff +3	[Xe] 6s ² 4f ¹¹ +3	6s²4f ¹² +3	[Xe] 6s ² 4f ¹³ +2 +3	[Xe]6s ² 4f ¹⁴ +2 +3	s²4f¹45d +3
	88	06	91	92	93	94	96	96	26	86	66	100	101	102	103
	Ac	Th	Pa	⊃	Q Z	Pu	Am	CH	BK	Ç	ШS	Fm	Ma	°N	۲
Actinides 7	Actinium [227]	Thorium 232,04	actii	Uranium 238,03	Neptunium [237]	m Plutonium Américium C	Américium [243]	Curium [247]	Berkélium [247]	Californium [251]	teiniu [252]	Fermium [257]	Mendélévium [258]	Nobélium [259]	Lawrencium [262]
	5,17 1,1 [Rn] 7s² 6d¹ +3	d [Rn] 7s ² 6d ² +4	1,3 5,89 1,5 6d ² [Rn] 7s ² 5f ² 6d ¹ +4 +5	1,5 6,194 1,7 2 6d1 [Rn] 7s ² 6f ³ 6d1 +3 +4 +5 +6	္ မ္	6,026 1,3 [Rn] 7s ² 5f ⁶ +3 +4 +5 +6	5,973 1,3 [Rn] 7s ² 5f ⁷ +3 +4 +5 +6]7s²5f²6d +3	1,3 6,23 1,3 [Rn] 7s ² 5f ³ +3 +4	1,3 6,30 1,3 6,42 [Rn] 78 ² 6f ⁸ [Rr] 78 ² 6f ¹⁰ [Rr +3 +4 +3	175²5f ¹	1,3 6,50 1,3 (Rn] 7s ² 5f ¹² +3	1,3 6,58 1,3 [Rn] 7s ² 5f ¹³ +3	1,3 6,65 7,5 [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ +3	1,5 — — — — — — — — — — — — — — — — — — —