ÉMENTS	Market I
Ψ	1000
DES	1
RIODIQUE	
PÉF	
CATION	
Ĭ	
SS	
CLASSIFICAT	

	(4b)	VIII A	2 He	HELIUM	10 Ne 20,183	18 Ar 39.948	ARGON	36 Kr	54 Xe 131,30	BG Rn 222		
			(3p Jc)	VIIA	9 FLUOR	17 CI	CHLORE	35 Br ±1 79,909 ±6 2.8	-82	85 Att 210		
			(2p 2c)	VIA	8 0 42 15,899 3,5 0XYGENE	16 S	_	34 Se 12 78,96 14 24 24	52 Te	84 Po 210 210 POLONIUM		
			(1p 3c)	V A	7 N +3 14,007 +4 3.0 AZOTE	15 P	_	33 AS	10 55 A	83 Bi 3 208,98 5 1,9 815MUTH		_
DE NEATHER	Number Ale		(4c)	IV A	6 C 12,011 2.5 CARBONE	14 14 28	SILICIUM	32 Ge	_	82 Pb	114	
Manna ore	Man Nau	/ W & W A & W	(3c)	= A	5 B3 10,811 2,0 80RE	13 AI	ALUMINIUM	31 Ga	4 ::	81 TI 204,37 13 19,37 THALLIUM	113	
100	,	8					11 8	30 Zn -2 65.37 ZINC	48 Cd +2 112,40 1,7 CADMIUM	80 Hg	112 Uub	-
	7	5		49			1 8	29 Cu	47 Ag 107,87 1.9 ARGENT	79 Au 3 396.97 24 OR	111 Uuů	UNUNORION
	Eldmane areidiaia	and a control	Symbole Masse atomique	Electronégativité		s courante ataires (c).		28 Ni 3 58.71	46 Pd	78 Pt	110 Uun and	UNUNHEROM
		1	Sym A	Flec		(p) ou célib	VIII B	27 Co	45 Rh	77 r -3 192,2 -6 3,3 181,010M	109 Mt 286	MELLNERIUM
	EXEMPLE		P	TONI		gure la repar es en paires		26 Fe	44 RU 101,07 12,2 12,3 13,1	76 Os	108 HS	House
			1 1	Nom +		entre parentheses figure la répartition la plus courante des électrons externes en paires (p) ou célibataires (c)	VIIB	25 Mn 25 54.838 26 13 34.838 35 13 35 13 36 13 36 36 13 36 1	43 TC +2 98,91 1,9 TECHNETIUM	75 Re 19 196.2 19 196.2 1.3 RHENIUM	107 Bh	
			Numero atomique Principaux nombres d'oxydation	Z		 () Entre parenthéses figure la répartition la plus courante des électrons externes en paires (p) ou célibataires (c). 	VI B	24 Cr 41,996 46 1,8	42 Mo	74 W +2 183,05 +4 1.7 TUNGSTENE	106 Sg 283	
			un ipaux nomb				N B	23 V *** 50,942 *** 1.8 VANADEUM	41 Nb +3 92,906 +5 1.6 NIOBIUM	73 Ta +5 180,95 1,5 TANTALE	105 Db 262	
			Princ				IV B	22 Ti 3 47,90 1,5 TITANE	40 Zr 44 91,32 1,4 ZIRCONIUM	72 Hf -4 178,49 1.3 HAFNIUM	104 Rf 261	
			÷				8 111	21 Sc +3 44,956 1,3 SCANDIUM	39 Y +2 88,905 +3 1,2	57 La +3 138,91 1,1 LANTHANE	89 AC +3 227 1,1 ACTINIUM	
			(2c)	A =	4 Be 2 9,012 1,5 BERYLLIUM	12 Mg	MAGNESIUM	20 Ca +2 40,08 1,0 CALCIUM	38 Sr +2 87,62 1,8 STRONTIUM	56 Ba +2 137,34 - 0.9 BARYUM	88 Ra +2 226 0.9	
	114(1c)	4 -	1 1,008	HYDROGENE	3 Li •1 6,939 1,0 СТНІОМ	11 Na 11 22,989	MUIOOS	19 K +1 39,102 0,8	37 Rb +1 85,47 0.8 RUBIDIUM	55 Cs +1 132,91 0,7 CESIUM	87 Fr 223 0.7 FRANCIUM	

7b 71 Lu	LUTECIUM	103 Lr 257 257 1.3 LAWRENCIUM
0 25	YTTERBIUM	102 N6 254 13 NOBELIUM
69 Tm	THULIUM	101 Md* -3 256 1,3
68 Er 69	ERBIUM	100 Fm 101 -3 253 -3 1.3 WEND
Ho. 83	носмісм	99 E\$ 100 .3 284 .3 .1,3 EINSTEINIUM FER
	DYSPROSIUM	98 Cf* 9
65 Tb	TERBIUM	97 BK +3 247 1.3 BERKELIUM
	GADOLINIUM	96 Cm
63 Eu	EUROPIUM	
62 Sm	SAMARIUM	94 Pu 35 Am
	PROMETHIUM	93 Np 13 237 13 13 NEPTUNIUM
60 Nd 84244 8	NEODYME	92 U 11 238.03 13 13 14 13 13
59 Pr	PRASEODYME	91 Pa -4 231 -5 1.5 PROTACTINIUM
58 Ce	CERTUM	90 Th

ELEMENTS DE TRANSITION

METAUX