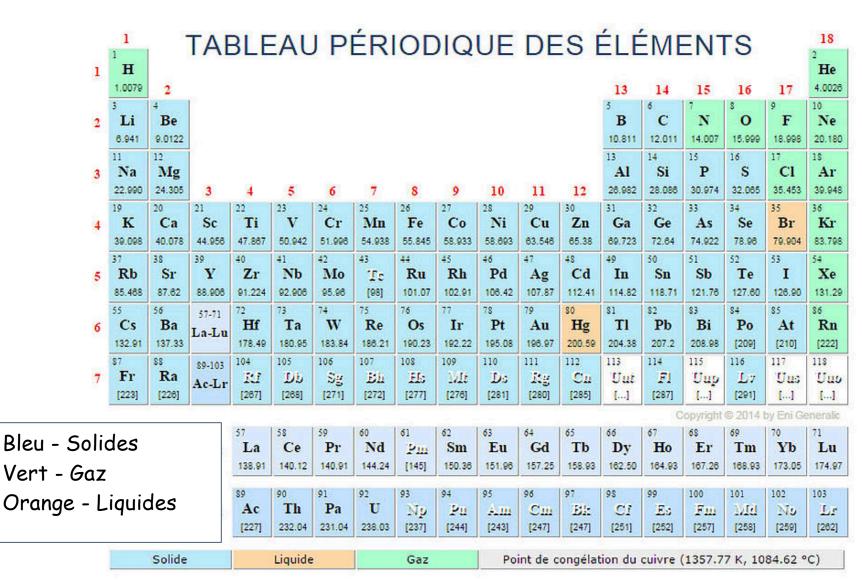
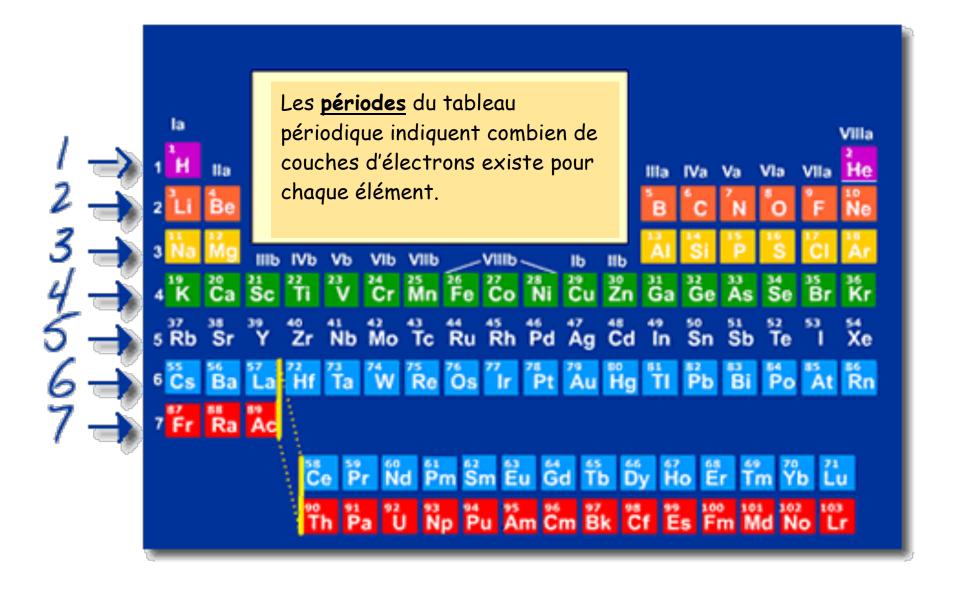
A) Solide, liquide ou gaz?



B) MÉTAL, NON-MÉTAL OU MÉTALLOÏDE ?

1	,																	18
1 H	Violet - Non-métaux																	
	2	Vert - Métalloïdes											13	14	15	16	17	
3 Li	4 Be	4										5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
11 Na	12 Mg												13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
			3	4	5	6	7	8	9	10	11	12						
19 K	20 Ca		Sc Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37	38		39	40	41	42	43	- 44	45	46	47	40	40	50	61	62	52	5.4
Rb Rubidium 85,47	Sr Strontium 87,62		Y Yttnum 88,91	Zr Zirconium 91,22	Nb Niobium 92.91	Mo Molybdene 95,94	Tc Technétium 98,91	Ruthénium	Rh Rhodium 102.91	Palladium	4/	Cd Cadmum	49 In Indium 114,82	50 Sn	Sb Antimoine 121,76	52 Te Tellure 127,66	53 I lode 126,90	54 Xe Xenon 131,29
55 Cs Césium 132,91	56 Ba Baryum 137,33	57-70 *	71 Lu Lutétium 174,97	72 Hf Hafnium 178,49	73 Ta Tantale 180,95	74 W	75 Re Rhenium	76 Os Osmium 190,23	77 Ir Iridium 192,22	78 Pt Platine 195,08	79 Au	80 Hg	81 Tl Thallium 204,38	82 Pb	83 Bi Bismuth 208,98	84 Po Polonium 208,98	85 At Astate 209,99	86 Rn Radon (222,02)
87 Fr Francium (223,02)	88 Ra Radium (226,03)	89-102 **	103 Lr Lawrencium (262,11)	104 Rf Rutherfordium (261,11)	105 Db Dibinium (262,11)	106 Sg Seaborgium (263,12)	107 Bh Bohrium (264,12)	108 Hs Hassium (269,13)	109 Mt Mentuerium (268)	110 Uun Unumalium (269)	111 Uuu Unununum (272)	112 Uub Unanbum (277)		114 Uuq ^{Մուսարլուսիսար} (289)		116 Uuh Ununhexuum (289)		118 Uuo Ummoctorn (293)

C) LES PÉRIODES DU TABLEAU PÉRIODIQUE (RANGÉES)



D) LES GROUPES DU TABLEAU PÉRIODIQUE

Les **groupes** du tableau périodique indiquent combien d'électrons un atome doit perdre ou gagner pour devenir stable. Référez aux notes pour savoir exactement combien.

I 1 H			Alca		alin o-te		IX	Halogènes Gaz inertes									VIII
	II	Métaux de transition					on	Chalcogènes					IV	V	VI	VII	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg												14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 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 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Tb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 0s	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	13 Uut	114 Fl	115 Uup	116 Lv	117 Uus	118 Uuo
							200										
			57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
			89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

RAPPEL : Hydrogène se trouve dans la première colonne parce ce qu'il a 1 électron de valence comme les autres dans cette colonne, mais il N'EST PAS partie de la famille des métaux alcalins. Il est sa propre famille!