

Chimie P2/CH3	Partie	Chapitre
	Constitution de la matière	La classification périodique des éléments

**Document n°1** : Classification périodique restreinte aux 18 premiers éléments chimiques en fonction de Z et de la structure électronique **externe** des atomes correspondants.

<b>H</b> Z = 1 (K) <sup>1</sup>							<b>He</b> Z = 2 (K) <sup>2</sup>
<b>Li</b> Z = 3 (L) <sup>1</sup>	<b>Be</b> Z = 4 (L) <sup>2</sup>	<b>B</b> Z = 5 (L) <sup>3</sup>	<b>C</b> Z = 6 (L) <sup>4</sup>	<b>N</b> Z = 7 (L) <sup>5</sup>	<b>O</b> Z = 8 (L) <sup>6</sup>	<b>F</b> Z = 9 (L) <sup>7</sup>	<b>Ne</b> Z = 10 (L) <sup>8</sup>
<b>Na</b> Z = 11 (M) <sup>1</sup>	<b>Mg</b> Z = 12 (M) <sup>2</sup>	<b>Al</b> Z = 13 (M) <sup>3</sup>	<b>Si</b> Z = 14 (M) <sup>4</sup>	<b>P</b> Z = 15 (M) <sup>5</sup>	<b>S</b> Z = 16 (M) <sup>6</sup>	<b>Cl</b> Z = 17 (M) <sup>7</sup>	<b>Ar</b> Z = 18 (M) <sup>8</sup>

**Document n°2** : Classification complète des éléments chimiques

	Famille des alcalins (H non compris)										Famille des halogènes						Famille des gaz nobles		
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1 <sup>re</sup>	1 H																	2 He	
2 <sup>e</sup>	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3 <sup>e</sup>	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4 <sup>e</sup>	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	
5 <sup>e</sup>	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 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
6 <sup>e</sup>	55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn	
7 <sup>e</sup>	87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub							
				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		
				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		