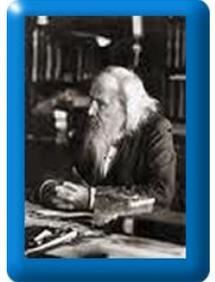


Ch 1

# Structure de l'atome – Activité 3



## Classification des éléments chimiques



Mendeleïev 1834 - 1907

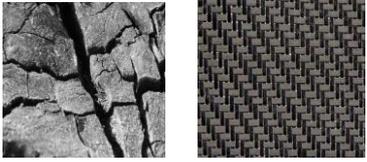
Appréciation :

D1-3	Lire et comprendre l'écrit	NA	EA	A	Expert
D1-9	Utiliser et produire des représentations d'objets	NA	EA	A	Expert
D4-1	Mener une démarche scientifique, résoudre un problème	NA	EA	A	Expert

TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS																																			
GROUPE 1 IA												18 VIIIA																							
1	1.0079											2	4.0026																						
1	H											10	He																						
HYDROGÈNE		2 IIA												HÉLIUM																					
2	3 6.941	4	9.0122											10	20.180																				
2	Li	Be											10	Ne																					
LITHIUM BÉRYLLIUM												FLUOR NÉON																							
3	11 22.990	12	24.305											17	35.453	18	39.948																		
3	Na	Mg											17	Cl	18	Ar																			
SODIUM MAGNÉSIMUM												CHLORE ARGON																							
3		4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																			
IIIB		IVB		VB		VIB		VIIB		VIIIB		IIIB		IIB		IIB																			
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
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr																	
POTASSIUM CALCIUM		SCANDIUM TITANE		VANADIUM CHROME		MANGANESE FER		COBALT NICKEL		CUIVRE ZINC		GALLIUM GERMANIUM		ARSENIC SÉLÉNIUM		BROME KRYPTON																			
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
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe																	
RUBIDIUM STRONTIUM		YTRIUM ZIRCONIUM		NIOBIUM MOLYBDÈNE		TECHNÉTIUM RUTHÉNIUM		RHODIUM PALLADIUM		ARGENT CADMIUM		INDIUM ETAIN		ANTIMOINE TELLURE		IODE XÉNON																			
55	132.91	56	137.33	57-71	72	178.49	73	180.85	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)	
6	Cs	Ba	La-Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn																	
CÉSIUM BARYUM		Lanthanides		HAFNIUM TANTALE		TUNGSTÈNE RHÉNIUM		OSMIUM IRIDIUM		PLATINE OR		MERCURE THALLIUM		PLOMB BISMUTH		POLONIUM ASTATE		RADON																	
87	(223)	88	(226)	89-103	104	(261)	105	(262)	106	(265)	107	(264)	108	(277)	109	(268)	110	(281)	111	(272)	112	(285)	113	(284)	114	(289)	115	(288)	116	(289)	117	(289)	118	(289)	
7	Fr	Ra	Ac-Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub	Uuq					Uuq																	
FRANCIUM RADIUM		Actinides		RUTHERFORDIUM DUBNIUM		SEABORGIUM BOHRIUM		HASSIUM MEITNERIUM		UNUNNIUM UNUNNIUM																									

En utilisant la classification périodique remplir le tableau ci-dessous :

Photo	Nom	Symbole	Numéro atomique Z	Nombre de charges + dans le noyau	Nombre d'électrons pour l'atome
		Cu		..... car .....	..... car un atome est .....

	<b>Etain</b>			..... car .....	..... car un atome est .....
	<b>Oxygène</b>	<b>O</b>	<b>8</b>	..... car .....	..... car un atome est .....
				<b>10</b>	..... car un atome est .....
	<b>Mercure</b>			..... car .....	..... car un atome est .....
		<b>Pu</b>			
	<b>Azote</b>				
				<b>Le plus petit nombre possible</b> .....	
			<b>6</b>		