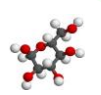


Ch 1

Structure de l'atome – Activité 3



Classification des éléments chimiques




Mendeleïev 1834 - 1907




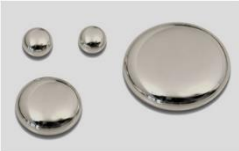



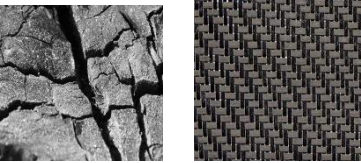
Appréciation :

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											5 10.811	6 12.011	7 14.007	8 15.999	9 18.998	10 20.180
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
LITHIUM BÉRYLLIUM												BORE	CARBONE	AZOTE	OXYGÈNE	FLUOR	NÉON	
3	11 22.990	12 24.305											13 26.982	14 28.086	15 30.974	16 32.065	17 35.453	18 39.948
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
SODIUM MAGNÉSIIUM												ALUMINIUM	SILICIUM	PHOSPHORE	SOUFRE	CHLORE	ARGON	
4	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	MANGANÈSE	FER	COBALT	NICKEL	CUIVRE	ZINC	GALLIUM	GERMANIUM	ARSENIC	SÉLÉNIUM	BROME	KRYPTON	
5	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	RHOUDIUM	PALLADIUM	ARGENT	CADMIUM	INDIUM	ÉTAIN	ANTIMOINE	TELLURE	IODE	XÉNON	
6	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
CÉSIIUM BARYUM		Lanthanides	HAFNIUM	TANTALE	TUNGSTÈNE	RHÉNIUM	OSMIUM	IRIDIUM	PLATINE	OR	MERCURE	THALLIUM	PLOMB	BISMUTH	POLONIUM	ASTATE	RADON	
7	87 (223)	88 (226)	94	104 (261)	105 (262)	106 (266)	107 (264)	108 (277)	109 (268)	110 (281)	111 (272)	112 (285)	114 (289)					
7	Fr	Ra	Pu	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub	Uuq					
FRANCIUM RADIUM		PLUTONIUM	RUTHERFORDIUM	DUBNIUM	SEABORGIUM	BOHRIIUM	HASSIUM	MEITNERIUM	UNUNNIUM	UNUNNIUM	UNUNNIUM	UNUNNIUM	UNUNQUADIUM					

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

	Etain		 car car un atome est
	Oxygène	O	8 car car un atome est
				10 car un atome est
	Mercure		 car car un atome est
		Pu			
	Azote				
				Le plus petit nombre possible	
			6		