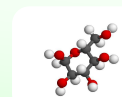
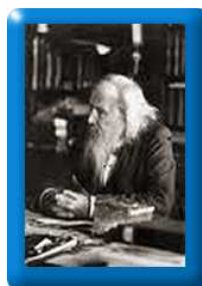


Ch 1 Structure de l'atome – Activité 2



Classification des éléments chimiques - Correction



Mendeleïev 1834 - 1907

Périodes		Groupes																	
1	1	1	2															17	18
1	1	1	2															17	18
2	3	4												5	6	7	8	9	10
3	11	12												13	14	15	16	17	18
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	
6	55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	
7	87	88	89																



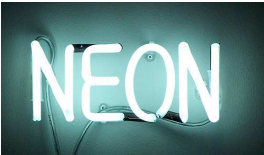




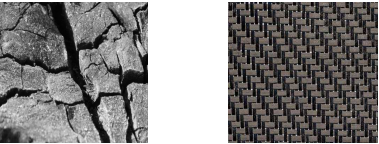
Numéro atomique	4	Symbole	Fe	Nom	Fer
-----------------	---	---------	----	-----	-----

Métaux	Non métaux	Gaz nobles	Radioactif
--------	------------	------------	------------

* Lanthanides	58 Ce Cérium	59 Pr Praséodyme	60 Nd Néodyme	61 Pm Prométhéum	62 Sm Samarium	63 Eu Europium	64 Gd Gadolinium	65 Tb Terbium	66 Dy Dysprosium	67 Ho Holmium	68 Er Erbium	69 Tm Thulium	70 Yb Ytterbium	71 Lu Lutétium
** Actinides	90 Th Thorium	91 Pa Protactinium	92 U Uranium	93 Np Neptunium	94 Pu Plutonium	95 Am Américium	96 Cm Curium	97 Bk Berkélium	98 Cf Californium	99 Es Einsteinium	100 Fm Fermium	101 Md Mendélévium	102 No Nobélium	103 Lr Lawrencium

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
	cuivre	Cu	29	29 car Z = 29	29 car un atome est électriquement neutre

	étain	Sn	50	50 car Z = 50	50 car un atome est électriquement neutre
	oxygène	O	8	8 car Z = 8	8 car un atome est électriquement neutre
	néon	Ne	10 car il y a 10 charges positives	10	10 car un atome est électriquement neutre
	mercure	Hg	80	80 car Z = 80	80 car un atome est électriquement neutre
	plutonium	Pu	94	94 car Z = 94	94 car un atome est électriquement neutre
	azote	N	7	7 car Z=7	7 car un atome est électriquement neutre
	hydrogène	H	1	Le plus petit nombre possible 1	1 car un atome est électriquement neutre
	carbone	C	6	6 car Z=6	6 car un atome est électriquement neutre

