

Solène PAQUELIER (2^{nde} A)

Sybille STERCKK (2^{nde} A)

Leonora DELLERBA (2^{nde} A)

Jade BERNARD (2^{nde} A)

Editeur: Lycée Jean MONNET YZEURE

Louis Jacques Thénard

En 1813,
Devant la CATHÉDRALE
NOTRE DAME DE
PARIS

Monsieur, n'est ce donc
pas mon bleu ? Le bleu
de Thénard que vous
utilisez ?



Oui, mais...

Vous êtes MONSIEUR
THÉNARD ?

C'est un
Honneur pour
moi

Oui, c'est
moi



Maintenant, j'observe la réaction
des métaux avec l'eau et
l'oxygène qui me donne
beaucoup de résultats

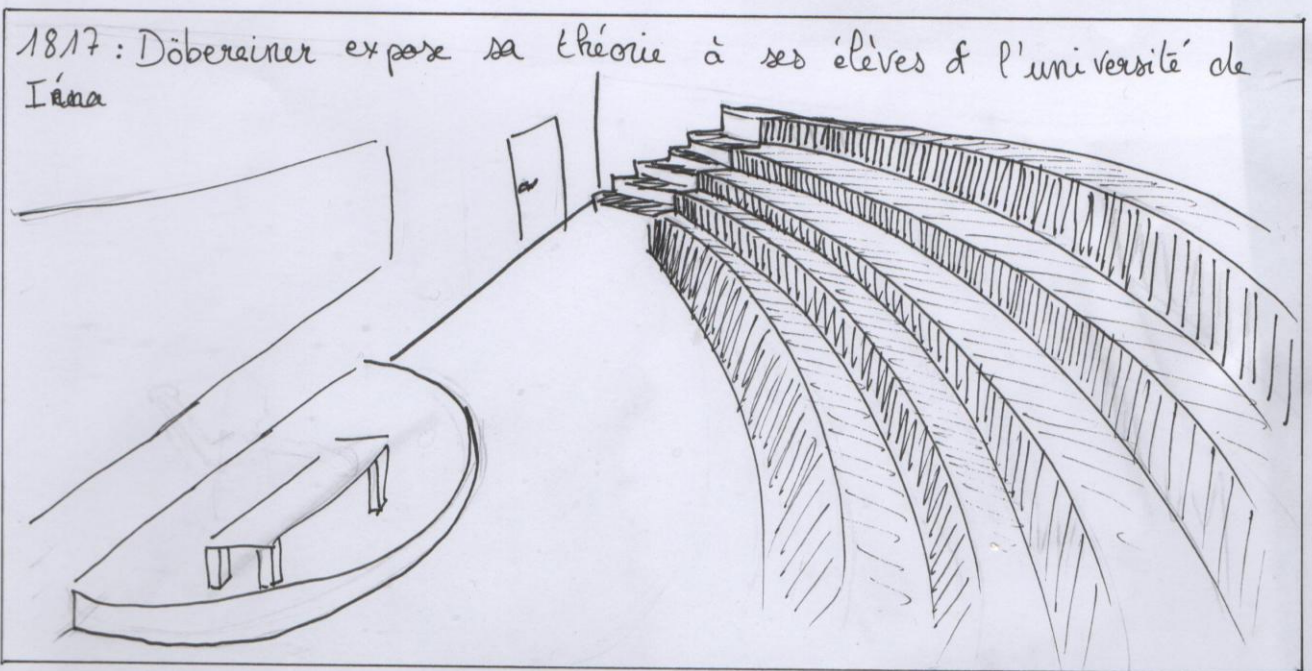
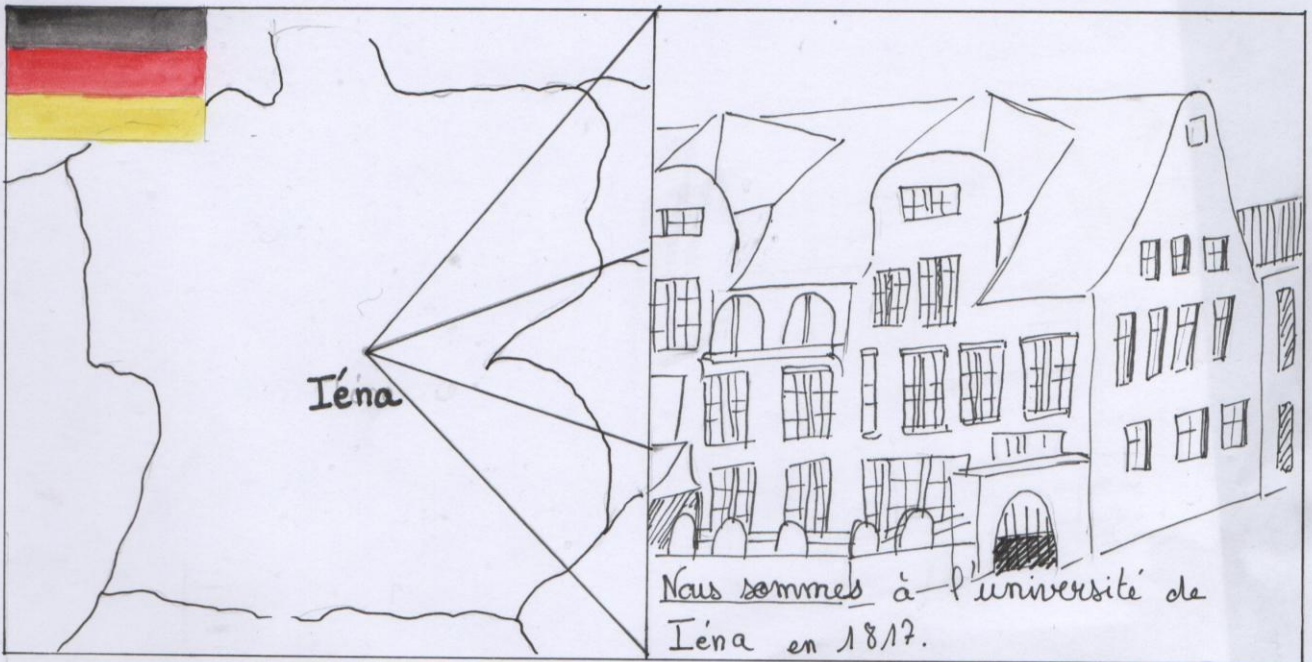
Et vous faites
quoi maintenant ?

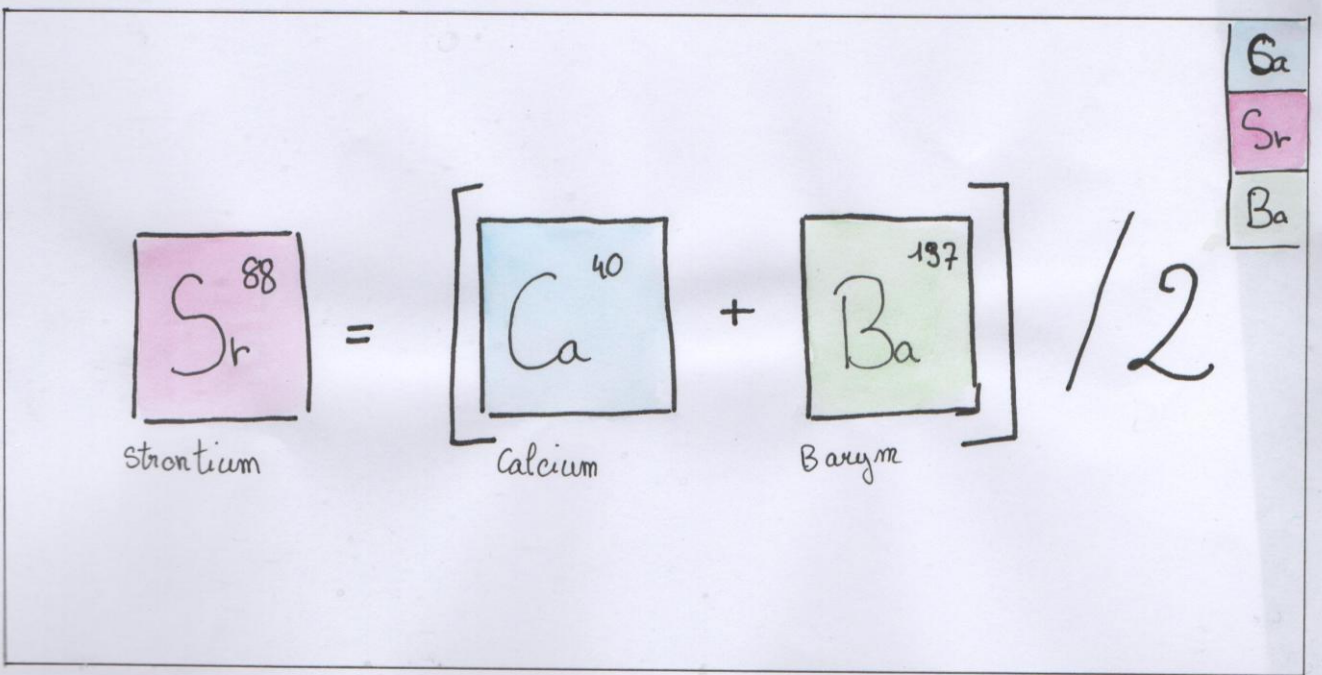
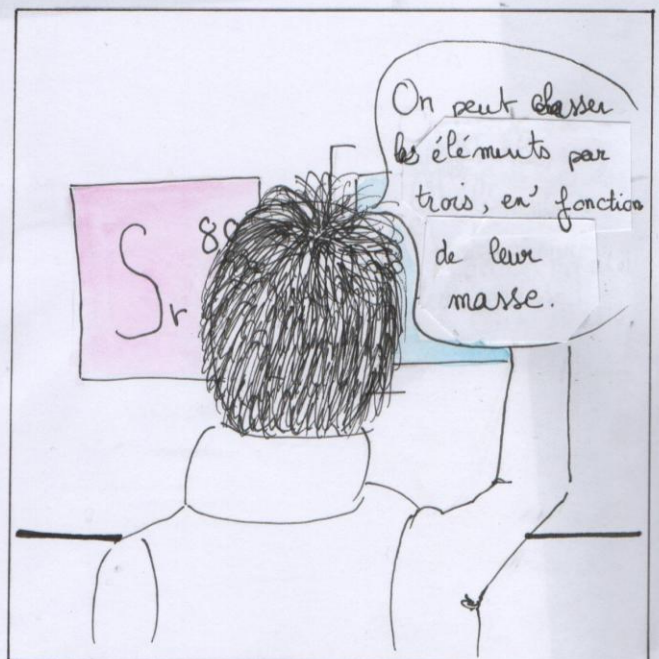
C'est passionnant

A présent, je
classes tous les
métaux suivant
leur réactivité
à l'oxygène



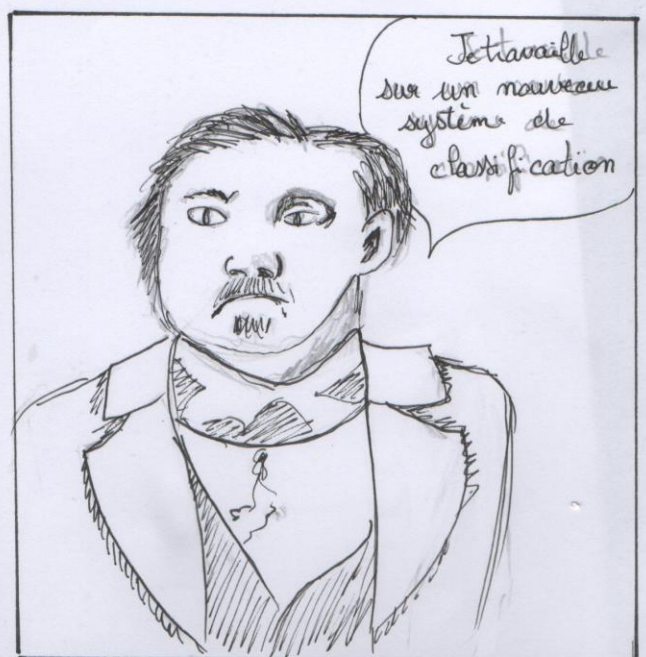
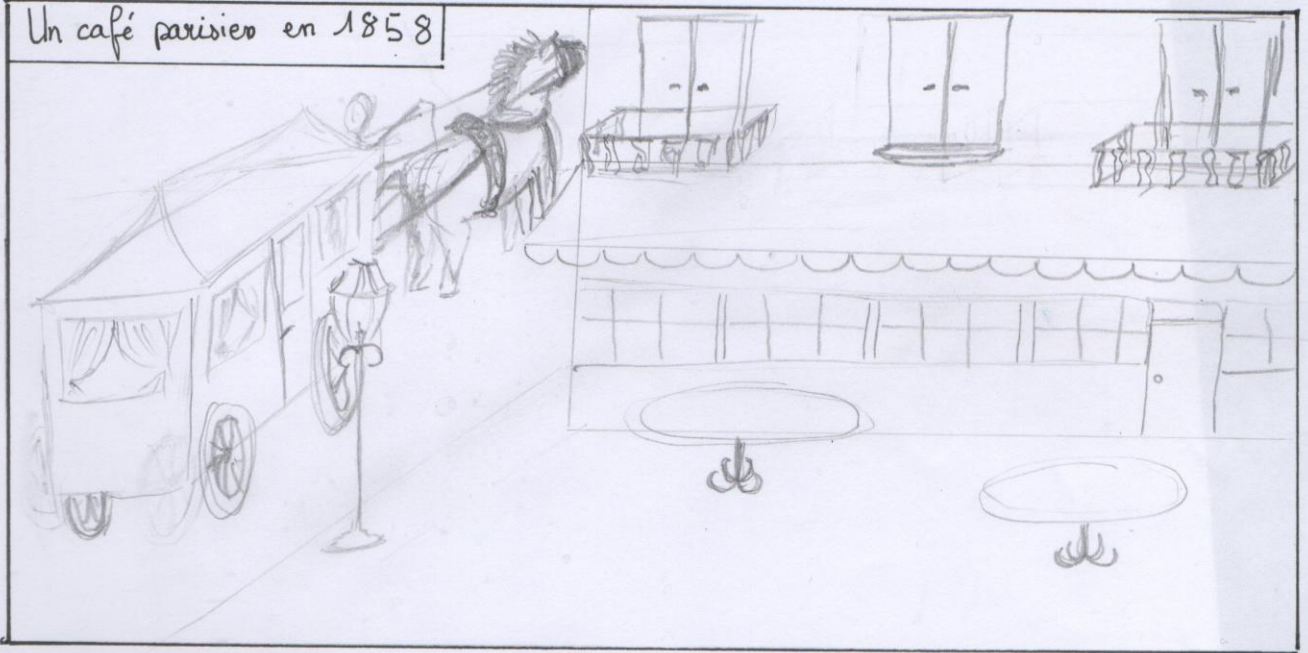
Johann Wolfgang Döbereiner



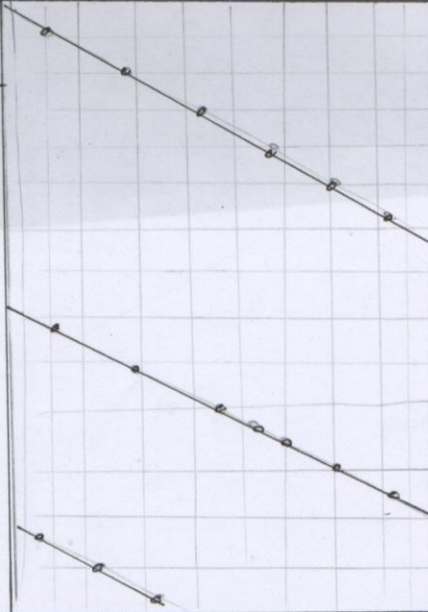


Alexandre-Eugène Béguyer de Chancourtis

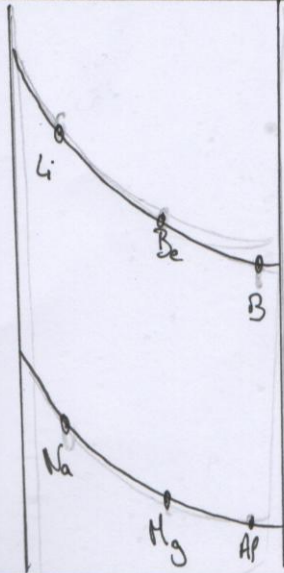
Un café parisien en 1858



J'ai conçu un graphique
 en spirale sur
 un cylindre
 Puis j'ordonne les
 éléments par ordre
 de masse atomique
 croissante.



Les éléments chimiques
 qui sont similaires
 sont situés vertica-
 -lement les uns en
 dessous des autres



Voici donc ma fameuse Vis Tellurique
 qui montre le classement naturel
 des corps simples.

Je suis dans le premier, à observer
 une périodicité des éléments



Ça ne sert à rien
 c'est ce qu'a
 fait
 Döbereiner avant
 toi!



Conceptuellement
 parlant c'est
 une grande
 avancée.

VIS TELLURIQUE

CLASSEMENT NATUREL DES CORPS SIMPLES OU RADICAUX

Système de Classification Hélicoïdale et Numérique

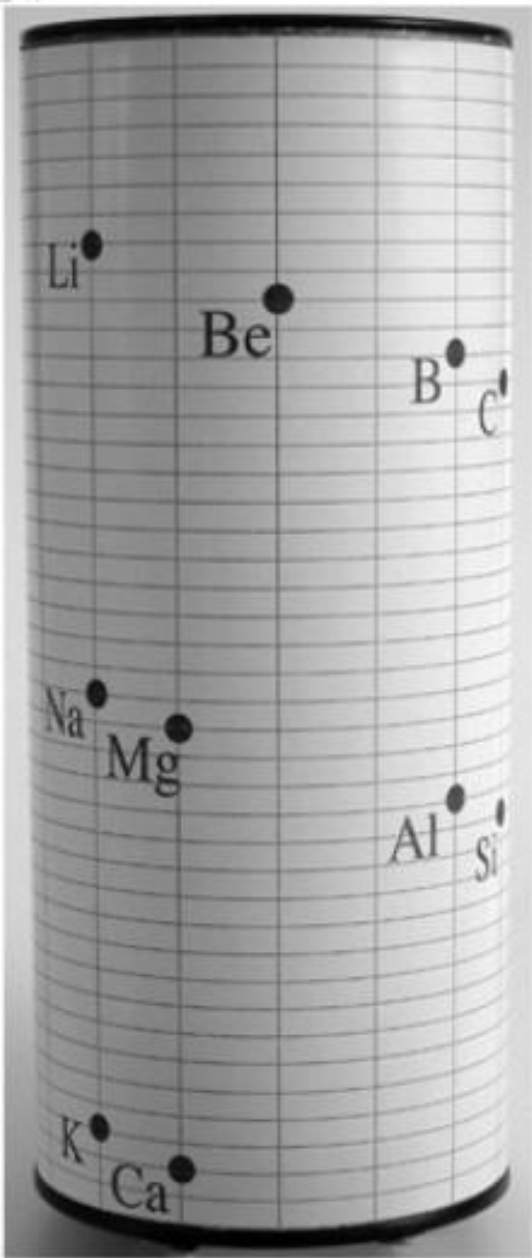
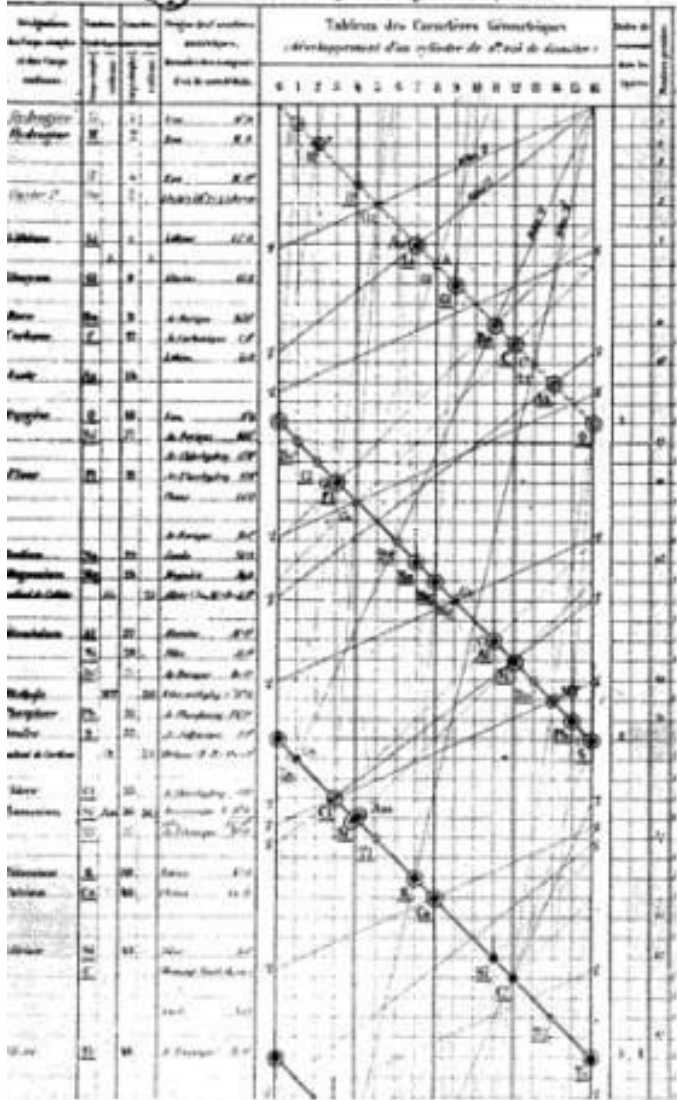
A. S. RECUTER et CHANGOURTOIS

de la Faculté de l'ESB à l'École Polytechnique
le Directeur-Chef et Professeur-Adjoint de Géologie à l'École Supérieure des Mines

Paris, le 1^{er} Juin 1911

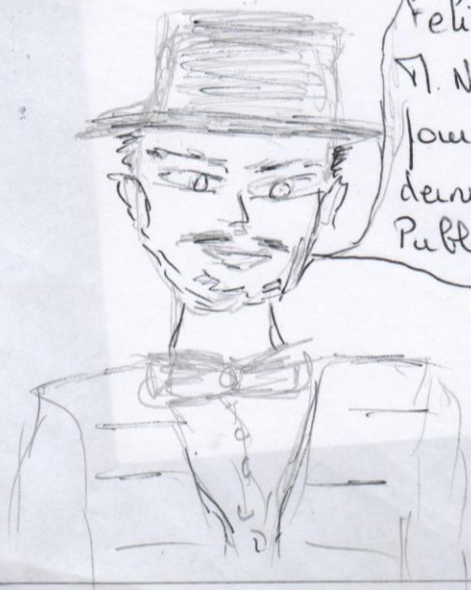
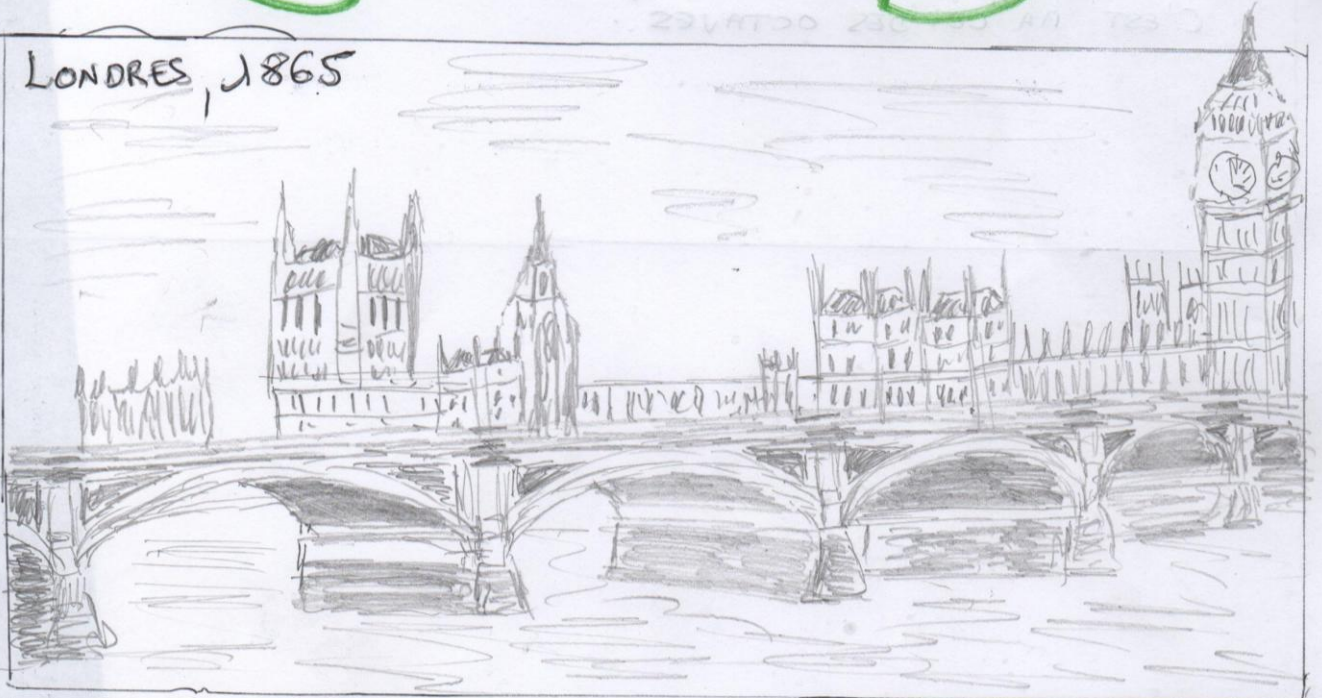


C 6
E 0



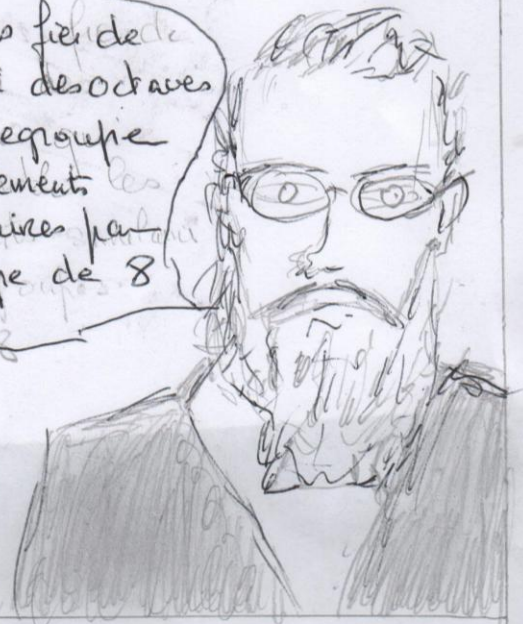
John Newlands

LONDRES, 1865



Félicitations
M. NEWLANDS
pour votre
dernière
Publication

Je suis fier de
ma "loi des octaves"
qui regroupe
les éléments
similaires par
groupe de 8



LE PRINCIPLE EST SIMPLE.

- A) JEPARS DE L'HYDROGENE, PUIS J'AJOUTE, LES ELEMENTS CHIMIQUES SELON LEUR MASSE ATOMIQUE CROISSANTE
- B) PUIS JE M'APERCOIS QUE LE HUITIEME ELEMENT CHIMIQUE CONPORTE DES PROPRIETES CHIMIQUES ANALOGUES AU 1ER.
- C) JE LE PLACE DONC SOUS LE 1ER ET JE CONTINUE MON REEMPLISSAGE. ET JE CONSTATE LA MEME REPETITION AU BOUT DU HUITIEME ELEMENT DE LA DEUXIEME LIGNE.
- D) JE CONSTITUE AINSI 7 GROUPES DE HUIT ELEMENT. C'EST LA "LOI DES OCTAVES".

2286, 2380401

No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.	No.
H 1	F 8	Cl 15	Co & Ni 22	Br 29	Pd 36	I 42	Pt & Ir 50	
Li 2	Na 9	K 16	Cu 23	Rb 30	Ag 37	Cs 44	Os 51	
G 3	Mg 10	Ca 17	Zn 24	Sr 31	Cd 38	Ba & V 45	Hg 52	
Bo 4	Al 11	Cr 19	Y 25	Ce & La 33	U 40	Ta 46	Tl 53	
C 5	Si 12	Ti 18	In 26	Zr 32	Sn 39	W 47	Pb 54	
N 6	P 13	Mn 20	As 27	Di & Mo 34	Sb 41	Nb 48	Bi 55	
O 7	S 14	Fe 21	Se 28	Ro & Ru 35	Te 43	Au 49	Th 56	

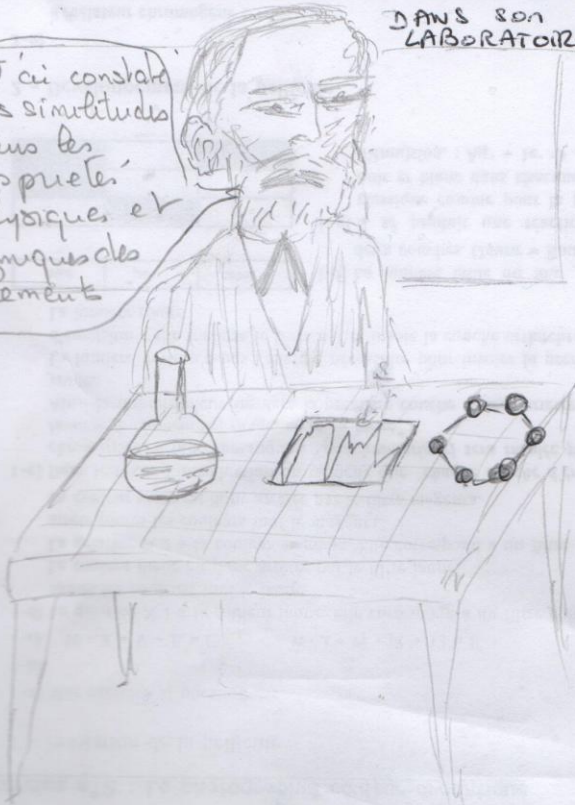
Lothar MEYER

En 1864, University of TÜBINGEN, Allemagne

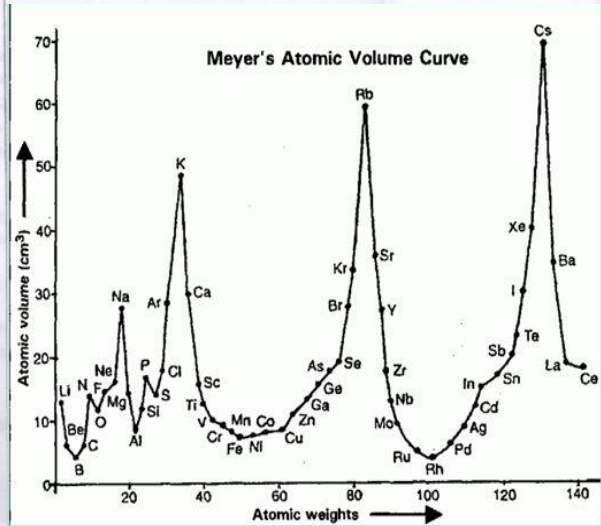


DANS SON LABORATOIRE

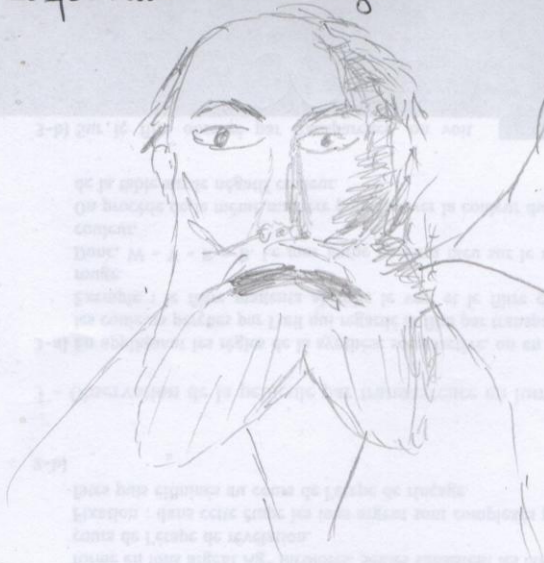
J'ai constaté des similitudes dans les propriétés physiques et chimiques des éléments



VOILA LES RESULTATS



Son ami Kekulé, qui a découvert la formule du benzène



Du coup tu a trouvé une classification de éléments par familles et tu as constaté une répétition

VOILA LE RESULTAT DE MES RECHERCHES

I.	II.	III.	IV.	V.	VI.	VII.	VIII.	IX.
B=11,0	Al=27,3			--		?In=113,4	Tl=202,7	
		--		--			--	
C=11,97	Si=28			--		Sn=117,8		Pb=206,4
		Ti=48			Zr=89,7		--	
N=14,01	P=30,9		As=74,9			Sb=122,1		Bi=207,5
		V=51,2			Nb=93,7		Ta=182,2	
O=15,96	S=31,98		Se=78			Te=128?		--
		Cr=52,4			Mo=95,6		W=183,5	
--	F=19,1	Cl=35,38		Br=79,75		J=126,5		--
		Mn=54,8			Ru=103,5		Os=198,6 ?	
		Fe=55,9			Rh=104,1		Ir=196,7	
		Co=Ni=58,6			Pd=106,2		Pt=196,7	
Li=7,01	Na=22,99	K=39,04		Rb=85,2		Cs=132,7		--
		Cu=63,3			Ag=107,66		Au=196,2	
?Be=9,3	Mg=23,9	Ca=39,9		Sr=87,0		Ba=136,8		--
		Zn=64,9			Cd=111,6		Hg=199,8	

Dimitri MENDELEIEV

En 1865, à SAINT PETERSBOURG, en RUSSIE



À l'université

CLASSIFICATION DES
ELEMENTS.

1. ---
2. ---
3. ---



Voilà
mes
conclusions



1. LES ELEMENTS SONT RANGES PAR, MASSE ATOMIQUE CROISSANTE, PERIODEICITE
2. ELEMENTS SEMBLABLES ONT LA ME ME MASSE ATOMIQUE
3. CLASSEMENT SELON LA VALENCE
4. LES ELEMENTS DANS LA NATURE ONT DES PETITES MASSES ATOMIQUES
5. LA MASSE DETERMINE LE CARACTERE DE L'ELEMENT
6. LA MASSE ATOMIQUE D'UN ELEMENT PEUT ETRE ADDIEE PAR LA MASSE DES ATOMES CONTIGUS.
7. ON PEUT RETROUVER DES PROPRIETES CARACTERISTIQUES. DES ELEMENTS A PARTIR DE LEUR MASSE ATOMIQUE

ОПЫТЪ СИСТЕМЫ ЭЛЕМЕНТОВЪ.

ОСНОВАННОЙ НА ВИДЪ АТОМНОГО ВѢСЪ И ХИМИЧЕСКОМУ СХОДСТВУ.

		Ti = 50	Zr = 90	? = 180.
		V = 51	Nb = 94	Ta = 182.
		Cr = 52	Mo = 96	W = 186.
		Mn = 55	Rh = 104,4	Pt = 197,4
		Fe = 56	Rn = 104,4	Ir = 198.
		Ni = Co = 59	Pi = 106,4	O = 199.
H = 1		Cu = 63,4	Ag = 108	Hg = 200.
Be = 9,4	Mg = 24	Zn = 65,2	Cd = 112	
B = 11	Al = 27,1	? = 68	Ur = 116	Au = 197?
C = 12	Si = 28	? = 70	Sn = 118	
N = 14	P = 31	As = 75	Sb = 122	Bi = 210?
O = 16	S = 32	Se = 79,4	Te = 128?	
F = 19	Cl = 35,5	Br = 80	I = 127	
Li = 7	Na = 23	K = 39	Rb = 85,4	Cs = 133
		Ca = 40	Sr = 87,4	Ba = 137
		? = 45	Ce = 92	Pb = 207.
		? Er = 56	La = 94	
		? Yt = 60	Di = 95	
		? In = 75,4	Th = 118?	

Д. Менделѣевъ

APARTIR DE SA CLASSIFICATION, DIMITRI APU PREVOIC
LA PRESENCE D'ELEMENTS CHIMIQUES, INCONNU A SON EPOQUE.
GRACE A DES PREVISIONS DE PROPRIETES PHYSIQUES ET
CHIMIQUES.

LA DECOUVERTE DE CES ELEMENTS A PERMIS DE CONFIRMER
LES PRONOSTICS DE MENDELEEV.

THE END