

# Université La:bi Ben M'Hidi -Oum El Bouaghi-

Faculté: Sciences de la Terre et de L Architecture

Département: Sciences de la Terre et de L Univers

Année Universitaire: 2022 / 2023

1ère année - Domaine: Sciences de la Terre et L Univers - Filière: Géographie et aménagement du territoire -

Spécialité: -Aménagement du territoire- - 1 ier Semestre

Section N° 1 Groupe N° 1

Relevé de notes de la Matière M11-2 / Chimie- / UE Méthodologique 1-1

Date : 10/01/2023

N°	Nom et prénoms	Matricule	Etat	Exam	TD	TP	Conf	Sem	Proj	Stage	Autre	Rattr
1	AFOUF Akram	2234092019	N	11,5		17						
2	ANANNA Mohamed Chihab Edc	2234063708	N	05		14						
3	BENCHIKHA Ferdous	2234041308	N	/		/						
4	BENHADJAZE Chourouk	21/34006490	N	12,75		13						
5	BENIDIR Ahmed-chouaib	21/34002564	D	/		/						
6	BOUDARBALA Bouthaina	2234039012	N	01		10						
7	BOULAKHOUA Imane	22/34016409	D	16,5		18						
8	BOUSSEKINE Chouaib	2234028504	N	05		14						
9	BOUZID Hadjer	22/34009307	D	11,25		16						
10	CHEBOUKI Chaima	2234067908	D	08		10						
11	FELLOUS Aya	2134002526	N	/		/						
12	FERRAG Wail	21/34010335	D	/		/						
13	HADJAB Youcef	21/34003320	D	12,75		10						
14	HADJADJ Mohamed Amine	2234007816	D	15		18						
15	HADJOU Mohamed Bahaeddine	2234010008	N	12,75		18						
16	KETOULFI Hadil	21/34001477	D	/		/						
17	KHALED Fares	2234037215	N	/		/						
18	LEGRAA El Hassen	2234020812	N	01		03						
19	MAACHE Nour El Houda	2234046715	N	9,5		16						
20	MERZKANE Rania	20/34002597	N	/		/						
21	MEZIANE Aya	22/34005920	D	06,5		10						
22	NOUADI Louai Takai Eddine	22/34010006	N	04		10						
23	OUSTANI Seyf-el-islam	22/34006815	N	05		14						
24	TAHIR Youcef	2134001547	N	04,5		10						
25	TERCHI Ibrahim	2234063702	N	04		15						
26	ZAOUIA Mohammed	21/34013712	D	/		/						
27	ZEGHDANI Ahmed Abd El Ghal	2234009504	N	10,5		18						
28	ZERDANI Chiraz	2234009207	N	12,25		16						
29	ZERROUGUI Marwa	21/34003140	N	/		/						

# Université Larbi Ben M'Hidi – Oum El Bouaghi–

Faculté: Sciences de la Terre et de L Architecture

Département: Sciences de la Terre et de L Univers

Année Universitaire: 2022 / 2023

1ère année – Domaine: Sciences de la Terre et L Univers – Filière: Géographie et aménagement du territoire –

Spécialité: –Aménagement du territoire– – 1 ier Semestre

Section N° 1 Groupe N° 2

Relevé de notes de la Matière M11-2 / Chimie- / UE Méthodologique 1-1 Date : 10/01/2023

N°	Nom et prénoms	Matricule	Etat	Exam	TD	TP	Conf	Sem	Proj	Stage	Autre	Rattr
1	ACHI Manel	2134010058	D	05,75		13						
2	ACHOUR Brahim	16/34001819	N	/		/						
3	AISSANI Mayar	2234021604	N	09,5		15						
4	AMEZIANE Nassim	2234038718	D	06		15						
5	AYADI Hadil	2234021019	N	10,75		16						
6	BOUDERAFA Zakaria	2234009516	D	07,25		17						
7	BRAHMIA Abd El Ghani	21/34007371	D	15		16						
8	DELHAMI Nour El Houda	21/34006423	N	09		14						
9	DJAAFRI Islem	21/34001588	D	/		/						
10	GHOULI Noufel	1934013385	N	/		/						
11	GUELLATI Moundir	22/34068801	D	06,5		16						
12	HAMDI Akram	2134002595	N	11,5		13						
13	HIMOURA Ouassim	1534001965	N	/		/						
14	KACHAOU Nousaiba	21/34005777	D	05,75		15						
15	KADI Ghada	2234007409	N	13,5		15						
16	KATEB Aya	2234015713	N	05		14						
17	KERCHA Oumaima	2134004379	D	07,75		13						
18	MAANSER Abd Elbaki	2234068717	D	09		15						
19	MAMERI Ibtissem	2234005811	N	13,25		14						
20	MEZIANI Wail-akram	21/34001716	N	4,5								
21	MIHOUBI Amine	2234005520	N	05		12						
22	MIHOUBI Bbderrahmane	2034005549	D	4,75		15						
23	OUJANI Abderraouf	22/34017916	N	06		18						
24	OUNAS Diaa Eddine	2134006090	N	04,5		13						
25	OUNISSI Nor Hane	2134003236	D	10,5		16						
26	SASSI Achref Anis	21/34000873	D	06		14						
27	TITI Radja	2234017108	N	06,5		15						
28	TOURECHE Skandar	2034011608	D	14		17						
29	ZITOUNI Rafik	21/34008199	D	09,75		16						

### Exercice 01

- a. Les isotopes sont les éléments qui ont le même atomique  $Z$ . (0,5) (0,5)
- b. Les isobares sont les éléments qui ont le même nombre de masse  $A$ . (0,5) (0,5)
- c. Les isotones sont les éléments qui ont le même nombre de neutrons  $N$ . (0,5) (0,5)

### Exercice 02

1. Calcule le nombre de mole pour chaque molécule :

\*  $m = 3,17 \text{ g} \Rightarrow$  la masse de  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ .

\* la masse molaire de  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ .

$$M = 29 + (2 \times 16) + (2 \times 1) = 63 \text{ g/mol} \quad (0,5)$$

$$\text{Le nombre de mole : } n = \frac{m}{M} = \frac{3,17 \text{ g}}{63 \text{ g/mol}} = 0,058 \text{ mol} \quad (0,5)$$

$$\text{Le nombre de molécule : } N = n \cdot N_A \quad (0,5)$$

$$N = 0,058 \times 6,022 \times 10^{23} = 3,492 \times 10^{22} \text{ molécule} \quad (0,5)$$

\*  $m = 0,68 \text{ kg} = 680 \text{ g}$ .

\* la masse molaire de  $\text{Ag}_3(\text{PO}_4)_2$ .

$$3(47) + 2(15) + (16 \times 4) \times 2 = 299 \text{ g/mol} \quad (0,5)$$

pour la masse doit être en kg donc il faut la convertir en g.

$$m = 0,68 \text{ kg} = 680 \text{ g}$$

$$\text{Le nombre de mole : } n = \frac{m}{M} = \frac{680 \text{ g}}{299 \text{ g/mol}} = 2,27 \text{ mol} \quad (0,5)$$

Le nombre de molécule :

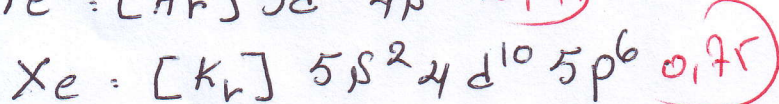
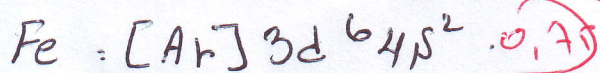
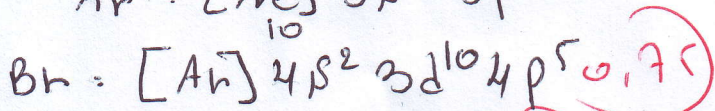
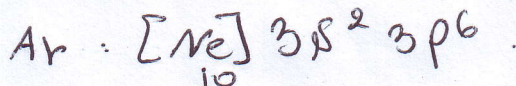
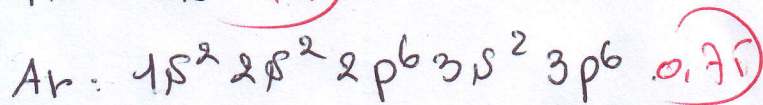
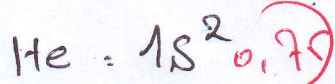
$$N = n \cdot N_A \quad (0,5)$$

$$N = 2,27 \times 6,022 \times 10^{23} = 1,36 \times 10^{24} \text{ molécule} \quad (0,5)$$

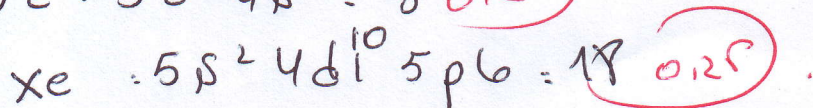
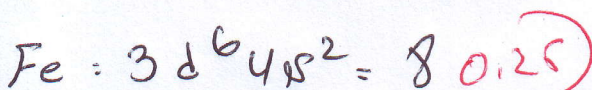
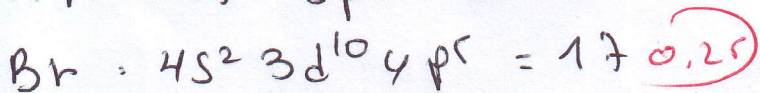
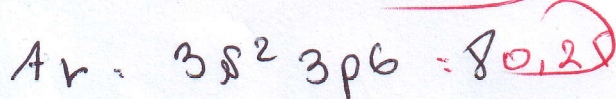
Exercice 03:

La configuration électronique et la couche de valence pour ces atomes.

He = 2, Ar = 18, Br = 35, Fe = 26, Xe = 54.



La couche<sup>36</sup> de valence :



élément	bloc	colonne	période	La ligne
He	(0,25) s	(0,25) 18	(0,25) 1	(0,25) 1
Ar	(0,25) p	(0,25) 18	(0,25) 3	(0,25) 3
Br	(0,25) p	(0,25) 17	(0,25) 4	(0,25) 4
Fe	(0,25) s	(0,25) 8	(0,25) 4	(0,25) 4
Xe	(0,25) p	(0,25) 18	(0,25) 5	(0,25) 5

La configuration électronique selon la règle de Hund :

