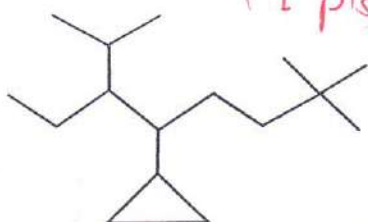


Corrigé type

14- Déterminer la(les) distribution(s) des électrons qui est(sont) possible(s) dans une configuration électronique en nd^6 . (1 pts)

- (A) $\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow \uparrow$ (B) $\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow$
- (C) $\uparrow\downarrow \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow$ (D) $\uparrow\uparrow \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow$

15- Nommer cette molécule selon l'IUPAC (1 pts)



- a) 5-cyclopropyl-6-isopropyl-2,2-dimethyloctane
 b) 5-cyclopropyl-6-ethyl-2,2,7-trimethyloctane
 c) 4-cyclopropyl-6-isopropyl-2,2-dimethyloctane
 d) 5-cyclopropyl-2,2-dimethyl-6-isopropyloctane

16- Quelle est la géométrie de la molécule de perchlorate de sodium (NaClO_4) ? (1 pts)

- a) Carrée plane
 b) Tétraédrique
 c) Octaédrique
 d) Trigonal plan

17- Déterminer la composition de l'ion ${}_{58}\text{Ni}^{2+}$ (1 pts)

- a) 30 protons, 28 électrons, 30 neutrons
 b) 30 protons, 28 électrons, 28 neutrons
 c) 28 protons, 28 électrons, 30 neutrons
 d) 28 protons, 26 électrons, 30 neutrons

18- VSEPR : géométrie HCN : (1 pts)

- a) AX_3E_2
 b) AX_2
 c) AX_3E
 d) AX_3

19- Parmi les structures de Lewis suivantes, quelle(s) est(sont) celle(s) correspondant au protoxyde d'azote N_2O ? (1 pts)

- a) $\langle \text{N}=\text{O}=\text{N} \rangle$
 b) $\overset{\ominus}{\text{N}}-\text{N}\equiv\overset{\oplus}{\text{O}}$
 c) $\text{N}\equiv\overset{\oplus}{\text{O}}-\overset{\ominus}{\text{N}}$
 d) $\overset{\ominus}{\text{O}}-\overset{\oplus}{\text{N}}\equiv\text{N}$

20- la molécule COCl_2 est hybridée : (1 pts)

- a) Sp^2
 b) Sp
 c) Sp^3
 d) Molécule linéaire

NOM :

PRENOM :

GROUPE :

NOTE : 20/20

Réponses

1	(a)
2	(d)
3	(d)
4	(b)
5	(c)
6	(b)
7	(d)
8	(c)
9	(d)
10	(c)
11	(d)
12	(c)
13	(a)
14	(c)
15	(d)
16	(b)
17	(d)
18	(b)
19	(d)
20	(a)



السنة الأولى

الفوج الأول

N	Nom	Prénom	Matricul	Not	Remarque
1	ABBASI	NOUR EL YAKINE	232339541013	12	
2	ABD EL HAK	FATMA ZOHRA	232339318202	14	
3	ABID	AMANI	232339524005	11	
4	ABOUB	MARIA	232339567708	09	
5	ABOUB	SELOUA	232339531219	13	
6	ALILI	FATIMA ZAHRA	232339551005	16	
7	ARCHOUCHE	NOURELHOUDA	232339526110	14	
8	BABA ARBI	AHMED NADJIB	232339523902	15	
9	BAHHA	SADJEDA	232339565910	09	
10	BAHRI	KHADIDJA	232339536417	14	
11	BAKIRI	NOUR	232332528005	16	
12	BASSIMANE	MOHAMED NOUREDDINE	232339345205	07	
13	BEKKOUCHE	MIMOUNA EL HILM	232339540918	10	
14	BELAGHIT	HIBATRAHMANE NADA	232339318719	15	
15	BELAID	IKRAM	232339530415	08	
16	BELAOUDMOU	MALAK	232339525907	06	
17	BELMESSAOUD	NESSRIN	232339345707	11	
18	BENALI	KHAOULA	232339520610	11	
19	BENAMARA	DJEMEL EDDINE	232339304005	17	
20	Amari	Lina	232339344605	12	
21					
22					
23					
24					

الأستاذ

Dr. BENSANA Amira

الإمضاء

Amira

كشف النقاط



السنة الأولى

الفوج الثاني

N	Nom	Prénom	Matricul	Not	Remarque
1	BENAMOR	ZINEB	232339536617	12	
2	BENAMOUMA	Rayene	232335178505	08	
3	BENAOUDA	NEDJLA	232339568616	11	
4	BENBORDI	ABDERRAHMANE	232339531611	15	
5	BENCHARIF	LYNA	232339318306	Abs	
6	BENDEHIBA	ABDELMOAZ	232339291111	14	
7	BENDJELLOUL	IMANE CHAHD	232339317601	09	
8	BENGOUGA	KAOUTHER	232339344507	14	
9	BENHAMIDA	ZINEB MARIA	232339524816	09	
10	BENHELAL	MOHAMMED ELIMAME	232339344805	14	
11	BENISSAD	AYA	232339317518	08	
12	BENKABOUYA	RAIHANE	232339290813	07	
13	BENKARA MOSTEFA	MARIA	232339344610	13	
14	BENMOHAMMED	ABDERRAHIM	232339520908	09	
15	BENNOUH	AROUA	232339294615	12	
16	BENTAYEB	NESSAIBA	232339541006	11	
17	BENTEBBA	SOUNDOUS	232339525008	09	
18	BENZIANE	NESSRINE	232339295713	11	

الأستاذ

Dr. BENSANA Amira.

الامضاء



السنة الأولى

الفوج الثالث

N	Nom	Prénom	Matricul	Not	Remarque
1	BERGUIGA	IMANE	232339564903	11	
2	BERHI	DJAD	232339565107	13	
3	Hamdi	Ahmed Riad	232339341604	12	
4	BOUAICHE	MOHAMMED SALAH	232339344902	13	
5	BOUDJEMA	TESSNIM	232339565104	09	
6	BOUDOUH	KAOUTHER	232339291308	11	
7	BOUGUENNOUR	NOUR	232339305607	08	
8	BOUHAFS	ANFEL	232339543020	11	
9	boumakel	fatma elmaymouna	22229DZA20588	05	
10	BOUMESBAH	ZINEDINE OUASSIM	232339342814	10	
11	BOUSSAID	DHEHA FATMA ZOHRA	232339314012	16	
12	BOUTALBI	HADJER	232339537710	14	
13	CHAAMBI	NIAMA	232339541007	08	
14	CHAIB	RAYAN	232339524804	11	
15	CHAOUBI	FATMA ZOHRA	232339540711	15	
16	CHERIRAT	ABDERRAHIM	232339314106	14	
17	CHIBA	IKRAM	232339524108	13	
18	CHIKH	IKRAM	232339303806	13	
19					
20					
22					
23					

Dr. BENSANA Amira



السنة الأولى

الفوج الرابع

N	Nom	Prénom	Matricul	Not	Remarque
1	DAHBI	ABDELMALEK	232339525309	10	
2	DIBOUNA	OUISSAL	232339570011	11	
3	DJABOREBBI	IBTISSAM	232339341402	11	
4	DJABRI	AHMED RAMI	232339536007	10	
5	DJAFOUR	AICHA	232339343519	12	
6	DJEBALI	AHMED HAMAME	232339524210	13	
7	DJEHA	NORHANE	232339352806	12	
8	DJIDOUR	YASMINE	232339537806	09	
9	DJOUDI	KHADIDJA	232339317618	10	
10	DOKKAR	AYA	232339341914	10	
11	DOUADI	ELHADJELBOUTI	232339574205	Abs	
12	GHERARA	OLAI	232339567202	08	
13	GHERIANI	AICHA NOURELIMAN	232339550907	15	
14	GHOBBANE	YASMINE	232339291806	13	
15	GOUAMI	TEQWA	232331191908	16	
16	GOUAMID	RIHAB	232339342616	13	
17	GUEMARI	YASMINE	232339537805	11	
18	GUENDOZ	HAFSA	232339294909	12	
19	GUEZI	MOHAMMED ZIAD	232339532013	08	
20					
21					

Dr. BENSANA الأستاذ Amira.

الامضاء
Amira



جامعة قاصدي مرباح ورقلة

كلية الطب
قسم الطب

المقياس: Chimie
2023/2024



الفوج الخامس

N	Nom	Prénom	Matricul	Not	Remarque
1	GUEZZOUN	ANFAL	232339341912	10	
2	GUIROUD	ABDELAZIZ	232339566908	Abs	
3	HACHEM	MERIEM DOUR SAFI	232339525815	16	
4	HADJ SEYD	MAROUA	232339525808	14	
5	HADJ SEYD	LINA	232339537206	11	
6	HAFRI	MOHAMMED	232339310604	12	
7	HAMARHOUM	ICHRAK	232339341411	13	
8	Bouafia	AnFAL	232339341305	13	
9	HARKAT	MOHAMMED LARBI	232339525617	12	
10	HEBBAL	HANANE	232339342311	12	
11	HERROUZ	DOUAA	232339290715	13	
12	KACHI	AYATERRAHMANE	232339551401	12	
13	KADRI	KHADIJA	232339524602	15	
14	KAHEL	AMDJED	232339286012	15	
15	KARECHE	MERIEM	232335056218	07	
16	KEMASSI	MERIEME	232339304905	15	
17	KENDOUR	HADJER	232339321911	14	
18	KHAKHA	IKRAM	232339290417	09	
19	KHELADI	NOUHA	232339314418	14	
20					
21					

الأستاذ

Dr. BENSANA Amira

الامضاء

Amira



جامعة قاصدي مرباح ورقلة

كلية الطب

قسم الطب

المقياس: Chimie

2023/2024

كشف النقاط

السنة الأولى

الفوج السادس

N	Nom	المستقيم *Prénom* والاسم *الاسم* *الاسم*	Matricul	Not	Remarque
1	KHELFAOUI	HADIL	232339537714	13	
2	KHIRANI	MOHAMMED CHAMS EDDINE	232339291605	11	
3	KORICHI	NACHOUA	232339346906	08	
4	KOUDIA	FARDAEUS	232339291220	09	
5	LAIB	WIAM	232339544006	11	
6	LAOUNI	Ahmed Elaourabi	232339564004	12	
7	LOKTAA	MOHAMMED BAKHTI	232339526217	18	
8	MAAFA	BELKIS	232339294820	13	
9	MAAMRI	YOUNES	232339305216	13	
10	MADANI	NADJAH	232339568615	12	
11	MAHIOU	IKRAM	232339317510	10	
12	MAROUF	FATMA ZOHRA	232339304510	14	
13	MECHERI	NOURMEKKA	232339537704	09	
14	MEDJOUEL	ZAKARIA	232339295102	10	
15	MEGUELLATI	RAIANE	232339342718	06	
16	MEHALLI	AMINA NOURELHOUDA	232339543018	15	
17	MEKHOULFI	AKRAMALAEDDINE	232339313602	07	
18	MEKHOULFI	NADA RIHAN	232339345617	12	
19	MELOUAH	KENZA	232339531807	11	
20					

Dr. BENSANA Amira
الأستاذة

الامضاء
Amira

جامعة قاصدي مرباح ورقلة

كلية الطب

قسم الطب



المقياس : Chimie
2023/2024

كشف النقاط

السنة الأولى

الفوج السابع

N	Nom	Prénom	Matricul	Not	Remarque
1	MERABET	ISRA	232331180408	12	
2	MERAGHNI	OUIDAD	232339532516	13	
3	MESKINE	HIBATERRAHMANE	232339305107	07	
4	MESSAOUDI	OUISSAL	232339569205	15	
5	MILOUD	DOUNYA	232339317710	15	
6	MIMOUNI	WAFI	232339346203	12	
7	MOKHTARI	NOUR EL HOUDA	232339318712	10	
8	MOKRANI	SAFIA	232339536820	13	
9	MOUHOUBI	FARES	232339344209	15	
10	NAILI	RABAB	232339565604	14	
11	NAITI	SOUNDOUS	232339525007	14	
12	NESRAT	MANEL	232339568515	11	
13	OKBA KENT	MOHAMMED LAMINE	232339291508	14	
14	OMRI	AHMED ADAM	232339564002	13	
15	RAMDANI	HIBA EL RAHMANE	232339291715	15	
16	RIGHI	MERIEEM	232339318609	11	
17	SADAMOU	DJENATEL FERDDO US	232339342201	10	
18	SADAoui	LINA	232339525517	09	
19	SALHI	AMINA	232339298404	11	
20					

الأستاذ

Dr. BENSANA Amira

الامضاء



المقياس

المقياس : chimie

2023/2024

السنة الأولى

الفوج الثامن

N	Nom	Prénom	Matricul	Not	Remarque
1	SAOULI	MOHAMED OKBA	232339319203	12	
2	SEDDIK	MISSOUNE	232335235501	06	
3	SELLOUH	CHAIMA	232339295309	12	
4	SERRAYE	MARIA	232339352612	12	
5	SMAHI	WIDAD	232339295816	11	
6	TELLAB	KAIS	232339295507	13	
7	TERFAOUI	IKHLAS	232339290510	14	
8	TOUGGOURTI	ASMA	232339550609	12	
9	ZEROUKI	SAFAA	232339304317	15	
10	ZERROUKI	SOUMIA	232339552912	10	
11	ZERROUKI	IMAD EDDINE	232339567208	Abs	
12	ZIOUECHE	HIBETRAHMANE	232339526202	07	
13	Ferdjani	Aicha	222239416805	14	
14	Bouhafs	Hanine	222239327807	Abs	
15	Lekmouta	Ahmed Hammam	222239434911	09	
16	Cherifi	Nada	232337623910	12	
17	Laghrabe	Anfal	222239540018	12	
22					

الأستاذ

Dr. BENSANA Amira

الامضاء

Amira



1^{ère} EMD de chimie

Le sujet contient 20 questions
Une seule réponse est juste (cocher la bonne réponse)

1- On peut dire :

(1 pts)

- a) ^1_1H et ^2_1H Sont des isotopes ;
- b) ^1_1H Ou ^2_1H est un isotope ;
- c) ^1_1H , ^2_1H et ^3_1H et ^4_2He Sont des isotopes.
- d) aucune réponse

2- La longueur d'onde d'une radiation lumineuse est égale à :

(1 pts)

- a) c/h
- b) $3 \cdot 10^8$ m/s
- c) λv
- d) c/v

3- Combien trouve-t-on d'orbitales dans la couche $n=4$?

(1 pts)

- a) 4
- b) 6
- c) 12
- d) 16

4- Une sous-couche est :

(1 pts)

- a) Une orbitale ;
- b) Un groupe d'orbitales avec même n et même l ;
- c) Un groupe d'orbitales avec même valeur de n ;
- d) Un groupe d'orbitales avec même m et même l ;

5- On considère une même colonne, quand le numéro atomique croît, on constate que :

(1 pts)

- a) L'énergie d'ionisation augmente ;
- b) L'affinité électronique augmente ;
- c) Le rayon atomique augmente ;
- d) Aucune réponse

6- Classer les éléments suivants par rayon atomique croissant : Cl, Al, Na, P, F

(1 pts)

- a) P Al Cl F Na
- b) F Cl P Al Na
- c) Cl Na F P Al
- d) Na P Al Cl F

7- Classer les éléments suivants par électronégativité décroissante : Cl, Al, Na, P, F

(1 pts)

- a) P Al Cl F Na
- b) F Cl Al Na P
- c) Cl Na F P Al
- d) Na Al P Cl F

8- Quand deux orbitales atomiques forment une orbitale liante et une orbitale antiliante :

(1 pts)

- a) l'orbitale liante est moins stable que l'orbitale antiliante ;
- b) l'orbitale antiliante est plus stable ;
- c) l'orbitale antiliante est antisymétrique par rapport au plan médiateur du segment joignant les deux noyaux ;
- d) l'orbitale liante est plus stable et l'orbitale antiliante est symétrique par rapport au plan médiateur du segment joignant les deux noyaux ;

9- Une orbitale antiliante :

(1 pts)

- a) ne contient jamais d'électrons ;
- b) contient toujours deux électrons ;
- c) peut contenir plus de deux électrons ;
- d) peut contenir zéro, un ou deux électrons.

10- On considère les molécules N_2O , SO_2 , BCl_2 , quel est l'état d'hybridation respectivement ?

(1 pts)

- a) Sp^2 SP SP
- b) Sp^2 SP SP^2
- c) SP SP^2 SP
- d) SP SP SP^2

11- Quel est le nom IUPAC de l'hydrocarbure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$?

(1 pts)

- a) Styrolène
- b) Benzaldéhyde
- c) Toluène
- d) Phénylacétylène

12- Quelle est l'arrangement de la molécule de pentacarbonyl de fer ($\text{Fe}(\text{CO})_5$) ?

(1 pts)

- a) Tétraédrique
- b) Carrée plane
- c) Trigonal bipyramidal
- d) Octaédrique

13- Quelle est la géométrie de la molécule de pentafluorure d'iode (IF_5) ?

(1 pts)

- a) Pyramide à base carrée
- b) Carrée plane
- c) Tétraédrique
- d) Trigonal bipyramidal