

Université: Mohamed Elbachir El- Ibrahimi Bordj Bou Arréridj

Faculté: Sciences de la Nature et de la Vie et des Sciences de la Terre

Département: Sciences Biologiques

Année Universitaire: 2021 / 2022

1 ère année Master – Domaine: Sciences de la Nature et de la Vie – Filière: Ecologie et environnement –

Spécialité: Biodiversité et environnement. – 2 ème Semestre

Section N° 1 Groupe N° 1

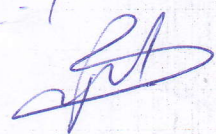
Date : 08-06-2022

Résultats de l'examen de la matière : PHYT / Phytochimie / UEDécouverte2

Coef. examen: 60.00 % Coef. CC: 40.00% Coef. de la matière: 2 Crédit: 2.00 Code UE: 2UED

Matière non requise

N°	Nom et prénoms	Matricule	Etat	Exam	TD	TP	Conf	Sem	Proj	Stage	Autre
1	ACHACHA AHLEM	181833052524	N	10		13					
2	AMARA BOUTHEYNA	171733059022	N	10		12,00					
3	AMRAI RABIAA	181833055574	N	12		13					
4	BELHADDAD OUALA	171733060122	N	10		10					
5	BELOUAR NIHAD	181833051589	N	15,5		14					
6	BENRABIA ASIA	181833054115	N	14,5		13,5					
7	BOUDISSA FATMA	181833055645	N	10,00		13					
8	BOUZIANE ZOULIKHA	21093048100	N	12,50		13,5					
9	BOUZIT GHANIA	181833051432	N	09		13,00					
10	BRICHE AMINA	21075098160	N	10,5		13,00					
11	CHELLIA KHALIDA	161635014028	N	07,50		12,5					
12	DAHILI YOUSRA	181833051661	N	17,5		14,5					
13	DEKAIS HENIA	161633067757	D	08,5		12,00					
14	DJERBOUE DOUNYA	181833053242	N	12		13,00					
15	GUESSABI MESSAOUDA	181833053875	N	10,5		13,00					
16	KATEB NASSIMA	21103061052	N	10,00		12,50					
17	KHABABA DOUNIA MANEL	181833051201	N	13,00		12,5					
18	KHABABA NIHAL	181833052297	N	14,00		13,5					
19	KHELIFI SIHAM	161633069458	N	04,50		12,5					
20	KOUCHIT NIHAD	181833051588	N	09,00		14,5					
21	LAMECHE INES	161633070165	D	07		12,5					
22	LORABI AMIR SIFEDDINE	161635093398	N	10,5		13,5					
23	MAHOUACHE YOUSRA	181833051662	N	16,5		14,5					
24	MEHARGA AMINA	181833056139	N	15		13,5					
25	MEHARGA TIZIRI	181833051145	N	14,5		12,5					
26	SAYAD HALIMA	161633068959	D	09,50		13,5					
27	SOUL CHAHINAZ	181833053306	N	12,00		13,00					
28	TABET MANEL	181833051553	N	15,00		12,5					
29	TAHRAOUI HADJER	171733059134	N	06		13,5					
30	TIET RABBAB	181833052212	N	11		13,5					
31	TLIDJANE KHAWLA	181833053232	N	13,5		13					
32	ZITOUNI AKRAM	181833051684	N	07,00		14					

بو صوف صباع


CORRIGETYPE DE PHYTOCHIMIE

4

- R1.**
1. **Faux** ; Un métabolite primaire est typiquement présent dans de nombreux organismes taxonomiquement éloignés
 2. **Faux** ; protéines peuvent jouer un rôle catalytique comme les enzymes.
 3. **Faux** Chez les plantes, les métabolites primaires sont importants à la survie de l'espèce
 4. **Faux** Les tannins sont des polyphénols d'origine végétale, existent dans presque chaque partie de la plante
 5. Une macération est une étape d'extraction solide/liquide à température ambiante
 6. **Vrai**
 7. **Faux** Les terpènes ont été isolés chez les champignons, des algues marines et des insectes, mais la plus grande partie de ces substances est retrouvée dans les plantes.
 8. **Vrai**

3

R2.

Métabolite	Classe	Métabolite	Classe	Métabolite	Classe
l'acide caféique	Acide phénolique	L'acide gallique	Acide phénolique	bornan	Les terpenoïdes
Morphine	Les Alcaloïdes	Quercetin	Flavonoïdes	Nicotine	Les Alcaloïdes

R3.

3

Méthode	Critère de séparation				
	Taille	Charge	Liaison spécifique	Poids	Solubilité
Extraction par solvant organique					+
Hydrodistillation					+
Chromatographie d'exclusion stérique	+				
Chromatographie sur couche mince				+	+
Chromatographie sur échangeur d'ion		+			

R4.

3

1. L'affinité à la phase stationnaire ; Une substance qui a une affinité a la phase stationnaire, elle sera fixer et donc le déplacement dans la colonne est très lent. La solubilité dans la phase mobile (Une substance qui est très soluble dans la phase mobile, elle déplace dans la colonne très vite).

2. Les huiles essentielles sont des composés volatils.

R5.

7

1. **La phase stationnaire**: phase fixe ou un gel (constituée de microbilles ou granules) phase stationnaire présentant une sélectivité suffisante entre les substances.
2. **La phase mobile**: est un liquide ou tampon qui passe et se déplace à travers la phase stationnaire, en entraînant les constituants du soluté.
3. **La colonne** : Elle peut être en verre, plastique ou en inox (forte pression), la dimension est variable. C'est le support qui porte la phase stationnaire (gel ou résine) .
4. **La pompe** : Permet de régler le débit de la phase mobile à travers la colonne.
5. **Le détecteur** : Cet élément évalue la quantité de chacun des constituants séparés. Le détecteur envoie un signal électronique vers un enregistreur
6. **L'enregistreur** : dessinera les pics en fonction de leur intensité. L'ensemble des pics est appelé chromatogramme
7. **Le collecteur de fractions** : un appareil qui permet de collecter les différents fractions du soluté (par exp. 2ml