

# Université: Mohamed El Bachir 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



2<sup>ème</sup> année – Domaine: Sciences de la Nature et de la Vie – Filière: Ecologie et environnement –  
Spécialité: \*\*\*\*\* – 4<sup>ème</sup> Semestre

Section N° 1 Groupe N° 1

Date : 15-06-2022

## Résultats de l'examen de la matière :pédol / Pédologie / Découverte

Coef. examen: 60.00% Coef. CC: 40.00% Coef.de la matière: 2 Crédit: 2.00 Code UE: 6UED

Matière non requise

N°	Nom et prénoms	Matricule	Etat	Exam	TD	TP	Conf	Sem	Matière non requise		
									Proj	Stage	Autre
1	AMIRAT FADOUA	202033044442	N	09	12,33						
2	BAIR CHAIMA	202033048192	N	13	12,66						
3	BAROUCHE AHLEM	202033046607	N	09	11,66						
4	BELBOUAB AMINA	191933045425	N	07	3,33						
5	BELDJOUDI ROUMAÏSSA	202033043484	N	10	3,66						
6	BENMAMMAR MEGDOUDA	202033047319	N	13	10,66						
7	BENOMAR LINA	202033043585	N	18	12						
8	BENSAAD AYMEN	202033042447	N	06	4,33						
9	BENTOUMI HASSINA	202033046273	N	14	10,66						
10	CHERFAOUI IKREM	202033046254	N	12	11,66						
11	DIBEL RATIBA	202033049115	N	04	6,66						
12	FETHALLAH SALOUA	202033046885	N	15	8,33						
13	GASMI DONIA	191933048495	N	02	07						
14	HACHANI MERIEM	202033043612	N	11	11						
15	HARROUZ AMIRA AMINA	202033047584	N	09	10,33						
16	KAMMAR DOUNIA	202033047243	N	14	10,66						
17	LAHOUASSA MAROUA	182033052416	N	11	12,66						
18	LAIB IKRAM	202033045619	N	12	15,33						
19	TEHAMI HIBA	202033046369	N	11	12,33						
20	YAHIOUCHE KAOUTHER	202033041722	N	13	11,66						

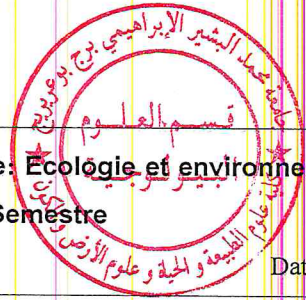
LAOUFI H.

# Université: Mohamed El Bachir 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



2<sup>ème</sup> année – Domaine: Sciences de la Nature et de la Vie – Filière: Écologie et environnement –

Spécialité: \*\*\*\*\* – 4<sup>ème</sup> Semestre

Section N° 1 Groupe N° 2

Date: 15-06-2022

## Résultats de l'examen de la matière :pédol / Pédologie / Découverte

Coef. examen: 60.00% Coef. CC: 40.00% Coef.de la matière: 2 Crédit: 2.00 Code UE: 6UED

Matière non requise

N°	Nom et prénoms	Matricule	Etat	Exam	TD	TP	Conf	Sem	Proj	Stage	Autre
1	AYADAT MANEL	202033043621	N	06	9,66						
2	BELOUAHRI DOUA	202033041592	N	08	6,66						
3	BENYAHIA IKRAM	202033046626	N	12	7,66						
4	BOUTALBI CHAIMA	202033046895	N	08	06						
5	CHALABI HANA	202033042816	N	06	8,66						
6	CHOUTRI DJENAT	202033041575	N	05	6,66						
7	GOUNI FOUAD	181833053350	N	09	06						
8	GUENDOUZ KHOULA	191933050322	N	07	04						
9	HADDOUCHE KHAOULA	202033041589	N	05	9,66						
10	KHERCHI IKRAM	202033047223	N	09	8,66						
11	KHERIFI AYA	202033051610	N	07	10,33						
12	LARABA MARIA	191933045660	N	08	2,33						
13	MAHSASE CHAHINAZ	202033042618	N	.	.						
14	MEKHALFIA NIHAL	202033044554	N	12	6,66						
15	MEZHOUD HIEM	202033046924	N	17	11						
16	NAMEUR RACHA	202033045105	N	.	.						
17	NOUIOUA MERYEM	202033045266	N	07	04						
18	SATOURI INTISSAR	202033041552	N	10	09						
19	TABTI KARIMA	202033048490	N	10	10						

LAOUFI H.



MINISTÈRE DE L'ENSEIGNEMENT SUPÉRIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITÉ DE BORDJ BOU ARRERIDJ

FACULTÉ DES SCIENCES DE LA NATURE ET DE LA VIE ET SCIENCES DE LA TERRE ET DE L'UNIVERS

Examen du module de pédologie 2<sup>ème</sup> année écologie et environnement



Nom :

Prénoms :

groupe :

1/ Dans la structure d'une argile de type 2/1, il y a :

- Une couche octaédrique en dessus d'une couche tétraédrique
- Deux couches tétraédriques et une couche octaédrique
- Une couche tétraédrique et deux couches octaédriques
- Une couche tétraédrique en dessus d'une couche octaédrique

2/ Les fentes de retrait et les micro-relief gilgai sont les caractéristiques de :

- Sols calcimanesiques
- Les Andosols
- Les Vertisols
- Les sols ysoumiques

3/ Un sol peu évolué présente un profil de type :

- A/R
- A/B/C/R
- A/C/R

4/ Un cation peut déplacer un autre cation sur le complexe adsorbant quand :

- Son rayon hydraté est plus important
- Il est en forte concentration
- Quand sa valence est supérieure au cation fixé sur le complexe
- Quand sa valence est inférieure au cation fixé sur le complexe



5/ La couleur du sol est déterminée à l'aide de 2/

- A l'état sec à l'aide la chart munsell
- A l'état humide à l'aide la chart munsell
- A l'état sec à l'aide la chart mundell
- A l'état humide à l'aide la chart mundell

6/ La capacité d'échange cationique du sol dépend : 2/

- Du taux d'argile
- Du nombre de couches tétraédriques
- Du nombre de couches octaédrique
- Du type d'argile
- Du taux de la matière organique

7/Le complexe adsorbant est constitué de : 2/

- Argile + acides humiques brun
- Argiles + acides humiques gris
- Limon + humus
- Limon + acides humiques brun
- Limon + acides humiques brun

8/ un horizon Bt 2/

- Est un B textural
- Est un B structural
- Est un horizon d'accumulation de calcaire
- Est un horizon d'accumulation de matière organique
- Est un horizon d'accumulation d'argile

9/Un sol podzolisé se forme 2/

- En climat désertique
- Sous forets pluviales
- En climat glacial
- Dans la steppe



10/ Les limons fins ont la dimension suivante :

- ~~X~~ - 2 à 20  $\mu\text{m}$
- 20 à 50  $\mu\text{m}$
- 50  $\mu\text{m}$  à 200  $\mu\text{m}$
- 200  $\mu\text{m}$  à 2mm

### Partie TD

#### 1°) Conversions

3456 ppm = 0,3456 % = 3,456 ‰

2 eq de  $\text{Cl}^-$  = 71000 mg = 000 mmole (Cl = 35.5g/mole)

0.4 meq de  $\text{SO}_4^{2-}$  = 0,0192 g = 0,0002 mole (S = 32 g/mole, O = 16 g/mole)

0.2  $\text{m}^3$  =  $2 \cdot 10^5$  ml = 2000 dl

2.5 mm =  $2,5 \cdot 10^3$   $\mu\text{m}$  =  $2,5 \cdot 10^7$   $\text{Å}$

0.063 ha = 6,3 dam<sup>2</sup> = 6,3 are

N2

#### 2°) Exercice

Soit une solution de  $\text{H}_2\text{SO}_4$  à 49 g/l, on veut préparer 300 ml d'une solution d' $\text{H}_2\text{SO}_4$  0.2 N à partir de la première solution.

Quel volume doit-on prélever ?



Masse molaire  $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2 + 96 = 98 \text{ g/mole}$  ⑥

$1 \text{ eq l} \text{SO}_4 \longrightarrow \frac{1 \text{ mole}}{2} = \frac{98}{2} = 49 \text{ g/l}$  ①

N = 1 ①