

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

**Département:** Sciences Biologiques

**Année Universitaire:** 2018 / 2019

**1ère année – Domaine: Sciences de la Nature et de la Vie – Filière: Sciences Biologiques – Spécialité:**

**TOXICOLOGIE – 1 ier Semestre**

**Section N° 1 Groupe N° 1**

Date: 23/01/2019


**Résultats de l'examen de la matière :QUES / QUALITE ENVIRONNEMENT ET SECURIT2**

/ Découverte13

Coef. examen: 60.00%    Coef. CC: 40.00%    Coef.de la matière: 2    Crédit: 2.00    Code UE: UE13

**Matière non requise**

N°	Nom et prénoms	Matricule	Etat	Exam	TD	TP	Conf	Sem	Proj	Stage	Autre
1	AFFANI HASSINA	717/16/D04	N	08,50		12,00					
2	ATTIA HADJILA	436/16/D04	N	14,50		13,00					
3	BEGHOURA IKRAM	632/16/D04	N	15,50		12,00					
4	BELLOUECHE OUSSAMA	768/16/D04	N	14,25		16,00					
5	BEN ALIA SEDDIK	045/16/D04	N	14,50		15,00					
6	BENBRAHAM SEGHIRA	332/16/D04	N	17,50		15,00					
7	BENDIF ABDELKARIM	557/16/D04	N	12,50		13,00					
8	BENSEGHIR HALA	204/16/D04	N	14,5		15,50					
9	BENTALEB HOUDA	264/16/D04	N	15,50		15,00					
10	BENTOUATI AMEL	076/16/D04	N								
11	BENZIANE YASMINA	704/16/D04	N	14,00		14,50					
12	BOUROUBA AMINA	T005/17/D04	N	13,25		12,00					
13	BOUROUBA AMIRA	T008/18/D04	N	14,25		12,00					
14	BOUZIDI MOUFID	209/16/D04	N	18,00		17,00					
15	CHENNOUF KALTOUM	477/16/D04	N	14,00		13,00					
16	DAHMANI HASSINA	095/16/D04	N	16,50		14,00					
17	DAIFFALLAH CHAIMA	T042/17/D04	N	14,50		13,50					
18	DEKKICHE IMENE	256/16/D04	N	14,50		15,00					
19	FAID CHEYMA	312/16/D04	N	16,25		13,00					
20	GUISSOUS YAZID	078/16/D04	N								
21	KHENFER ISMAHANE	739/16/D04	N	14,00		14,00					
22	LADOUANI AYMEN	M002/19/042	N								
23	MAZIT AHLEM	113/16/D04	N	19,00		14,50					
24	MEHDA OUALID	M007/19/D04	N	10,50		10,00					
25	NAMER IMANE	422/15/D04	N	12,00		11,00					
26	NEZZARI SARA	330/16/D04	N	16,25		16,00					
27	NOUASRIA RIHAB	754/16/D04	N	16,25		14,00					
28	RADJAI RAHMA	M006/19/042	N	05,00		14,50					
29	SADOUNI RABIAA	459/16/D04	N	17,50		14,00					
30	SAHLI LOUKMANE ABDERRAHIM	177/16/D04	N	12,50		17,00					
31	TALEB AMIRA	699/16/D04	N	14,50		14,50					

تونس هل سةف  




## Examen de Qualité, Environnement et Sécurité

Nom: .....

Prénom: .....

La note :



### Les questions:



1/20

1. La solubilité de l'oxygène dans l'eau dépend de :

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

2. Plus la solution est minéralisée, plus il y a d'ions en solution et plus la conductivité électrique sera faible : discutez cette information :

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

3. Citez les différences entre la DBO et la DCO ?

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

4. Citez un exemple de composition de notre eau potable Algérienne :



## Corrigé type: Qualité, environnement et sécurité

### Remarque:

La correction est faite principalement sur la base de la compréhension des cours et ne dépend pas mot à mot du corrigé type.



### Les réponses:

#### 1. La solubilité de l'oxygène dans l'eau dépend de : (5 points)

- la pression atmosphérique (elle augmente avec elle),
- la température (elle augmente avec l'abaissement de la température) ; ainsi, l'eau froide peut contenir une concentration plus élevée d'oxygène dissous que l'eau chaude,
- la minéralisation (elle diminue dans les eaux fortement minéralisées),
- la présence d'organismes vivants producteurs ou consommateurs d'oxygène,
- la matière organique ou chimique en cours de dégradation ou d'oxydation.

#### 2. Plus la solution est minéralisée, plus il y a d'ions en solution et plus la conductivité électrique sera faible : discutez cette information :

C'est faux comme information (2.5 points) Au contraire : en se dissolvant, les sels se dissocient (anions et cations) qui autorisent le passage du courant électrique donc plus la solution est minéralisée, plus il y a d'ions en solution et plus la conductivité électrique sera élevée. (2.5 points)

#### 3. les différences entre la DBO et la DCO (5 points)

##### \* La DBO (Demande Biochimique en Oxygène)

Elle exprime la quantité d'oxygène nécessaire à la dégradation de la matière organique biodégradable d'une eau par les micro-organismes, dans des conditions données.

\* La demande chimique en oxygène (DCO) est la consommation en dioxygène par les oxydants chimiques forts pour oxyder les substances organiques et minérales de l'eau. Elle permet d'évaluer la charge polluante des eaux usées

#### 4. Citez un exemple de composition de notre eau potable Algérienne : (5 points)

Vu les asseyes de copiage en utilisant les bouteilles de l'eau : je vous informe que les exemples acceptés sont ceux des cours (voir si dessous)

