

Nom :

Prénom :



Exercice n°1 : (9 points)

1/Répondre par « Vrai » ou « Faux » (4pts)

- La pression atmosphérique normale mesurée par TORRICELLI à la surface de la mer vaut 1013 hpa
- Plus l'altitude diminue plus la pression atmosphérique augmente
- Un vide c'est un endroit dépourvu de l'oxygène
- L'unité de mesure internationale de la pression atmosphérique est le bar

2/ a- Quel est l'instrument de mesure de la pression atmosphérique ? (0.5pts)

.....

b- Citer ses trois types : (1.5pts)

.....

3/ Compléter le tableau suivant en mettant la valeur de la pression

atmosphérique correspondante à la hauteur convenable. (1pt)

(786hpa , 613 hpa , 466 hpa , 1013 hpa)

Hauteur par rapport au niveau de la mer (km)	0 km	2 km	4 km	6 km
Valeur de la pression atmosphérique en (hpa)

4/ Convertir les valeurs suivantes : (2pts)

76 cmHg = mmHg = hpa = mbar

312 hpa = Pa

905 bar = mbar = hpa

18 bar = hpa = cmHg



Exercice n°2 : (8pts)

1/ Classer les étapes suivantes dans le tableau ci-dessous : (6pts)

le tamisage// le traitement biologique// la rétention des corps solides// la flocculation et la décantation// le séchage des boues// la filtration au charbon actif// l'assainissement à l'ozone// la décantation primaire// la rétention du sable, des huiles et des graisses// la filtration à l'aide du sable fin// la décantation secondaire// l'assainissement à l'eau de javel.

<i>Traitement des eaux de barrage</i>	<i>Traitement des eaux usées</i>
.....
.....
.....
.....
.....
.....

2/-Donner 4 causes de la pollution de l'eau : (2pts)

.....

.....

.....

.....

Exercice n°3 : (3pts)

1/-Compléter les vides par les mots convenables: (3 pts)

Gaz rares/ 78%/ proportions/ mélange homogène/ 21%/ le dioxygène/ la respiration/ le diazote/ la vapeur d'eau/ le dioxyde de carbone/ bleue/ l'argon.



- L'air est un de plusieurs gaz avec des différentes : qui est nécessaire pour la combustion et la Et occupe presque du volume de l'air, qui représente la plus grande partie du volume de l'air environ en plus d'un gaz qui trouble l'eau de chaux appelé et quelques comme le néon, l'hélium et • Finalement on trouve un constituant qui se condense en touchant une surface froide appelé qui change la couleur de sulfate de cuivre anhydre en