

Pré-requis : concentration massique d'un soluté.

Pré-requis en mathématiques : Statistiques à une variable (indicateurs de position et de dispersion).

Contexte : « En lisant les journaux, les ostréiculteurs français s'inquiètent pour leurs huîtres »

Activité documentaire :

Document : extrait d'un article du journal Libération du 25/09/2019

«Toutes les personnes sur Terre dépendent directement ou indirectement de l'océan et de la cryosphère», préviennent d'emblée les scientifiques. C'est dire l'importance du nouveau rapport spécial du Groupe d'experts intergouvernemental sur l'évolution du climat (Giec) sur les liens entre le changement climatique, les océans et la cryosphère (les composants du système Terre qui sont gelés : banquises, lacs et rivières gelés, régions couvertes de neige, glaciers, inlandsis et sols gelés). Publié ce mercredi, ce document est une synthèse de la littérature scientifique existant sur ces deux systèmes climatiques, qui sont extrêmement liés, ne serait-ce que par le cycle de l'eau. Et qui sont vitaux : à lui seul, l'océan fournit 50% de l'oxygène que l'on respire, absorbe en moyenne un quart des émissions totales de CO₂ depuis les années 80 et capture plus de 90% de l'excès de chaleur produit par ces émissions. Or son efficacité et les services qu'il nous rend risquent d'être fortement altérés.

Côté constats avérés, les scientifiques indiquent notamment que le rythme de réchauffement de l'océan a plus que doublé depuis 1993 ou encore que la réduction de la glace en septembre en Arctique est « *probablement sans précédent depuis au moins mille ans* ». Avec, à la clé, des impacts déjà mesurés sur les écosystèmes (qui souffrent par exemple, dans l'océan, de vagues de chaleur plus intenses, d'acidification de l'eau ou de perte d'oxygène) et les populations humaines (sécurité alimentaire, ressource en eau...).

https://www.liberation.fr/planete/2019/09/25/selon-le-rapport-du-giec-océans-et-glaces-plus-que-jamais-menaces_1753353

Questions d'appropriation :

1. Qu'est-ce que le Giec ?
Groupe d'experts Intergouvernemental sur l'Évolution du Climat.
2. Quelle proportion des émissions de dioxyde de carbone l'océan absorbe-t-il ?
Un quart des émissions totales.
3. Pourquoi les ostréiculteurs sont-ils inquiets en lisant cet article ?
Car l'océan capture plus de 90% de l'excès de chaleur.

Activité expérimentale 1 : Effet de l'augmentation des émissions de dioxyde de carbone sur les océans.

Matériel : un bécher de 250 mL ; une spatule ; une balance ; une fiole jaugée de 100mL et son bouchon adapté ; un pH-mètre déjà étalonné ; de l'eau distillée ; des cristaux de sel NaCl ; une machine Sodastream et sa bouteille adaptée ; **postes informatiques avec l'outil Python** pour la fin de l'activité.

Remarque : les machines à soda type Sodastream permettent l'adjonction de dioxyde de carbone dans un liquide.

L'augmentation des émissions de dioxyde de carbone a des effets sur les océans.

1. Selon vous, d'après le matériel mis à disposition, quel effet sera mesuré ici ?

..... L'acidité. (le pH évolue)

2. Proposer un protocole pour préparer un volume de 100mL d'eau salée de concentration massique 30g/L.

$$\frac{30 \times 0,1 \text{ L}}{1 \text{ L}} = 3 \text{ g}$$

$$C_m = \frac{m}{V}$$

Appeler le professeur afin qu'il valide votre proposition.

3. Réaliser l'expérience validée par le professeur.
Cette solution préparée simulera l'eau de mer pour la suite de l'activité.
4. Pour la suite, il faudra indiquer vos mesures dans le tableau ci-dessous pour plus de lisibilité.

Masse de la cartouche de Sodastream (en g)	$m_1 = 1,012$	$m_2 = 1,009$	$m_3 = 1,006$	$m_4 = 1,004$	$m_5 = 1,000$
Valeur du pH de l'eau salée	$\text{pH}_1 = 6,4$	$\text{pH}_2 = 5,6$	$\text{pH}_3 = 5,3$	$\text{pH}_4 = 5,3$	$\text{pH}_5 = 5,2$

5. A l'aide du pH-mètre déjà étalonné, mesurer le pH de l'eau préparée et noter la valeur : pH_1 .
6. Un élève désigné par le professeur pèse la capsule de la machine à soda. On notera la masse m_1 .
7. Tous les groupes de TP versent leur solution préparée dans la bouteille de Sodastream posée sur la paillasse du professeur.
8. Le professeur appuie 1 fois sur le bouton pour faire entrer le dioxyde de carbone dans la bouteille.
9. Chaque groupe récupère environ 100 mL de la solution et mesure de nouveau le pH. Noter la valeur dans le tableau.
10. Un élève désigné par le professeur pèse de nouveau la capsule de la machine à soda. Noter la valeur dans le tableau.
11. De nouveau, tous les groupes de TP versent leur solution préparée dans la bouteille de Sodastream posée sur la paillasse du professeur.

12. Le professeur appuie 1 fois sur le bouton pour faire entrer le dioxyde de carbone dans la bouteille.
13. Répéter encore trois fois les étapes 8, 9 et 10 pour pouvoir compléter le tableau de mesures.
14. Chaque groupe de TP note sur le fichier Framacalc indiqué par le professeur ses valeurs de pH. *Ces mesures seront utilisées plus tard.*
15. Comment évolue le pH quand on dissout le dioxyde de carbone dans l'eau salée ?
..... Il diminue
16. Votre hypothèse de la question 1 est-elle en accord avec vos observations expérimentales ?
..... Oui

Sur google: Framacalc

MDP: ~~0~~ 0ptdhe99jn.

Maintenant grâce à l'outil **Python**, on va étudier plus précisément cette évolution de pH selon la masse de dioxyde de carbone gazeux introduit.

17. Compléter le programme suivant permettant d'afficher les points de coordonnées (masse de CO₂ gazeux introduit ; pH) :

```
import matplotlib.pyplot as plt #bibliothèque à importer pour tracer des graphiques

def trace(ph1, ph2, ph3, ph4, ph5, m1, m2, m3, m4, m5): #fonction avec les paramètres utiles
    ma = m1 - m2 #calcul de la masse de CO2 introduit
    mb = m1 - m3
    mc = m1 - m4
    md = m1 - m5
    masse = [0, ma, mb, mc, md]
    ph = [ph1, ph2, ph3, ph4, ph5]
    plt.plot(masse, ph, '+', color='green')
    plt.axis([0, 30, 4, 7])
    plt.xlabel("masse de CO2 introduit en g")
    plt.ylabel("le pH")
    plt.title("Evolution du pH en fonction de la masse de CO2 introduite")
    plt.grid()
    plt.show()
```

18. Quelle grandeur sera représentée en abscisse ?

Masse de CO₂ introduite en g.

19. Quelles seront les valeurs minimale et maximale sur l'axe des ordonnées ?

Mini: 4.0 = Maxi: 7.0

20. Pourquoi a-t-on choisi ces valeurs minimale et maximale ?

Car aucune valeur calculée ne dépasse celles-ci.

21. Tester votre programme sur ordinateur avec vos mesures expérimentales.

22. Rajouter judicieusement l'instruction suivante à votre programme afin de relier les points placés `plt.plot(masse, ph, color='red')` puis tester de nouveau le programme.

23. La variation de pH est-elle proportionnelle à la masse de dioxyde de carbone gazeux introduit? Justifier.

20. Car ce sont nos valeurs de référence.

23. Non car les points sont pas alignés.

Activité expérimentale 2 : Effet de la température sur l'absorption du CO₂ et sur l'acidification de l'eau.

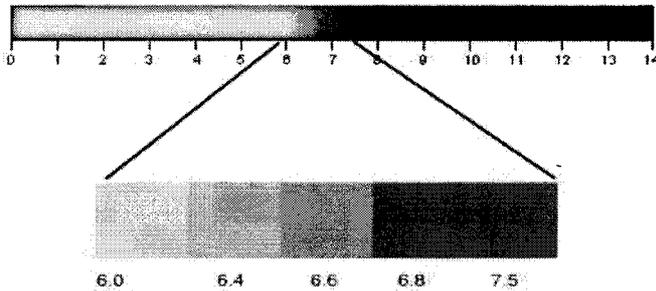
Matériel : une paille, un thermomètre, un bécher d'eau salée froide, un bécher d'eau salée chaude, un indicateur coloré : le Bleu de Bromothymol.

Rappel : L'air expiré par les êtres vivants est riche en dioxyde de carbone. Ainsi pour solubiliser du dioxyde de carbone dans l'eau, on peut souffler dans une paille dont l'extrémité trempe dans l'eau. Une partie du dioxyde de carbone gazeux sera absorbée par l'eau.

Documents :

Indicateur coloré	3,1		4,4	
Hélianthine	ROUGE	ORANGE		JAUNE
	6,0		7,6	
Bleu de Bromothymol	JAUNE	VERT		BLEU
	8,2		10	
Phénolphtaléine	INCOLORE	ROSE PALE		FUCHSIA

Zone de virage de l'indicateur coloré : le Bleu de Bromothymol



a) On dispose d'un bécher rempli de 50 mL d'eau salée froide.

Pourquoi choisit-on d'utiliser comme indicateur coloré le Bleu de Bromothymol ?

..... Seul le **pBT** a sa zone de virage correspondant à nos mesures de pH.

On ajoute 10 gouttes de bleu de Bromothymol.

Noter la température de l'eau. T₁ = **19,3**

Noter la couleur de cette eau au départ. **Bleue**

En déduire la valeur ou l'intervalle du pH de la solution. **entre 7,5 et 14**

Souffler une minute dans le bécher en vidant bien ses poumons.

Noter de nouveau la couleur de la solution. **vert - jaune**

En déduire la nouvelle valeur de pH obtenue. **6,5**

b) On dispose d'un bécher rempli de 50 mL d'eau salée chaude.

On ajoute 10 gouttes de bleu de Bromothymol.

Noter la température de l'eau. T₂ = **49 °C**

Noter la couleur de cette eau au départ. **bleue**

En déduire la valeur ou l'intervalle du pH de cette eau. **7,5 - 14**

Souffler une minute dans le bécher en vidant bien ses poumons. (attention : fait par le même élève)

Noter de nouveau la couleur de la solution. **vert**

En déduire la nouvelle valeur du pH de cette eau. **6,6**

c) Comparaisons et conclusion :

- Comparer les expériences.
- La température de l'eau a-t-elle une influence sur l'acidification de l'eau ?
- Si les émissions de CO_2 continuent d'augmenter, quels océans du globe seront les plus acidifiés ?

Plus la température augmente, plus la solution est basique.

Ce sont les océans du Nord.

Activité expérimentale 3: Effet de l'acidification de l'eau sur les coquillages.

Matériel : un bécher, un tube à essai, du vinaigre d'alcool blanc, un flacon compte-gouttes d'oxalate d'ammonium, des morceaux de coquillages.

Remarque : si on n'a pas de coquillage, remplacer par un morceau de craie ou de coquille d'œuf ou de coquille d'escargot car il contient le même composant principal qu'un coquillage.

2. Pourquoi choisit-on le vinaigre pour modéliser l'eau des océans ?
Car c'est acide que le pH des océans actuellement
ainsi
3. Recouvrir de vinaigre les morceaux de coquillages vides déposés dans un bécher.
4. Noter vos observations.
Le vinaigre dissout le coquillage (libère du gaz)
5. Prélever une partie de la solution dans un tube à essai.
6. Ajouter quelques gouttes d'oxalate d'ammonium.
7. Noter vos observations.
La solution forme un précipité blanc
8. En utilisant le tableau ci-dessous, indiquer le nom et la formule de l'ion identifié.
ions Calcium Ca²⁺

Ion identifié		Réactif	Couleur du précipité
Chlorure	Cl ⁻	Nitrate d'argent	Blanc
Calcium	Ca ²⁺	Oxalate d'ammonium	Blanc
Sulfate	SO ₄ ²⁻	Chlorure de baryum	Blanc
Cuivre	Cu ²⁺	Soude (Hydroxyde de sodium)	Bleu
Zinc	Zn ²⁺		Blanc
Fer II	Fe ²⁺		Vert
Fer III	Fe ³⁺		Rouille

Appeler le professeur pour qu'il vérifie vos résultats.
 Puis le professeur distribue la suite du sujet.

65
On obtient l'équation-bilan de la réaction suivante :



Carbonate de calcium :
composant principal du coquillage

9. Vos réponses notées aux questions 3 et 7 sont-elles en accord avec cette équation-bilan ?

Oui : le gaz est du CO_2 et l'air Ca^{2+} .

10. Retour au contexte : Les huîtres sont-elles menacées par l'acidification des océans ? Expliquer.

Oui car plus l'eau est acide plus les coquilles risquent de se dissoudre.

Activité : Exploitation des résultats sur ordinateur avec l'outil **Python**.

1. En prenant modèle sur le programme Python suivant, écrire un programme permettant d'indiquer la nature (acide, neutre ou basique) d'une solution selon sa valeur de pH. La fonction créée sera intitulée : `def nature_solution(ph) :`

```
def resultat(note):  
    if resultat > 10:  
        print("Bon travail")  
    elif resultat == 10:  
        print("Ensemble moyen")  
    else:  
        print("Résultat insuffisant")
```

2. On souhaite créer un programme permettant de calculer la moyenne des valeurs de pH lues à l'activité expérimentale 1 par l'ensemble des groupes et collectées sur Framacalc.

Création du programme Python:

- a. Combien de mesures pH_1 (ou pH_2 ou pH_3 ou pH_4 ou pH_5) a-t-on sur l'ensemble de la classe? ... 9
- b. Compléter les pointillés du programme proposé pour déterminer la moyenne des mesures de pH_1 obtenues par l'ensemble de la classe :

```
def moyenne( a, b, c, d, e, s, h ):  
    return ( ..... ) / 9
```

Coup de pouce possible :

D'après la question a., de combien de paramètres a-t-on besoin pour cette moyenne ?

- c. En utilisant ce programme, déterminer la moyenne des pH_1 de l'ensemble de la classe et noter ici sa valeur : ... 6,6

Amélioration du programme :

1^{ère} partie :

```
def moyenne(*a):
    L=list(a)
    return sum(L)/len(L)
```

*a permet d'entrer un nombre variable de paramètres.

- a. Expliquer le programme ci-contre et indiquer son intérêt.
- b. Tester ce programme.

Paramet de trouver une moyenne peut importe le parametre

2^{ème} partie :

```
from math import *
```

```
def moyenne(*a):
    L=list(a)
    return sum(L)/len(L)

def indicateur(*a):
    L= list(a)
    x2=0
    for i in range (0,len(L)):
        x2= x2+L[i]**2
    indicateur= sqrt(x2/len(L)-moyenne(*a)**2)
    return indicateur
```

- a. En plus de la moyenne, quel est l'indicateur statistique qui sera calculé grâce à ce programme ?
- b. Tester ce programme pour le calcul des deux indicateurs.
- c. Qu'en conclut-on sur les valeurs lues pH₁ (et pH₂etc) dans notre expérience ?

0,29

Différenciation possible : Notion d'intervalle de confiance à 95% pour les plus avertis :

```
def intervalle_confiance95(*a):
    L=list(a)
    ica=moyenne(*a)-2*indicateur(*a)/sqrt(len(L))
    icb=moyenne(*a)+2*indicateur(*a)/sqrt(len(L))
    return(ica,icb)
```

- a. A la suite des fonctions précédentes créées, écrire ce programme et tester avec les valeurs récoltées de pH₁, (puis pH₂, pH₃, pH₄ et pH₅) sur Framacalc.
- b. Indiquer si votre mesure expérimentale de pH₁ (puis pH₂, pH₃, pH₄ et pH₅) appartient bien à l'intervalle de confiance à 95% correspondant.

Suite du sujet :

3. Le but de votre travail est maintenant de créer un programme qui remplacera le tableau d'identification des ions donné dans l'activité expérimentale 3. Ce programme contiendra plusieurs fonctions.

a. Combien de fonctions va-t-on créer pour remplacer en totalité le tableau donné ? Expliquer.

.....

b. Créer ce programme puis tester.

Coup de pouce possible :

Le professeur fournit un programme modèle avec un réactif

Différenciation possible : prolongement possible pour les plus avertis :

Construire un programme permettant l'identification d'un gaz : O_2 ; H_2 ; CO_2 .

Activité documentaire : Conclusion

Document : extrait d'un communiqué de presse d'IFREMER du 25/03/2019

« Bonne nouvelle pour les ostréiculteurs : il semblerait que les huîtres de moins d'un an soient peu sensibles à l'acidification des océans, jusqu'à un niveau de pH de 7,3. Ce seuil est très inférieur aux conditions océaniques prévues en fin de siècle dans le contexte du changement climatique. (...)

Comment réagissent les huîtres dans une eau plus acidifiée, suivant les prévisions climatiques d'ici 2100 ? Une expérimentation a été menée sur le site Ifremer d'Argenton (Finistère), en plongeant des parents, des gamètes, des larves et des jeunes naissains dans un milieu de type actuel, et un milieu acidifié : pH diminué de 8,1 à 7,8 et température augmentée de 3°. Résultat : aucune différence apparente. « Les huîtres sont en fait déjà adaptées probablement parce que ces conditions sont fréquentes dans la zone côtière », souligne Fabrice Pernet, chercheur à l'Ifremer. Le littoral est naturellement plus acidifié que le large, référence pour les projections climatiques. Une sonde de pH instrumentée en rade de Brest montre ainsi déjà à l'heure actuelle des variations de pH entre 7,6 et 7,9. (...)

Ces résultats optimistes doivent cependant être modérés : les naissains sont probablement plus résistants à l'acidification que les larves qui sont à la base du recrutement et de la dynamique des populations adultes. D'autre part, les huîtres sont capables de grandir en condition acidifiée, mais la coquille semble fragilisée. Il faut maintenant analyser les propriétés des coquilles produites à bas pH. »

<https://www.ifremer.fr/Espace-Presse/Communiques-de-presse/Acidification-des-océans-les-huitres-resistent-mieux-que-prevu>

1. Sur quel littoral a été réalisée l'étude décrite ici ?

Sur le site Ifremer d'Argenton (Finistère)

2. En quoi l'étude réalisée par l'Institut Français de Recherche pour l'Exploitation de la Mer est-elle peut-être une bonne nouvelle pour les ostréiculteurs ?

Car si l'eau est assez basique, les huîtres ne vont pas être en danger

3. Pourquoi faut-il tout de même rester prudent et attendre d'autres expérimentations ?

Car cela peut changer. L'acidité peut augmenter à tout moment

Les coquilles doivent être analysées et juger plus rapidement

Grande 2

Pré-requis : concentration massique d'un soluté.

Pré-requis en mathématiques : Statistiques à une variable (indicateurs de position et de dispersion).

Contexte : « En lisant les journaux, les ostréiculteurs français s'inquiètent pour leurs huîtres »

Activité documentaire :

Document : extrait d'un article du journal Libération du 25/09/2019

« Toutes les personnes sur Terre dépendent directement ou indirectement de l'océan et de la cryosphère », préviennent d'emblée les scientifiques. C'est dire l'importance du nouveau rapport spécial du Groupe d'experts intergouvernemental sur l'évolution du climat (Giec) sur les liens entre le changement climatique, les océans et la cryosphère (les composants du système Terre qui sont gelés : banquises, lacs et rivières gelés, régions couvertes de neige, glaciers, inlandsis et sols gelés). Publié ce mercredi, ce document est une synthèse de la littérature scientifique existant sur ces deux systèmes climatiques, qui sont extrêmement liés, ne serait-ce que par le cycle de l'eau. Et qui sont vitaux : à lui seul, l'océan fournit 50% de l'oxygène que l'on respire, absorbe en moyenne un quart des émissions totales de CO₂ depuis les années 80 et capture plus de 90% de l'excès de chaleur produit par ces émissions. Or son efficacité et les services qu'il nous rend risquent d'être fortement altérés.

Côté constats avérés, les scientifiques indiquent notamment que le rythme de réchauffement de l'océan a plus que doublé depuis 1993 ou encore que la réduction de la glace en septembre en Arctique est « *probablement sans précédent depuis au moins mille ans* ». Avec, à la clé, des impacts déjà mesurés sur les écosystèmes (qui souffrent par exemple, dans l'océan, de vagues de chaleur plus intenses, d'acidification de l'eau ou de perte d'oxygène) et les populations humaines (sécurité alimentaire, ressource en eau...).

https://www.liberation.fr/planete/2019/09/25/selon-le-rapport-du-giec-océans-et-glaces-plus-que-jamais-menaces_1753353

Questions d'appropriation :

1. Qu'est-ce que le Giec ?
C'est un "Groupe d'experts intergouvernemental sur l'évolution du climat".
2. Quelle proportion des émissions de dioxyde de carbone l'océan absorbe-t-il ?
Il absorbe 1 quart des émissions de CO₂.
3. Pourquoi les ostréiculteurs sont-ils inquiets en lisant cet article ?
Car à cause du réchauffement des eaux de l'acidification des eaux, les huîtres seront de moins bonne qualité.

Activité expérimentale 1 : Effet de l'augmentation des émissions de dioxyde de carbone sur les océans.

Matériel : un bécher de 250 mL ; une spatule ; une balance ; une fiole jaugée de 100mL et son bouchon adapté ; un pH-mètre déjà étalonné ; de l'eau distillée ; des cristaux de sel NaCl ; une machine Sodastream et sa bouteille adaptée ; **postes informatiques avec l'outil Python** pour la fin de l'activité.

Remarque : les machines à soda type Sodastream permettent l'adjonction de dioxyde de carbone dans un liquide.

L'augmentation des émissions de dioxyde de carbone a des effets sur les océans.

1. Selon vous, d'après le matériel mis à disposition, quel effet sera mesuré ici ?

C'est pour constater le changement de pH, d'acidité de l'eau.

2. Proposer un protocole pour préparer un volume de 100mL d'eau salée de concentration massique 30g/L.

$$\frac{1000 \text{ mL} \cdot 30 \text{ g}}{100 \text{ mL}} = ?$$

$$\frac{30 \times 100}{1000} = 3$$

Il faut rajouter 3g de sel dans l'eau

Appeler le professeur afin qu'il valide votre proposition.

3. Réaliser l'expérience validée par le professeur.
Cette solution préparée simulera l'eau de mer pour la suite de l'activité.
4. Pour la suite, il faudra indiquer vos mesures dans le tableau ci-dessous pour plus de lisibilité.

Masse de la cartouche de Sodastream (en g)	$m_1 = 1,011 \text{ g}$	$m_2 = 1,023 \text{ g}$	$m_3 = 1,006 \text{ g}$	$m_4 = 1,023 \text{ g}$	$m_5 = 1,000 \text{ g}$
Valeur du pH de l'eau salée	$\text{pH}_1 = 6,2$	$\text{pH}_2 = 5,4$	$\text{pH}_3 = 5,2$	$\text{pH}_4 = 5,2$	$\text{pH}_5 = 5,0$

5. A l'aide du pH-mètre déjà étalonné, mesurer le pH de l'eau préparée et noter la valeur : pH_1 .
6. Un élève désigné par le professeur pèse la capsule de la machine à soda. On notera la masse m_1 .
7. Tous les groupes de TP versent leur solution préparée dans la bouteille de Sodastream posée sur la paillasse du professeur.
8. Le professeur appuie 1 fois sur le bouton pour faire entrer le dioxyde de carbone dans la bouteille.
9. Chaque groupe récupère environ 100 mL de la solution et mesure de nouveau le pH. Noter la valeur dans le tableau.
10. Un élève désigné par le professeur pèse de nouveau la capsule de la machine à soda. Noter la valeur dans le tableau.
11. De nouveau, tous les groupes de TP versent leur solution préparée dans la bouteille de Sodastream posée sur la paillasse du professeur.

12. Le professeur appuie 1 fois sur le bouton pour faire entrer le dioxyde de carbone dans la bouteille.
13. Répéter encore trois fois les étapes 8, 9 et 10 pour pouvoir compléter le tableau de mesures.
14. Chaque groupe de TP note sur le fichier Framacalc indiqué par le professeur ses valeurs de pH. *Ces mesures seront utilisées plus tard.*

15. Comment évolue le pH quand on dissout le dioxyde de carbone dans l'eau salée ?

Il se rapproche de 0, il diminue, l'acidité augmente.

16. Votre hypothèse de la question 1 est-elle en accord avec vos observations expérimentales ?

Oui

Sur Google : recherche "framcalc"

Sur le site : mot de passe :

"Oytdhc49jn"

Maintenant grâce à l'outil **Python**, on va étudier plus précisément cette évolution de pH selon la masse de dioxyde de carbone gazeux introduit.

17. Compléter le programme suivant permettant d'afficher les points de coordonnées (masse de CO₂ gazeux introduit ; pH) :

```
import matplotlib.pyplot as plt #bibliothèque à importer pour tracer des graphiques

def trace(m1, m2, m3, m4, m5, pH1, pH2, pH3, pH4, pH5): #fonction avec les paramètres utiles
    #calcul de la masse de CO2 introduit
    ma = m1 - m2
    mb = m1 - m3
    mc = m1 - m4
    md = m1 - m5
    masse = [0, ma, mb, mc, md]
    ph = [pH1, pH2, pH3, pH4, pH5]
    plt.plot(masse, ph, '+', color='green')
    plt.axis([0, 30, 4, 7])
    plt.xlabel("masse de CO2 introduit en g")
    plt.ylabel("le pH")
    plt.title("Evolution du pH en fonction de la masse de CO2 introduite")
    plt.grid()
    plt.show()
```

18. Quelle grandeur sera représentée en abscisse ?

"masse de CO₂ introduit en g"

19. Quelles seront les valeurs minimale et maximale sur l'axe des ordonnées ?

min = 4 ; max = 7

20. Pourquoi a-t-on choisi ces valeurs minimale et maximale ?

C'est la différence des valeurs de pH de l'expérience

21. Tester votre programme sur ordinateur avec vos mesures expérimentales.

22. Rajouter judicieusement l'instruction suivante à votre programme afin de relier les

points placés `plt.plot(masse, ph, color='red')` puis tester de nouveau le programme.

23. La variation de pH est-elle proportionnelle à la masse de dioxyde de carbone gazeux introduit? Justifier.

~~Non, la pH n'est pas proportionnelle à la masse de CO₂~~

Non, les points ne sont pas alignés

Activité expérimentale 2 : Effet de la température sur l'absorption du CO₂ et sur l'acidification de l'eau.

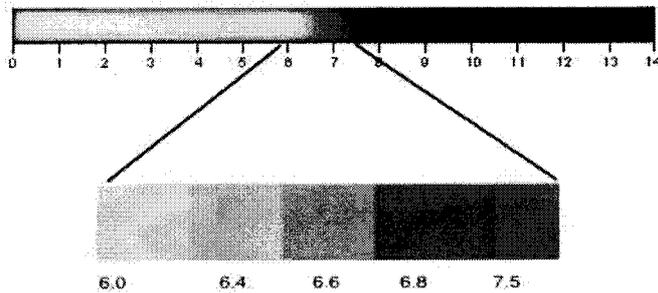
Matériel : une paille, un thermomètre, un bécher d'eau salée froide, un bécher d'eau salée chaude, un indicateur coloré : le Bleu de Bromothymol.

Rappel : L'air expiré par les êtres vivants est riche en dioxyde de carbone. Ainsi pour solubiliser du dioxyde de carbone dans l'eau, on peut souffler dans une paille dont l'extrémité trempe dans l'eau. Une partie du dioxyde de carbone gazeux sera absorbée par l'eau.

Documents :

Indicateur coloré	3,1		4,4	
Hélianthine	ROUGE	ORANGE		JAUNE
	6,0		7,6	
Bleu de Bromothymol	JAUNE	VERT		BLEU
	8,2		10	
Phénolphtaléine	INCOLORE	ROSE PALE		FUCHSIA

Zone de virage de l'indicateur coloré : le Bleu de Bromothymol



a) On dispose d'un bécher rempli de 50 mL d'eau salée froide.

Pourquoi choisit-on d'utiliser comme indicateur coloré le Bleu de Bromothymol ?

Son b. BBT a sa zone de virage correspondant à nos mesures

On ajoute 10 gouttes de bleu de Bromothymol.

Noter la température de l'eau. $T_1 = 19,5^\circ\text{C}$

Noter la couleur de cette eau au départ. *Bleu*

En déduire la valeur ou l'intervalle du pH de la solution. *pH > 7,5*

Souffler une minute dans le bécher en vidant bien ses poumons.

Noter de nouveau la couleur de la solution. *vert - jaune*

En déduire la nouvelle valeur de pH obtenue. *pH = 6,4*

b) On dispose d'un bécher rempli de 50 mL d'eau salée chaude.

On ajoute 10 gouttes de bleu de Bromothymol.

Noter la température de l'eau. $T_2 = 40^\circ\text{C}$

Noter la couleur de cette eau au départ. *Bleu*

En déduire la valeur ou l'intervalle du pH de cette eau. *pH > 7,5*

Souffler une minute dans le bécher en vidant bien ses poumons. (attention : fait par le même élève)

Noter de nouveau la couleur de la solution. *vert*

En déduire la nouvelle valeur du pH de cette eau. *pH = 6,6*

c) Comparaisons et conclusion :

- Comparer les expériences.
- La température de l'eau a-t-elle une influence sur l'acidification de l'eau ?
- Si les émissions de CO₂ continuent d'augmenter, quels océans du globe seront les plus acidifiés ?

Oui, le pH dans l'eau froide à plus diminuer que dans l'eau chaude.

Les océans les plus acides seront ceux d'eau froide (Arctique et Antarctique).

Activité expérimentale 3: Effet de l'acidification de l'eau sur les coquillages.

Matériel : un bécher, un tube à essai, du vinaigre d'alcool blanc, un flacon compte-gouttes d'oxalate d'ammonium, des morceaux de coquillages.

Remarque : si on n'a pas de coquillage, remplacer par un morceau de craie ou de coquille d'œuf ou de coquille d'escargot car il contient le même composant principal qu'un coquillage.

2. Pourquoi choisit-on le vinaigre pour modéliser l'eau des océans ?
 Parce que le vinaigre a le même pH des océans un pH acide
3. Recouvrir de vinaigre les morceaux de coquillages vides déposés dans un bécher.
4. Noter vos observations.
 Formation de bulles ; gaz
5. Prélever une partie de la solution dans un tube à essai.
6. Ajouter quelques gouttes d'oxalate d'ammonium.
7. Noter vos observations.
 Un précipité blanc se forme
8. En utilisant le tableau ci-dessous, indiquer le nom et la formule de l'ion identifié.
 Calcium Ca^{2+} est le nom de l'ion.

Ion identifié		Réactif	Couleur du précipité
Chlorure	Cl^-	Nitrate d'argent	Blanc
Calcium	Ca^{2+}	Oxalate d'ammonium	Blanc
Sulfate	SO_4^{2-}	Chlorure de baryum	Blanc
Cuivre	Cu^{2+}	Soude (Hydroxyde de sodium)	Bleu
Zinc	Zn^{2+}		Blanc
Fer II	Fe^{2+}		Vert
Fer III	Fe^{3+}		Rouille

Appeler le professeur pour qu'il vérifie vos résultats.
 Puis le professeur distribue la suite du sujet.

On obtient l'équation-bilan de la réaction suivante :



Carbonate de calcium :
composant principal du coquillage

9. Vos réponses notées aux questions 3 et 7 sont-elles en accord avec cette équation-bilan ?

Oui, le gaz = CO₂ et l'ion est Ca²⁺

10. Retour au contexte : Les huîtres sont-elles menacées par l'acidification des océans ? Expliquer.

Oui car le changement de pH affecte les huîtres, les coquilles sont plus fragiles

Activité : Exploitation des résultats sur ordinateur avec l'outil **Python**.

- En prenant modèle sur le programme Python suivant, écrire un programme permettant d'indiquer la nature (acide, neutre ou basique) d'une solution selon sa valeur de pH. La fonction créée sera intitulée : `def nature_solution(ph):`

```
def resultat(note):
    if resultat>10:
        print("Bon travail")
    elif resultat==10:
        print("Ensemble moyen")
    else:
        print("Résultat insuffisant")
```

- On souhaite créer un programme permettant de calculer la moyenne des valeurs de pH lues à l'activité expérimentale 1 par l'ensemble des groupes et collectées sur Framacalc.

Création du programme Python:

- Combien de mesures pH₁(ou pH₂ ou pH₃ ou pH₄ ou pH₅) a-t-on sur l'ensemble de la classe?
- Compléter les pointillés du programme proposé pour déterminer la moyenne des mesures de pH₁ obtenues par l'ensemble de la classe :

```
def moyenne( ..... ):
    return ( ..... ) / .....
```

Coup de pouce possible :

D'après la question a., de combien de paramètres a-t-on besoin pour cette moyenne ?

- En utilisant ce programme, déterminer la moyenne des pH₁ de l'ensemble de la classe et noter ici sa valeur :

Amélioration du programme :

1^{ère} partie :

```
def moyenne(*a):
    L=list(a)
    return sum(L)/len(L)
```

Le programme calcule une moyenne, calcule la somme et divise.

*a permet d'entrer un nombre variable de paramètres.

- a. Expliquer le programme ci-contre et indiquer son intérêt.
- b. Tester ce programme.

2^{ème} partie :

```
from math import *
```

```
def moyenne(*a):
    L=list(a)
    return sum(L)/len(L)

def indicateur(*a):
    L= list(a)
    x2=0
    for i in range (0,len(L)):
        x2= x2+L[i]**2
    indicateur= sqrt(x2/len(L)-moyenne(*a)**2)
    return indicateur
```

Elles sont proches.

- a. En plus de la moyenne, quel est l'indicateur statistique qui sera calculé grâce à ce programme ? *l'écart type*
- b. Tester ce programme pour le calcul des deux indicateurs.
- c. Qu'en conclut-on sur les valeurs lues pH₁ (et pH₂etc) dans notre expérience ?

Différenciation possible : Notion d'intervalle de confiance à 95% pour les plus avertis :

```
def intervalle_confiance95(*a):
    L=list(a)
    ica=moyenne(*a)-2*indicateur(*a)/sqrt(len(L))
    icb=moyenne(*a)+2*indicateur(*a)/sqrt(len(L))
    return(ica,icb)
```

- a. A la suite des fonctions précédentes créées, écrire ce programme et tester avec les valeurs récoltées de pH₁, (puis pH₂, pH₃, pH₄ et pH₅) sur Framacalc.
- b. Indiquer si votre mesure expérimentale de pH₁ (puis pH₂, pH₃, pH₄ et pH₅) appartient bien à l'intervalle de confiance à 95% correspondant.

Suite du sujet :

3. Le but de votre travail est maintenant de créer un programme qui remplacera le tableau d'identification des ions donné dans l'activité expérimentale 3. Ce programme contiendra plusieurs fonctions.

a. Combien de fonctions va-t-on créer pour remplacer en totalité le tableau donné ? Expliquer.

.....
b. Créer ce programme puis tester.

Coup de pouce possible :

Le professeur fournit un programme modèle avec un réactif

Différenciation possible : prolongement possible pour les plus avertis :

Construire un programme permettant l'identification d'un gaz : O_2 ; H_2 ; CO_2 .

Activité documentaire : Conclusion

Document : extrait d'un communiqué de presse d'IFREMER du 25/03/2019

« Bonne nouvelle pour les ostréiculteurs : il semblerait que les huîtres de moins d'un an soient peu sensibles à l'acidification des océans, jusqu'à un niveau de pH de 7,3. Ce seuil est très inférieur aux conditions océaniques prévues en fin de siècle dans le contexte du changement climatique. (...)

Comment réagissent les huîtres dans une eau plus acidifiée, suivant les prévisions climatiques d'ici 2100 ? Une expérimentation a été menée sur le site Ifremer d'Argenton (Finistère), en plongeant des parents, des gamètes, des larves et des jeunes naissains dans un milieu de type actuel, et un milieu acidifié : pH diminué de 8,1 à 7,8 et température augmentée de 3°. Résultat : aucune différence apparente. « Les huîtres sont en fait déjà adaptées probablement parce que ces conditions sont fréquentes dans la zone côtière », souligne Fabrice Pernet, chercheur à l'Ifremer. Le littoral est naturellement plus acidifié que le large, référence pour les projections climatiques. Une sonde de pH instrumentée en rade de Brest montre ainsi déjà à l'heure actuelle des variations de pH entre 7,6 et 7,9. (...)

Ces résultats optimistes doivent cependant être modérés : les naissains sont probablement plus résistants à l'acidification que les larves qui sont à la base du recrutement et de la dynamique des populations adultes. D'autre part, les huîtres sont capables de grandir en condition acidifiée, mais la coquille semble fragilisée. Il faut maintenant analyser les propriétés des coquilles produites à bas pH. »

<https://wwz.ifremer.fr/Espace-Presses/Communiqués-de-presses/Acidification-des-océans-les-huîtres-résistent-mieux-que- prévu>

1. Sur quel littoral a été réalisée l'étude décrite ici ?

Sur le littoral atlantique à Argenton

2. En quoi l'étude réalisée par l'Institut Français de Recherche pour l'Exploitation de la Mer est-elle peut-être une bonne nouvelle pour les ostréiculteurs ?

Car la qualité des huîtres se maintient. IFREMER note aucune différence sur les naissains dans une eau acidifiée ou pas

3. Pourquoi faut-il tout de même rester prudent et attendre d'autres expérimentations ?

Car le pH d'un milieu marin n'est pas analysé de façon plus approfondie