Année scolaire: 2019/2020	CONTROLE 2 semestre 1 3APIC	DIRECTION SIDI BENOUR College ALLAL BEN ABDALLAH ZEMAMRA
Prof: KHALIL SATIA	PHYSIQUE CHIMIE	Nom et Prénom :
<u>NOTE</u>	Durée: 1 heure	N° :
Exercice 1:(<u>8pt)</u>	•
1) Donner la définition de	e: (1 Pt)	
Le pH d'une solution	n :	
	1	
2) Répondez par « Vrai »	ou « faux » (2 Pt)	
	e est essentiellement constituée d'atomes de	carbone C et d'atomes
d'hydrogene H.		12.
	ore toxique produit par la combustion incom solution acide, son pH augmente.	plete
	contiennent plus des ions H ⁺ que les ions O l	H'
	par les mots qui convient : (1.5 Pt)	
✓ La Combustion ✓ Le pH d'une so	que de l'acide chlorhydrique est : de PVC, produit un gaz de formule chi lution ionique de formule (Fe ²⁺ + 2OH') pH des solutions aqueuse par papier de :	imique: SO_2 NO HCl peut égale à: 11 4 7
	eux pour l'environnement	
	ortel produit par la combustion de polyster	. \mathbf{SO}_2
-	ui provoquent la phénomène l'effet de serre	CO_2
	, risque d'empoisonnement peut entraine	
Evereice 2 . /	Q nt \	
Exercice 2:(<u> </u>	
la combustion de l carbone et le carbone	5pt) nylon dans le dioxygène de l'air produ et cyanure d'hydrogène. actifs et les produits de cette réacton	
2) Ecrire le bilan de cette		
	entrant dans la composition de nylon? (0	
	-	

4) Le nylon est une matière organique ? justifier votre réponse ? (0.5pt)

5) Préciser les dangers de combustion de ces types de matériaux organiques ? (0.5pt)

PARTIE B (5.5pt)

On a mesuré le pH de quelques solutions courantes, elle a rassemblé ses résultats dans un tableau :

La solution	Jus de tomate	Ammoniaque	Eau de chaux	Eau sallée	Acide nitrique
рН	4	12,8	9, 3	7	1,5
Nature de solution					

1	Donner deux méthodes	permettant de mesurer le	pH des solutions?(0.5pt
_	Dominer acan memoacs	permettant as mesarer is	pri des solutions. (ote p

2) Avec quel moyen on a mesuré le pH de ces solutions ? Justifier votre réponse ? (0.5)	2)) Avec q	uel moyen or	n a mesuré le	pH de ces	solutions ?	? Justifier	votre réponse	? (0.51	pt
---	----	----------	--------------	---------------	-----------	-------------	-------------	---------------	-----	------	----

- 3) Classer dans le tableau les solutions en solution acide, basique ou neutre ? ?(1.25pt)
- 4) Quelle est la solution la plus acide ? Justifier ? (0.5pt)
- 5) Quelle est la plus basique ? Justifier ? (0.5pt)
- 6) Classer ces solutions du plus acide au plus basique ? (1.25pt)
- 7) On ajoute à 100 ml d'eau pure un volume de la solution Ammoniaque.
 - a- que se passe-t-il pour la valeur du pH de la solution d'Ammoniaque ? (0.5pt)

.....

.....

.....

.....

- **b-** Donnez le nom du processus utilisé et montrer sa rôle ? (**0.5pt**)
- 8) Donner deux précautions lors de l'utilisation d'une solution concentrée ? ? (0.5pt)

www.pc1.ma

Exercice 3: (4pt)

Pendant les vacances d'été, vous êtes allé avec votre famille dans une forêt. L'attention de votre frère a été attirée par un lieu où se brûlent des roues en caoutchouc, au milieu des arbres et près d'un rassemblement résidentiel. Plusieurs questions se sont alors posées à l'esprit:

- Quelle est la nature du caoutchouc?
- Quels sont les dangers que ce processus de combustion peut causer?



- ➤ La formule chimique du caoutchouc est: (C₅H₈)_n
- > les atomes de soufre peuvent entre dans la fabrication du caoutchouc.

$\mathbf{\Omega}$	4 •	
()11	estion	c.
Vu		

1)	Répondez aux questions de votre frère en utilisant les documents qui se trouvent à ses côtés ? (1,5pt)
2)	Proposez une expérience pour montrer à votre frère que le caoutchouc est une matière organique ? (1,5pt)
3)	Déterminez le risque de combustion incomplète des roues en caoutchouc ? (1 pt)

Bonne chance