

Nom :
Prénom :
Classe :N° :
Durée : 1h

Devoir N2
3ème année collège
Matière physique - chimie

Année scolaire : 2019/2020

Note :

Exercice 1 (8 points)

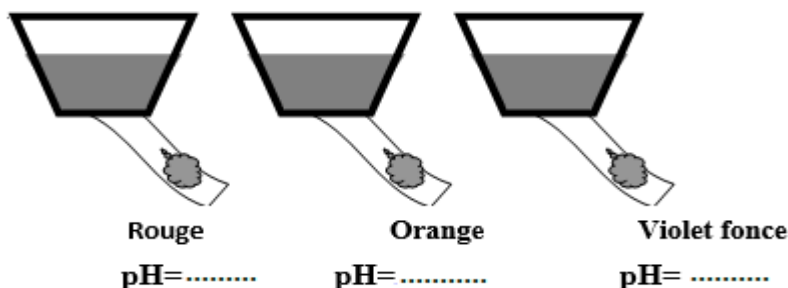
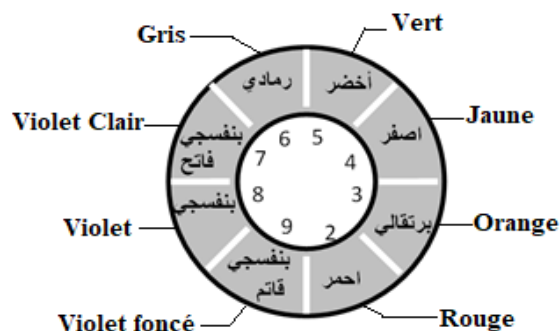
1) Répondre par vrai ou faux :

- | | |
|--|--|
| ❖ La rouille est Matière poreuse (منفذة) protège le fer de la corrosion (التآكل) | |
| ❖ La formule chimique de l'alumine est Al_3O_4 | |
| ❖ Une Matière organique est constituée principalement du carbone et hydrogène | |
| ❖ Le sel accélère (يسرع) l'oxydation du fer | |

2) Relier par une flèche :

- | | |
|----------|--|
| ❖ HCN | ❖ Chlorure d'hydrogène <u>provient</u> de la combustion du PVC |
| ❖ HCl | ❖ Dioxyde de soufre provient de la combustion du PS |
| ❖ SO_2 | ❖ Cyanure d'hydrogène provient de la combustion du Nylon |

3) Déterminer la valeur de pH :



4) Cocher la bonne réponse :

- Lorsqu'on dilue (نخفف) Le vinaigre de pH=12 on obtient :

☐ pH=10 ☐ pH=14 ☐ pH=2

- ❖ Lorsqu'on dilue L'acide Nitrique de pH=1.9 on obtient :

pH=1 ☐ pH=3 ☐ pH=8 ☐

Exercice 2 (6 points)

On considère les solutions suivantes :

Solution	S ₀	S ₁	S ₂	S ₃	S ₄	S ₅	S ₆	S ₇
pH	12.5	3.3	10.5	7.0	5.9	7.9	1.2	13.5
Type de la solution								

1) Avec quel moyen (وسيلة) on a mesuré (تم قياس) le pH de ces solutions ? Justifier votre réponse.

2) Classer (صنف) les solutions dans le tableau en solution acide, basique ou neutre.

3) Identifier la solution la plus acide et le plus basique :

✓ Solution plus acide (الأكثر حمضية) :

✓ Solution plus basique (الأكثر قاعدية) :

4) On ajoute la solution S₆ de pH=1.2 à l'eau distillé

A) Qu'appelle t on cette technique (التقنية) ? quelle est son rôle (دورها) ?

B) Comment la valeur du pH de la solution changera-t-elle après ce processus ? comment varie l'acidité de la solution ?

Exercice3 (6 points)

Lorsque vous marchez devant un atelier de réparation de vélos, votre ami est surélevé par un cadre de vélo rouillé (صدأ) alors que les pneus (العجلات) ne l'est pas. (لم تصدأ) et se forme une couche de L'alumine (الالومين)

Vous interveniez pour expliquer ce phénomène



- ✓ Le cadre est en Fer (الحديد)
- ✓ Les pneus est en Aluminium (الالومنيوم)

❖ Partie1

1) Quel est le nom chimique de la couche formé sur le cadre ? sa formule chimique ?sa propriété ?

- ✓ Le Nom chimique :.....
- ✓ La formule chimique :.....
- ✓ Sa propriété :.....

1.25pt

0.5pt

2) Donner le nom de cette réaction ?

3) Donner L'équation bilan de cette réaction ?

1pt

4) Proposer des solutions pour protéger ce métal de la corrosion ?

1pt

❖ Partie2

1) Quel est le nom chimique de la couche formé sur Les pneus ? sa formule chimique ?sa propriété ?

- ✓ Le Nom chimique :.....
- ✓ La formule chimique :.....
- ✓ Sa propriété :.....

1.25pt

2) Donner L'équation bilan de cette réaction ?

1pt