



**MINISTRE DE L'ÉDUCATION NATIONALE
INSPECTION D'ACADÉMIE DE SAINT-LOUIS
I.E.F DE SAINT-LOUIS COMMUNE
GROUPE TOP EDUCATION SENEGAL
CELLULE DE SCIENCES PHYSIQUES**



Niveau : 4^{ème}
Coefficient : 2

COMPOSITION DU PREMIER SEMESTRE

Professeur : M.SOW MSP
<https://topeducationsn.com>

Exercice 1 : (5points)

Complète les phrases suivantes par les mots ou groupes de mots manquantes :

- Le volume du dioxygène recueilli à l'anode lors de l'électrolyse de l'eau est du volume du recueilli à la cathode.
- La est le passage de l'état liquide à l'état gazeux.
- Lors d'un changement d'état la d'une substance ne varie pas mais son volume varie.
- Tout phénomène qui modifie certaines propriétés du corps sans changer sa nature est un.....
- Le mélange (eau+huile) est un mélange , l'eau et l'huile sont des liquides non.....

<https://topeducationsn.com>

Exercice 2 : (7points)

1. Ecris en notation scientifique les nombres suivants : (1point)

Nombres	Notation scientifique
7 000	
0,0054	

2. Convertis : (1point)

45 L = m^3 25min3s = s.

3. Donne l'ordre de grandeur et les chiffres significatifs de chacune des valeurs numériques suivantes : (2points)

Valeurs numériques	Ordre de grandeur	Chiffres significatifs
0,000701		
4260		
$4,3 \cdot 10^{-2}$		

4. Un litre d'eau d'un bras de mer contenu dans un bassin contient 270g de sel.

Recopie puis complète le tableau suivant : (3points)

Unité de mesure utilisée dans la phrase ci-dessus	Grandeur physique correspondante	Unité dans S.I	Instrument ou appareil de mesure

Exercice 3 : (3points)

Mets une croix sur la bonne réponse :

1. L'eau pure (H₂O) est :

- a) un mélange b) un corps pur simple c) un corps pur composé

2. Dans une salle de classe contenant 500m³ d'air le volume d'azote (N₂) vaut :

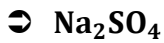
- a) 100m³ b) 300m³ c) 400m³

3. Pour réaliser la synthèse de l'eau, on met eudiometre 20cm³ de dioxygène et 50 cm³ de dihydrogène. Le gaz restant est :

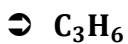
- a) Le dioxygène b) le dihydrogène c) le diazote

Exercice 4 : (5points)

1. Donne les noms des éléments chimiques et le nombre d'atomes de chaque élément présents dans chacune des molécules suivantes : **(2points)**



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



<https://topeducationsn.com>

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

2. Donne la formule chimique de chacun des corps dont la molécule renferme : **(2points)**

- ❖ Un atome d'azote et trois atomes d'hydrogène :
- ❖ Un atome de sodium, un atome d'oxygène et un atome d'hydrogène :

3. Donne le symbole d'un atome d'oxygène qui gagne deux électrons. **(1point)**

.....

BONNE CHANCE