

Nom :

Collège : NAHDA

Matière : Physique-Chimie

Note :

Prénom :

EVALUATION 3

Durée : 1 Heure

Classe : 2/..... N° :

Pr : Abdelilah BOUTAYEB

Année scolaire : 2021/2022

Pts

**Exercice 1
(8pts)**[Www.AdrarPhysic.Fr](http://www.AdrarPhysic.Fr)1) Complète les phrases suivantes par les mots : *synthétique* – *naturelle* – *pétrole*.

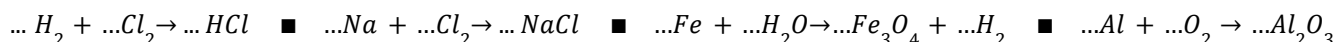
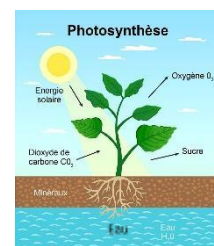
1,5 ☐ La matière existe dans la nature comme le, et la matière est fabriquée par l'homme par des réactions chimiques.

0,5 2) Réponds par : *Vrai / Faux*0,5 ☐ Les dérivés du pétrole sont des matières synthétiques. ☐1 ☐ Dans une réaction chimique quelques atomes des réactifs disparaissent après la réaction. ☐

1,5 3) Cite deux dérivés du pétrole : ■

1,5 4) Donne trois sources de la pollution de l'air :
.....1,5 5) Donne trois dangers de la pollution de l'air :
.....1,5 6) Classe les matières suivantes : *encre* – *aspirine* – *bois* – *peinture* – *sang* – *air*.☐ Matières naturelles :☐ Matières synthétiques :**Exercice 2
(8pts)**1 **PARTIE A :** La combustion de 30g du *propane* (C_3H_8) dans le *dioxygène* (O_2), donne 35g du *dioxyde de carbone* (CO_2) et 20g de l'eau (H_2O).1 1) Détermine : ■ Les réactifs :
■ Les produits :1 2) Écris le bilan littéral de cette réaction chimique :
.....1 3) Écris l'équation chimique équilibrée de cette réaction chimique :
.....0,5 4) Calcule la masse du dioxygène :
.....3,5 **PARTIE B :** 1) Complète les équations chimiques suivantes : $4... + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$ ■ $2... + O_2 \rightarrow 2ZnO$

2) Équilibre les équations chimiques suivantes :

**Exercice 3
(4pts)**1 La photosynthèse permet aux plantes vertes de fabriquer du glucose ($C_6H_{12}O_6$) à partir du dioxyde de carbone présent dans l'air et de l'eau puisée dans le sol. Cette transformation qui ne se déroule qu'en présence de la lumière, produit aussi du dioxygène qui est rejeté dans l'atmosphère.1 1) Le dioxygène produit par la photosynthèse est-il naturel ou synthétique ? Justifier.
.....2 2) Quels sont les réactifs et les produits de cette transformation chimique ?
.....

■ Les réactifs :

■ Les produits :

3) Écris l'équation chimique équilibrée de cette transformation chimique.

.....