

Nom & prénom : Gr.....

Exercice1 : (8pts)

1) Compléter par les mots suivants : physique, molécules, butane, combustion, atomes, dioxygène, eau, dioxyde de carbone. **(4pts)**

- Une réaction chimique au cours de laquelle un corps brûle est appelée.....
- Lors de la combustion complète du butane, il y a disparition de.....et de et il y a formation d'.....et de
- La réaction chimique conserve la nature et le nombre desmais ne conserve pas les..... .
- La vaporisation est une transformation..... .

2) Les substances dont les noms sont inscrits en désordre dans le tableau au dessous interviennent lors de la combustion incomplète du méthane.

2.1) Mettre une croix dans la bonne case. **(1.5pts)**

	Monoxyde de carbone	dioxygène	carbone	Dioxyde de carbone	méthane	Eau
Réactifs						
Produits						

2.2) Écrire le bilan de cette combustion ? **(1pt)**

.....

3) Définir : **(1,5pts)**

Une transformation chimique :.....

.....

Une transformation physique :.....

.....

Exercice 2 : (8pts)

On dispose d'un morceau de laine de fer de masse 3,52 g .On réalise la combustion de ce morceau dans une bouteille contenant 0,5L de dioxygène. Après la combustion il ne reste plus que 1,82g de fer et tout le dioxygène a réagi.

1) Quelle est le combustible et le comburant de cette combustion ? **(1pt)**

.....

2) Quelles sont les substances présentes dans la bouteille lorsque la réaction chimique est terminée ? **(1pt)**

.....

3) Ecrire le bilan de cette réaction. **(2pts)**

.....

4) Calculer la masse de fer brûlé ? **(1pt)**

.....

5) Un litre de dioxygène a une masse de 1,28g. Calculer la masse de dioxygène utilisé dans cette réaction ? **(1,5pts)**

.....

.....

6) Déduire la masse du produit de cette réaction. **(1,5pts)**

.....

.....

Exercice 4 : (4pts)

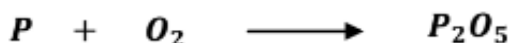
Équilibrer les équations suivantes :



.....



.....



.....



.....