

Nom : Niveau : 2^{ème} AC
Prénom : Groupe :

EXERCICE 1 : Compléter les phrases suivantes.

www.9alami.com

- Une réaction chimique est une au cours de laquelle.....
disparaissent et se forment de nouveaux corps appelés.....

- Une combustion est une entre..... appelé.....

Et un autre corps appelé.....

* Mots à utiliser : comburant - réaction chimique - carburant - les réactifs - le dioxygène - les produits - transformation.

EXERCICE 2 :

La combustion de 5.04g de pentane (C_5H_{12}) nécessite 12.544L de dioxygène et produit 15.4g de dioxyde de carbone et 7.56g d'eau

1/ Ecrire et équilibrer l'équation bilan de cette réaction

.....
.....

2/ calculer la masse $m(O_2)$ du dioxygène nécessaire pour réaliser cette combustion

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

3/ On fait brûler 10g de pentane dans 17.92L de dioxygène

a/ Préciser le réactif en excès. Justifier votre réponse.

.....
.....

b- calculer la masse $m(CO_2)$ dégagée lors de cette combustion

.....
.....

