

Nom et prénom

DS N°2

Niveau : 2AC

Prof : Elguirati Ismail

الأكاديمية الجهوية للتربيـة والتـكوين
لجهـة فـاس مـكنـاس
المـديـرـيـة الإـقـلـيـمـيـة مـكـنـاس
موـسـسـة بـرـدـزـسـكـوـلـ لـلـتـعـلـيمـ الـخـصـوـصـيـ

Exercice 1

1) Remplir le vide par les mots qui conviennent

- La combustion nécessite deux corps : et
- Lors d'une des corps disparaissent s'appels les et des nouveaux corps apparaissent s'appels les
- Lors de la combustion de tabac il se produit des substances Comme et et

5pts

2) Vrai ou faux

La combustion de carbone est une transformation chimique.

O peut mettre en évidence l'existence de dioxyde de carbone par le test de l'eau de chaux.

Le diazote est un gaz nécessaire pour la combustion.

Tout les combustions son des réactions chimique.

La combustion de carbone est beaucoup plus vive dans l'air.

2,5pts

4 ,5pts

Exercice 2

1) compléter le tableau suivant qui représente la combustion incomplète de butane

Avant combustion				Après combustion	

2) Quelle est la condition de cette combustion ? et quels sont ses caractéristiques ?

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

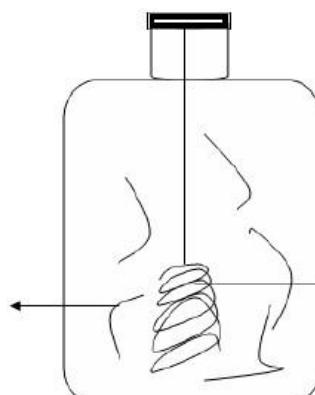
3,5 pts

3) Citer deux danger de la combustion ?

Exercice 3

Allumons un ruban de magnésium (métal gris foncé) à l'aide du brûleur Bunsen.

Introduis le ruban de magnésium dans un flacon contenant de dioxygène .



1) légendier le schéma ci-contre

2) Quels sont les réactifs ? et quels sont leurs formules chimiques ?

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

4,5pts

3)Quels sont les produits ? et quels sont leurs formules chimiques ?

.....
.....

4) Ecrire le bilan de cette réaction chimique