

Lycée collégial Chair el Hamra	Contrôle n° 2 (sciences physiques)	Prof : BACHAR Mohammed
Durée : 1 heure	Année scolaire : 2018 / 2019	Niveau : 2 AC
Nom :	Prénom :	Classe :

EXERCICE 1 · (8 pts)

1- remplir les vides par l'expression convenable. (produits, asphyxie, intoxication, réactifs, explosion, incomplète, butane, dioxygène, incendie, carbone, bilan, dioxyde de carbone)

a- au cours de la combustion du butane, le..... est le combustible et le est le comburant.

b- le de la combustion du carbone est :+ dioxygène →

c- les risques des combustions sont : L'..... l'....., au monoxyde de carbone et l'.....

d- l'eau et le dioxyde de carbone sont les..... De la transformation chimique qui a lieu entre le butane et le dioxygène qui sont les

e- si la quantité de dioxygène pour bruler le combustible est insuffisante, la combustion est

2- Répondre par vrai ou faux

- Au cours de la combustion incomplète du butane se produits 4 corps différents
- La fusion est une transformation chimique
- Les corps consommés au cours d'une transformation chimique sont les réactifs
- On prouve la présence du dioxyde de carbone avec l'eau

3- Remplir le tableau suivant

Danger	Prévention
	Attention à des produits combustibles
asphyxie	
	Attention à l'échappement des gaz comme le butane

4- définir la transformation chimique :

.....

EXERCICE 2 (8pts)

1- Au cours de La combustion du butane dans une quantité importante de dioxygène, il y a l'apparaissent de dioxyde du carbone et l'eau .

1. Est-ce que la combustion complète ou incomplet ? Justifier votre réponse :
 Justification : 1
2. Quelles sont les réactifs ? 1
- - 1
3. Quelles sont les produits ? 1
- - 1
3. Ecrire l'expression de la transformation chimique. 1.5
5. Quel est le test qui met en évidence l'existence de gaz de dioxyde de carbone ? 1

II- La combustion de l'argent (Ag) dans le dioxygène conduit à la formation de l'oxyde d'argent Ag₂O

- 1- Indiquer les réactifs et leur formule chimique ? 1
- 2- Indiquer le nom du produit et sa formule chimique ? 0.5
- 3- Ecrire le bilan de la réaction ? 1.

EXERCICE 3 (4pts)

Quand Hamza allumé le briquet, il remarqua que la flamme était jaune et brillante et que de la fumée noire montait avec lui.

1. Expliqué à Hamza la cause de l'apparition d'une flamme jaune. **1 pt**
la combustion est (**incomplète / complète**)
2. Déterminant la nature de la fumée noire qui monte ? **1 pt**
.....
3. Identifier les produits de cette combustion ? **2 pt**
.....

