

3,5

1

1.5

3

2

2

2,

2

1

+1 point pour écriture et soin de la feuille

Nom et prenom.....

Classe : 2AC.....

Durée :1heure

contrôle de sciences physiques 2

Exercice1 : (11,5pts)

1) Complète les phrases suivantes :

- la combustion nécessite un.....et un
- le gaz qui trouble l'eau de chaux est.....
- Au cours d'une combustion complète du butane il se forme le.....et.....
- lors d'une réaction chimique il y a conservation des En genre et en.....

2) choisis la bonne réponse en mettant une croix(x) : au cours de la combustion du carbone

- le dioxygène est le combustible.
- Le carbone est le comburant.
- Le carbone est le combustible
- Le dioxygène est le comburant

☐
☐
☐
☐

3)réponds par vrai ou faux :

- au cours d'une transformation physique, l'un des réactifs disparaît.
- la combustion du tabac est une réaction chimique
- on appelle les produits des substances formées lors d'une transformation chimique.

4) classe les transformations suivantes en transformation chimique ou transformation physique

Evaporation – combustion du bois – distillation – filtration – explosion – combustion incomplète d'un gaz

Transformation physique	Transformation chimique

5) Relie entre les expressions par des flèches

- Le combustible • il aide à la combustion
- Le comburant • il subit la combustion
- Les réactifs • ils apparaissent pendant la réaction
- Les produits • ils disparaissent pendant la réaction

Exercice2 :

On mélange 56g de fer en poudre et de soufre. On chauffe fortement le mélange, on obtient 88g du sulfure de fer à la fin de la réaction.

1)écrire le bilan littéral de cette réaction.

.....

2)calcule la masse du soufre utilise. Justifie ta réponse.

.....

.....

Exercice3 :

Le propane est un gaz dont la combustion complète dans l'air donne les mêmes produits que celle du butane.

1)Quels sont les réactifs et les produits de cette combustion tout en désignant le combustible et le comburant?

.....

.....

2)ce gaz peut alimenter des cuisinières. Quelle dans ce cas la couleur de la flamme ?justifie.

.....

3)écrire le bilan littéral de cette combustion.

.....

+1 point pour écriture et soin de la feuille