

Collège lycée SARA LAHLOU
SCHOOL
Contrôle continu N° 2
Matière Physique et Chimie
Durée 1h

Année Scolaire
2018/2019
Niveau 2^{eme}
ANNEE

Nom
Classe N°
Prof : SALAH MOUADI

20

EXERCICE N° 1

1- Cochez la bonne réponse

9

Lors d'une réaction chimique la masse

Se conserve

Diminue

Lors d'une réaction chimique les réactifs

Apparaissent

Disparaissent

1% de CO dans l'air tue en

1 heure

15 minutes

Le CO est un gaz

Incolore

Insipide

2

2- Répondez par « Vrai » ou « faux »

2

- ★ Au cours d'une réaction chimique les molécules se conservent
- ★ La cigarette contient plus de 4000 substances chimiques
- ★ Le dioxyde de carbone (CO₂) trouble l'eau de chaux
- ★ La fusion de la glace est une réaction chimique

2

**3- Reliez
par des
flèches**

Intoxication ⊙
Incendie ⊙
Asphyxie ⊙
Explosion ⊙

⊗ تسمم
⊗ اختناق
⊗ حريق
⊗ إنفجار

4- Compléter les phrases suivantes par les mots : nicotine – l'air – comburant – carburant – brûle – dioxygène

3

- ⊗ Le carbone plus vivement dans le que dans , le carbone est le et le dioxygène est le
- ⊗ La entraîne l'accoutumance

**EXERCICE
N° 2**

On réalise la combustion de 30g de charbon de bois dans 3L de dioxygène (réagit totalement), on observe qu'il se forme un gaz qui trouble l'eau de chaux.

5

1- Quel est le principal constituant du charbon de bois ?

0,5

- 2- Déterminer le comburant 0,5
3- Déterminer le carburant 0,5
4- Quel est le produit de la combustion ? 0,5
5- Ecrire le bilan de la combustion 1
6- Sachant que la masse d'1L de dioxygène est 1,4 g. Déterminer la masse de dioxygène qui a réagit 1
7- Calculer la masse de produit formé 1

EXERCICE
N° 3

On brûle dans une petite salle 41g du butane (C_4H_{10}). Ils se forment de l'eau (H_2O) et du dioxyde de carbone (CO_2). 6

- 1- Cette combustion est complète ou incomplète ? Justifier 1
2- Quelle est la couleur de la flamme ? 0,5
3- Quels sont les réactifs ? 0,5
4- Quels sont les produits ? 0,5
5- Ecrire le bilan de la réaction 0,5
6- Sachant que la masse de l'eau formée $m(H_2O) = 23g$ et la masse du dioxyde de carbone $m(CO_2) = 32g$. Calculer la masse du dioxygène $m(O_2)$ qui a réagit 1
7- Sachant que la masse d'1L de dioxygène est 1,4 g. Déterminer le volume de dioxygène $V(O_2)$ qui a réagit 1
8- Déduire le volume $V(\text{air})$ de l'air dans la salle 1
..... 0,5