

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

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

Nom
ClasseN°
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 »

- ★ 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
☉ إختناق
☉ حريق
☉ إنفجار

2

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

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

3

**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

<p>2- Déterminer le comburant</p> <p>3- Déterminer le carburant</p> <p>4- Quel est le produit de la combustion ?</p> <p>5- Ecrire le bilan de la combustion</p> <p>6- Sachant que la masse d'1L de dioxygène est 1,4 g. Déterminer la masse de dioxygène qui a réagit</p> <p>7- Calculer la masse de produit formé</p>		<p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>
<p>EXERCICE</p> <p>N° 3</p>	<p>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).</p>	<p>6</p>
<p>1- Cette combustion est complète ou incomplète ? Justifier</p> <p>2- Quelle est la couleur de la flamme ?</p> <p>3- Quels sont les réactifs ?</p> <p>4- Quels sont les produits ?</p> <p>5- Ecrire le bilan de la réaction</p> <p>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</p> <p>7- Sachant que la masse d'1L de dioxygène est 1,4 g. Déterminer le volume de dioxygène $V(O_2)$ qui a réagit</p> <p>8- Déduire le volume $V(air)$ de l'air dans la salle</p>		<p>1</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>0,5</p>