

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 <input type="checkbox"/>	Diminue <input type="checkbox"/>	
Lors d'une réaction chimique les réactifs	Apparaissent <input type="checkbox"/>	Disparaissent <input type="checkbox"/>	2
1% de CO dans l'air tue en	1 heure <input type="checkbox"/>	15 minutes <input type="checkbox"/>	
Le CO est un gaz	Incolore <input type="checkbox"/>	Insipide <input type="checkbox"/>	
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 (CO ₂) 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 : <i>nicotine – l'air – comburant – carburant – brûle – dioxygène</i>			
☉ Le carbone plus vivement dans le que dans , le carbone est le et le dioxygène est le ☉ La entraine 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>