

Collège lycée SARA LAHLOU SCHOOL Contrôle continu N° 2 Matière Physique et Chimie Durée 1h	Année Scolaire 2018/2019 Niveau 2 <sup>ème</sup> 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 <input type="checkbox"/>	Diminue <input type="checkbox"/>	
Lors d'une réaction chimique les réactifs	Apparaissent <input type="checkbox"/>	Disparaissent <input type="checkbox"/>	
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 <sub>2</sub> ) 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>.....</p> <p>.....</p> <p>7- Calculer la masse de produit formé .....</p> <p>.....</p>	<p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>	
<p><b>EXERCICE</b></p> <p><b>N° 3</b></p>	<p>On brûle dans une petite salle 41g du butane (<math>C_4H_{10}</math>). Ils se forment de l'eau (<math>H_2O</math>) et du dioxyde de carbone (<math>CO_2</math>).</p>	<p><b>6</b></p>
<p>1- Cette combustion est complète ou incomplète ? Justifier .....</p> <p>.....</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>.....</p> <p>6- Sachant que la masse de l'eau formée <math>m(H_2O) = 23g</math> et la masse du dioxyde de carbone <math>m(CO_2) = 32g</math> . Calculer la masse du dioxygène <math>m(O_2)</math> qui a réagit .....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>7- Sachant que la masse d'1L de dioxygène est 1,4 g. Déterminer le volume de dioxygène <math>V(O_2)</math> qui a réagit .....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>8- Déduire le volume <math>V(air)</math> de l'air dans la salle .....</p> <p>.....</p> <p>.....</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>	