

Collège lycée SARA LAHLOU SCHOOL Contrôle continu N° 2 Matière Physique et Chimie Durée 1h	Année Solaire 2018/2019 Niveau 2 ^{ème} ANNEE	Nom ClasseN° Prof : SALAH MOUADI	<div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; margin: 0 auto;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; margin: 0 auto; text-align: center; font-size: 24px; font-weight: bold;">20</div>
--	--	--	---

EXERCICE N° 1	1- Cochez la bonne réponse	9	
Lors d'une réaction chimique la masse	Se conserve <input type="checkbox"/> <div style="margin-left: 100px;">Diminue <input type="checkbox"/></div>	2	
Lors d'une réaction chimique les réactifs	Apparaissent <input type="checkbox"/> <div style="margin-left: 100px;">Disparaissent <input type="checkbox"/></div>		
1% de CO dans l'air tue en	1 heure <input type="checkbox"/> <div style="margin-left: 100px;">15 minutes <input type="checkbox"/></div>		
Le CO est un gaz	Incolore <input type="checkbox"/> <div style="margin-left: 100px;">Insipide <input type="checkbox"/></div>		
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 ☉ انفجار	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	

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 ₄ H ₁₀). Ils se forment de l'eau (H ₂ O) 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	1
6- Sachant que la masse de l'eau formée m(H ₂ O) = 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(air) de l'air dans la salle	0,5