Nom:
Prénom :
2AC:
Nº ·

Contrôle N° 2 2éme année collège (durée 1h) Matière physique - chimie



	Exercice1:
2,5pts	1- Compléter les phrases ci-dessous par les mots convenables de la liste suivante :
	produits - butane – chimique – dioxygène - réactifs.
	◆ Au cours de la combustion du butane, leest le comburant et
	le est le combustible.
	♦ Une réaction chimique est une transformationau cours de laquelle
24.	des corps sont consommés appeléset d'autres corps sont formés
2pts	appelés
	Combustion complète • • Flamme jaune
	Trainine jaune
	Virole ouverte
1pt	● Virole fermée
-60	
3.5pts	Combustion incomplète • • Flamme bleue
	2. Citar 2 dangara das combustions
	3- Citer 2 dangers des combustions.
	4- Equilibrer les équations chimiques suivantes :
	$SO_2 + O_2 - SO_3$ ; $C + O_2 - CO$
1pt	$N_2 + H_2 - NH_3$ ; $C_2H_6 + O_2 - CO_2 + H_2O$
	Exercice2:
1pt	A) On réalise la combustion complète d'éthane contenu dans un briquet.
	4. Ovel act la comphysible 2 la comphysicat 2
1pt	1- Quel est le combustible ? le comburant ?
	2- Quels sont les réactifs de cette combustion ?
1pt	
	<b>3-</b> Quels sont les produits de cette combustion ?
1pt	
-pt	<b>4-</b> Ecrire le bilan de cette combustion ?
2pts	
_6.0	B) Lorsqu'on brule <b>44g</b> de propane <b>( C₃H₅)</b> dans du dioxygène, il se forme <b>132g</b> de
	dioxyde de carbone et <b>72g</b> d'eau.
	1- Ecrire l'équation bilan de cette réaction ?
1pt	
	2- Quelle est la masse de dioxygène consommée au cours de cette transformation?
2pts	
	Exercice3: Pour préparer son diner, Amine place une casserole sur la flamme de
1pt	couleur jaune d'une cuisinière alimentée par le gaz naturel butane. La casserole noircit
	très vite.
	1-Quel est le produit formé responsable du dépôt noir sur la casserole ?

3- Le bruleur est donc mal réglé. Faut-il augmenter ou réduire le débit du butane ?