: Nom	
	Contrôle Nº 2 de physique et chimie
	1 ^{eme} SemestreAnnée scolaire : 2018-2019
: Prénom	Durée : 1h
	Collège. MY Ismail
: Classe : 2/ n	20

	faux	vrai
uand la combustion est incomplète la couleur de la flamme est jaune		
n prouve la présence du dioxyde de carbone avec l'eau de chaux		
aporisation de l'eau est une transformation chimique		
Combustion de butane est une transformation physique		
Compléter les phrases suivantes : nicotine - monoxyde de carbone carbone . Quand les orifices de virole sont ouverts Le butane brule avec une .flamme	On one of the second se	dit que
Leest un gaz toxique, incolore et inodore qui cause l'asp	hyxie	
On a l'équation suivante ;		
$C_{3}H_{x}$ + Y O_{2} - 4 $H_{2}O$ + 3 C	O_{2}	
a. Déterminer les réactifs:	=	
b. Appliquer la loi de conservation des atomes :		
déterminer X déterminer Y		
déterminer X déterminer Y		
déterminer X déterminer Y		
déterminer X déterminer Y		
déterminer X déterminer Y MARIE MA	de dioxys	rène ()
déterminer X déterminer Y $\frac{\text{KERCICE N°2 : (8 pts)}}{\text{La combustion complète}} \text{ de } m_1 = 64 \text{g} \text{ de méthane } C_2 H_6 \text{ dans une masse } m_2 = 64 \text{g}$	de dioxyg	gène <i>O</i>
déterminer X déterminer Y déterminer M déterminer M déterminer Y déterminer M déte	de dioxyg	gène <i>O</i>
déterminer X déterminer Y $M = M = M = M = M = M = M = M = M = M $	de dioxyg	gène <i>0</i>
déterminer X déterminer Y m_2 determiner Y m_2 determiner Y m_3 determiner Y m_4 determ		
déterminer X $\frac{\text{déterminer Y}}{\text{EXERCICE N°2 : (8 pts)}}$ La combustion $\frac{\text{complète}}{\text{conduit à la formation de :}}$ $m_3 = 76 \text{g de dioxyde de carbone } CO_2 \qquad \text{et} \qquad m_4 = 4 \text{g de l'eau. } H_2O$ Donnez les corps : \bullet Réactifs :		
déterminer X		
déterminer X $\frac{\text{déterminer Y}}{\text{EXERCICE N°2 : (8 pts)}}$ La combustion $\frac{\text{complète}}{\text{conduit à la formation de :}}$ $m_3 = 76 \text{g de dioxyde de carbone } CO_2 \qquad \text{et} \qquad m_4 = 4 \text{g de l'eau. } H_2O$ Donnez les corps : \bullet Réactifs :		
déterminer X		
déterminer X déterminer Y determiner Determin		
déterminer X déterminer Y Marie SERCICE N°2: (8 pts) La combustion complète de m_1 =64g de méthane C_2H_6 dans une masse m_2 conduit à la formation de : m_3 =76g de dioxyde de carbone CO_2 et m_4 =4g de l'eau. H_2O Donnez les corps: Réactifs:		
déterminer X déterminer Y determiner Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y determiner Manual R determiner Y determiner Manual R determiner M d		
déterminer X déterminer Y determiner Y determine Y determiner Y determine Y determine Y determine Y determiner Y determine Y determine Y determine Y determine Y determine Market Determin		
déterminer X déterminer Y determiner Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y determiner Manual R determiner Y determiner Manual R determiner Y determiner Manual R determiner M determin		
déterminer X déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y determiner Determined A determiner Determine Determ		
déterminer X déterminer Y déterminer d		
déterminer X déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y déterminer Y determiner Determined A determiner Determine Determ		
déterminer X déterminer Y déterminer d		
déterminer X déterminer Y déterminer d		

EXERCICE N°1 : (8 pts)



