

Nom :
Prénom :
N° :
Classe : 2AC

Contrôle continu N° : 2 A
Semestre 1
Matière : Physique Chimie
www.coursfacile.com

Groupe
Scolaire:
LILE Temara
2019/2020

Note : /20

Note

Exercice1 :

1. Compléter les phrases par les mots suivants : **formule chimique – atomes.** (2pt)
Une molécule est une particule constituée de deux ou plusieurs..... liés entre eux.
Une molécule est représentée par une cette dernière permet de connaître les types et le nombre d'atomes qui la constitue.
2. Répond par **vrai** ou **faux** : (4pt)
- ✓ Quand la combustion est incomplète la couleur de la flamme est jaune :
 - ✓ On prouve la présence du dioxyde de carbone avec l'eau de chaux :
 - ✓ vaporisation de l'eau est une transformation chimique :
 - ✓ Combustion de butane est une transformation physique :
3. Ecrire les formules correspondantes dans chaque cas : (2pt)
8 atomes de carbone : ; 5 molécules de dioxygène :
6 molécules de méthane : ; 3 atomes d'oxygène :

Exercice 2:

La combustion complète du méthane de formule (**CH₄**) est une réaction chimique (transformation chimique) qui produit une grande quantité de la chaleur, le bilan de cette réaction est :
méthane + dioxygène → eau + dioxyde de carbone

8

- 1) Dans ce cas quelle est la couleur de la flamme (feu) :
- 2) Comment est la quantité de dioxygène.
.....
- 3) Quel est le comburant ?
.....
- 4) Quel est le combustible ?
- 5) Quels sont les réactifs ?
- 6) Quels sont les produits.....
- 7) Comment on peut prouver la présence de ces produits ?
.....
.....
- 8) Ecrire cette réaction bilan en utilisant les formules chimiques.
.....

Exercice3 :

Sanae a réalisé l'expérience schématisée ci-contre. Le fond du flacon contient de l'eau de chaux.
a. Pourquoi a-t-elle versé de l'eau de chaux ?

2

b. Pourquoi la bougie s'éteint-elle avant d'avoir brûlé complètement ?

2



www.coursfacile.com

Nom : Prénom : N°: Classe : 2AC	Contrôle continu N° : 2 B Semestre 1 Matière : Physique Chimie Www.AdrarPhysic.Fr	Groupe Scolaire: LILE Temara 2019/2020	Note : /20
			Note

Exercice1 :

1. Compléter les phrases par les mots suivants : **formule chimique – atomes.** (2pt) 2
 Une molécule est une particule constituée de deux ou plusieurs..... liés entre eux.
 Une molécule est représentée par une cette dernière permet de connaître les types et le nombre d'atomes qui la constitue.
2. Répond par **vrai** ou **faux** : (4pt) 4
- ✓ Quand la combustion est incomplète la couleur de la flamme est bleue :
 - ✓ On prouve la présence du dioxyde de carbone avec l'eau du robinet :
 - ✓ Solidification de l'eau est une transformation chimique :
 - ✓ Combustion du carbone est une transformation physique :
3. Ecrire les formules correspondantes dans chaque cas : (2pt) 2
 3 atomes de carbone : ; 6 molécules de dioxygène :
 5 molécules de méthane : ; 8 atomes d'oxygène :

Exercice 2:

La combustion complète du pentane de formule(**C₅H₁₂**) est une réaction chimique (transformation chimique) qui produit une grande quantité de la chaleur, le bilan de cette réaction est : 8
 pentane + dioxygène → eau + dioxyde de carbone

1. Dans ce cas quelle est la couleur de la flamme (feu) :

.....
 2. Comment est la quantité de dioxygène.....
 3. Quel est le comburant ?
 4. Quel est le combustible ?
 5. Quels sont les réactifs ?
 6. Quels sont les produits.....
 7. Comment on peut prouver la présence de ces produits ?

8. Ecrire cette réaction bilan en utilisant les formules chimiques.

Exercice3 :

Sanae a réalisé l'expérience schématisée ci-contre. Le fond du flacon contient de l'eau de chaux.
 a. Pourquoi a-t-elle versé de l'eau de chaux ?

-
 b. Pourquoi la bougie s'éteint-elle avant d'avoir brûlé complètement ?



