

Nom prénom : Classe : N° :	Évaluation diagnostique	NOTE :
---	--------------------------------	--------

Exercice n°1

1) Cocher la bonne réponse. Pour chaque question, une seule réponse est valable. (3pt)

Au cours d'une combustion, le dioxygène est :

- ☐ Le combustible.
 ☐ Le comburant.
 ☐ L'air.

L'eau du chaux montre l'existence de

- ☐ Le dioxyde de carbone.
 ☐ Le butane.
 ☐ Le carbone.

Au cours de la combustion incomplète se produisent

- ☐ 2 corps différents.
 ☐ 3 corps différents.
 ☐ 4 corps différents.

Exercice n°2

1. parmi les formules suivantes déterminer les molécules et les atomes : (2,5pt)

C ; CO ; NH₃ ; Cu ; Al ; N₂ ; O₂ ; Cl ; H ; Na ;

Les atomes :

Les molécules :

2. parmi les formules suivantes déterminer les molécules d'un corps pur simple et composé : (2,5pt)

O₃ ; H₂ ; H₂O ; Cl₂ ; CO ; HCl ; O₂ ; Na₂ ; NH₄ ; KOH

Les corps purs simples :

Les corps purs composés :

Exercice n° 2

1. Compléter le tableau suivant : (4pt)

Nom de l'atome	Azote		Carbone	
Symbole chimique		O		H
Modèle atomique				

2. Compléter le tableau suivant : (4pt)

Nom de la molécule	Formule chimique	Modèle moléculaire
.....	CO ₂	
Dioxygène		
.....	H ₂ O	
Méthane		

Exercice n° 3 (4pt)

La combustion de m₁ = 64,85g de méthane (C₂H₆) dans une masse m₂ de dioxygène (O₂) conduit à la formation de m₃ = 76,85g de dioxyde de carbone (CO₂) et m₄ = 3g de l'eau (H₂O).

1. Donnez les corps :

- ♦ Réactifs :
 ♦ Produits :

2. Ecrire le bilan chimique de cette transformation chimique.

.....

3. Donner la définition de la loi de conservation des masses.

.....

4. Calculer la masse de dioxygène.

.....