

Nom :

Prénom :

Classe :

## Evaluation blanche n°1 sur les chapitres 1 et 2

---

Compétence	MET1	LANG3	DEM6
Niveau de maîtrise			

### Exercice 1 :

1. Quels sont les deux types d'énergie libérées lors d'une combustion ? **MET1**
2. Quels sont les réactifs de la combustion du carbone ? **MET1**
3. Quel est le produit de la combustion du carbone ? **MET1**
4. L'air est-il un mélange ou un corps pur ? Justifier. **MET1**
5. Donner la définition de mélange en utilisant la notion de molécule. **MET1**

### Exercice 2 :

1. Quel est le plus petit grain de matière ? **MET1**
2. De quoi est constituée une molécule ? **MET1**
3. Dans les phrases ci-dessous, barrer le mot ou la formule en italique qui ne convient pas :
  - a. Le diazote est *un atome / une molécule*. **LANG3**
  - b. L'oxygène est *un atome / une molécule*. **LANG3**
  - c. Le modèle de l'atome de soufre est : *la lettre S / une sphère jaune / une sphère rouge*. **LANG3**
4. En entourant la bonne réponse, choisir l'écriture correcte :
  - a. Cinq atomes d'hydrogène :  $H_5$  ; H5 ; 5H **LANG3**
  - b. Deux molécules d'eau :  $H_4O_2$  ;  $2H_2O$  ;  $H_2O_4$  **LANG3**

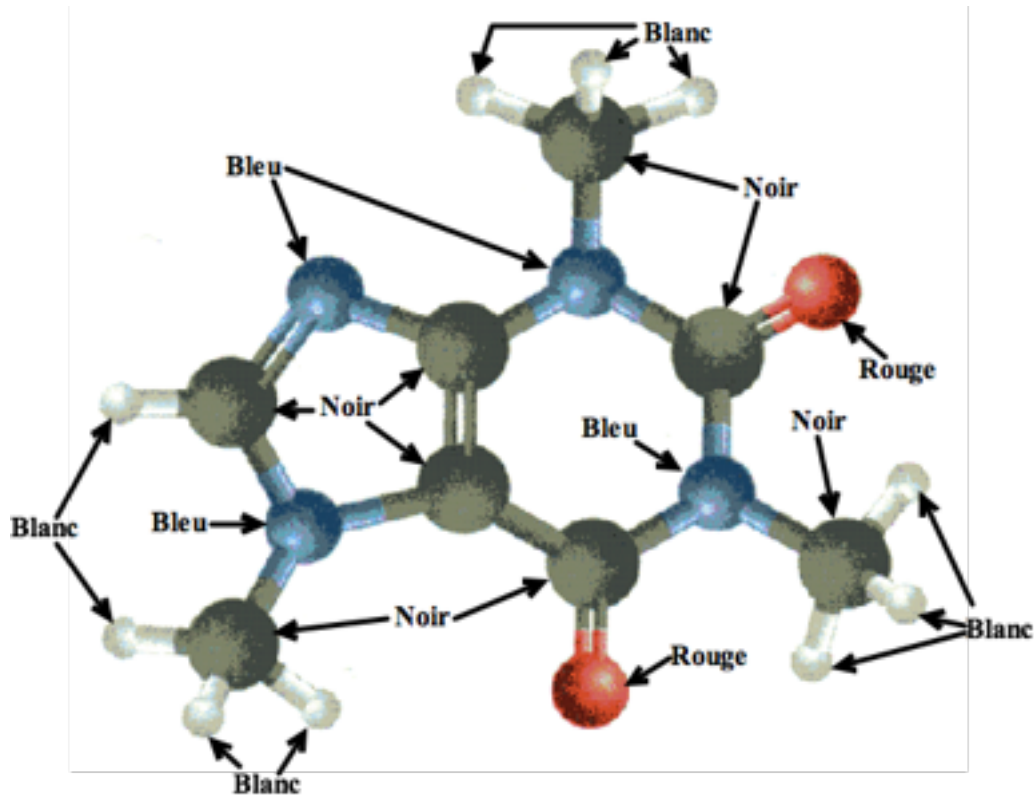
Nom :

Prénom :

Classe :

**Exercice 3 :**

On considère la molécule de caféine représentée ci-dessous :



1. Que représentent les boules de couleur noire ? Les boules de couleur rouge ? Les boules de couleur bleu et les boules de couleur blanche ? **MET1**
2. Donner la composition en atomes (nature et nombre) de la molécule de caféine. **DEM6**
3. Donner la formule de la caféine. **DEM6**