



COLLEGE PRIVE MONGO BETI

REPUBLIQUE DU CAMEROUN
Paix - Travail - Patrie
MINISTRE DES ENSEIGNEMENTS SECONDAIRES
BP. 972 YAOUNDE / Tél. 6977 95 51 90 / 242 68 62 97

Ouvert par arrêté n°058/men/esd du 11 novembre 1963
Reconnu d'utilité publique par arrêté N°052/MEN/ESD du 25 novembre 1964
N° D'immatriculation : 5U2GFD110164063

REPUBLIC OF CAMEROON
Peace - Work - Fatherland
MINISTRY OF SECONDARY EDUCATION
P.O. Box 972 Yaounde 24203469/ 243206723
E-mail : collegemongobeti@gmail.com

ANNEE SCOLAIRE	EVALUATION	EPREUVE	CLASSE	DUREE	COEFFICIENT
2023/ 2024	N° 02	P.C.T.	4 ^e All&esp	02H	03
Nom du professeur :		BETNGA Donald	Jour :/11/2023		Quantité :

NOMS ET PRENOMS DE L'ELEVE :

N° Table :

Exercice 1 : Evaluation des ressources / 7 pts

- Définir : Réaction chimique ; combustion ; élément chimique ; dessin technique. 2 pts
- Choisir la bonne réponse parmi les propositions ci-après. 2 pts
 - Lors de la combustion du méthane dans le dioxygène de l'air, il s'est formé du dioxyde de carbone et l'eau. Les réactifs et les produits sont :
 - Produits : méthane et dioxygène de l'air et les réactifs : dioxyde de carbone et l'eau
 - Produits : dioxyde de carbone et l'eau et les réactifs : méthane et dioxygène de l'air
 - Produits : méthane et l'eau et les réactifs : dioxygène de l'air dioxyde de carbone
 - Produits : méthane et l'eau et les réactifs : dioxygène de l'air et dioxyde de carbone.
 - La représentation moléculaire de l'atome de carbone est représentée par une boule de couleur :
 - Boule bleue
 - Boule blanche
 - Boule noire
 - Boule rouge
 - Le tableau simplifié de classification périodique réduit aux 20 premiers compte :
 - 8 lignes et 4 colonnes
 - 4 périodes et 8 groupes
 - 8 périodes et 4 groupes
 - Les dimensions en mm du format A4 ont pour valeurs :
 - 297 × 420
 - 420 × 594
 - 210 × 297
- Citer deux types de traits utilisés en dessin technique et leurs utilisations. 2 pts
- Donner les caractéristiques de l'équerre à 45° et celles de l'équerre à 30° ou à 60°. 1 pt

Exercice 2 : Evaluation des savoir-faire/ 7 pts

- Recopie et complète le tableau suivant : 2 pts

Nom de l'élément chimique	Ozone	Dioxyde de soufre	Dioxygène
Symbole de l'élément chimique	CO ₂	SO ₂
Molécule (diatomiques ou triatomiques)	Diatomique
Corps purs simples ou composés	Composé	Simple

2. Recopie et complète le tableau suivant :

1 pt

Corps purs	Test d'identification
Le dioxyde de soufre
.....	Noircit les font des objets en contact avec lui
Le dioxyde de carbone
.....	Bleue au sulfate de cuivre

3. Une arrête de longueur 13 mm est représentée sur un dessin par un trait de longueur 65 mm. Calculer l'échelle du dessin.

1 pt

4. Concernant la molécule d'eau :

a) Dessine le modèle moléculaire de l'eau.

0,5 pt

b) Indique les atomes présents dans cette molécule.

0,5 pt

c) Ecris la formule de la molécule d'eau.

0,5 pt

5. Ecrivez votre nom et votre numéro de table sur la partie réservée de l'épreuve.

1,5 pts

Exercice 3 : Evaluation des compétences/ 6 pts

TATIE est une élève de 4^e au collège. Elle raconte qu'hier soir du fait de l'interruption d'électricité, elle s'est trouvée obliger d'allumer une bougie dans sa chambre fermée hermétiquement pour étudier ses leçons. Quelques temps après avoir allumé cette bougie, elle a remarqué que l'air est devenu irrespirable et qu'il faisait de plus en plus chaud dans la chambre. Elle raconte même que la partie du mûr proche de la bougie s'est recouverte d'une couche noire.

1. Explique à TATIE pourquoi l'air est devenu irrespirable.

2 pts

2. Explique aussi pourquoi une partie du mur s'est recouverte d'une couche noire.

2 pts

3. Traduis par une équation littérale la réaction chimique qui s'est produite.

2 pts