

COLLEGE PRIVE LAÏC MONGO BETI B.P 972 TÉL.: 242 68 62 97 / 242 08 34 69 YAOUNDE

ANNÉE SCOLAIRE	EVALUATION	EPREUVE	CLASSE	DUREE	COEFFICIENT
2025./2026	N° 01	PCT	3 ^{ème}	2h	
Professeur : LANBA L. N		Jour :		Quantité :	

I- EVALUATION DES RESSOURCES / 20 points

EXERCICE 1 : Evaluation des savoirs / 16,5 points

1. Les atomes sont électriquement neutres. Comment l'explique-t-on ? 1pt

2. Recopie et complète les phrases ci-dessous avec les mots et expressions appropriés. 2.5pts

2.1. La matière est constituée d'entités extrêmement petites appelées.....

2.2. Dans un atome, la masse des est négligeable devant celle du

2.3. L'électron a une charge électrique

2.4. L'atome est électriquement

2.5. Un ion est constitué de plusieurs atomes.

2.6. Un ion est un atome ou un groupe d'atomes chargé.....ou

2.7. Pour représenter une molécule, on peut utiliser sa.....
brute ou desmoléculaire.

3. Nomme les composés de formule : 1.5pt

H₂ : O₂ : ; HCl : ;

Br₂ : ; I₂ : ; HBr :

4. Donne la formule brute de chacun des composés suivants : 1pt

a. Diazote :

b. Dichlore :

c. Iodure d'hydrogène :

d. Chlorure de sodium :

5. 1pt

a. Quelle est la plus grande longueur : un picomètre ou un nanomètre

b. Quelle est la plus grande masse : 10^{-27} kg ; ou 10^{-30} kg

6. Associe, dans un tableau, chaque formule d'ion à son nom : 3pts

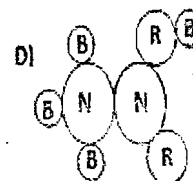
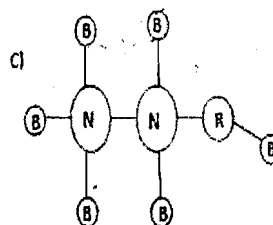
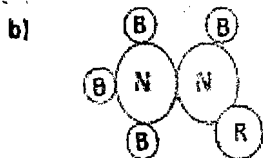
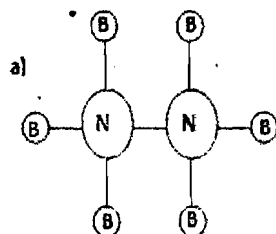
Formules des ions : Cl⁻ ; CO₃²⁻ ; Zn²⁺ ; SO₄²⁻ ; Fe²⁺ ; Cu²⁺

Noms des ions : ion fer III ; ion fer II ; ion chlorure ; ion carbonate ; ion cuivre ; ion zinc ; ion chlorure ; ion sulfate.

Formule des ions	Noms des ions

7. Sachant que : B = Blanc ; N = noir ; R = rouge
Propose une formule pour les molécules modélisées :

2pts



A = ; b = ; c = d =

8. L'éthanol contient deux atomes de carbone, six atomes d'hydrogène et un atome d'oxygène.

a. Ecrire sa formule chimique : 1pt

b. Donner l'atonicité de l'éthanol : 1pt

9. Répondre par vrai ou faux 1,5pt

a. Le rayon d'un atome est de l'ordre de 10^{-15} m :

b. La masse de l'atome d'hydrogène est voisine de 10^{-26} Kg :

c. L'ion sodium est polyatomique et l'ion sulfate est monoatomique :

10. Recopie les phrases suivantes en choisissant la bonne réponse. 1pt

a) Une petite entité entrant dans la constitution de la matière est

Une molécule / un atome :

b) L'atome est constitué

D'un noyau et des ions / d'un noyau et des électrons :

EXERCICE 2 : EVALUATION DES SAVOIRS- FAIRE : 3,5points

1. Le butane de formule brute C_4H_{10} encore appelé gaz domestique est quotidiennement utilisé dans les ménages pour cuire les aliments. En considérant 4kg de ce gaz :

1.1- Calculer la masse molaire du butane

1,5 pt

1.2- Calculer la quantité de matière de butane contenue dans la bouteille.

2pts

On donne : $M(C) = 12g/mol$; $M(H) = 1g/mol$;

« les pauvres sont les charges de l'humanité »