COLLEGE PRIVE MONGO BETI B.P 972 TÉL. : 242 68 62 97 / 242 08 34 69 YAOUNDE					
ANNÉE SCOLAIRE	EVALUATION SUMATIVE	EPREUVE	CLASSE	DUREE	COEFFICIENT
2023/2024	N°01	PCT	3AE	2H	03
Professeur: Mr BESSOMO Eric		Jour:		Quantité:	

Noms de l'élève _____ Classe _____ N° Table _____

Compétence visée :

Appréciation du niveau de la compétence par le professeur: Note et appréciation

Notes	0-10/20	11-14/20	15-17/20	18-20/20	Note totale
Appréciation	Non Acquis (NA)	En cours d' Acquisition (AE)	Acquis (A)	Excellent (E)	

Noms & prénoms du parent :	Contact du parent :	Observation du parent :	Date & signature

Abes21/ 09/2023

EVALUATION DES RESSOURCES 10 Pts

EXERCICE 1 : SAVOIRS 4pts

1- Définir : Atome, ion, molécule, numéro atomique. 2pts
2- Donner les constituants de l'atome. 0.5pt
3- Pourquoi dit-on que l'atome est électriquement neutre ? 0.5pt
4- La classification périodique contient combien de lignes et de colonnes ? 0.5pt
5- Donner la valeur de la constante d'Avogadro N_A. 0.5pt

EXERCICE 2 : SAVOIR-FAIRE 6pts

1- Ecrire les formules brutes des composés suivants : 0.25pt x2 = 0.5pt
   a- Dioxyde de carbone
   b- Chlorure d'hydrogène.
2- Ecrire les formules des ions suivants : 0.25pt x2 = 0.5 pt
   a- L'ion chlorure
   b- L'ion sulfate
3- L'atome de calcium Ca perd 2 électrons pour devenir un ion.
   Donner la formule de cet ion. 1pt
4- On donne la case ci-contre de la classification périodique des éléments :

17Cl Chlore 35,5

4.1 indiquer le nom, le numéro atomique et la masse molaire atomique de l'élément. 1.5pt
4.2 situer-le dans le tableau de classification périodique. 0.5pt
5- le saccharose a pour formule brute $C_{12}H_{22}O_{11}$
On donne les masses molaires atomiques en g/mol suivantes : H : 1 ; C : 12 ; O : 16
5.1 calculer sa masse molaire M. 1pt
5.2 quelle quantité de matière contient 3,5g de ce composé ? 1pt

EVALUATION DES COMPETENCES 10pts

Situation- problème :

Un groupe d'élèves de la classe de troisième, après le cours sur la mole avec leur professeur de PCT se rend au laboratoire de chimie de leur collège. Il y trouve un morceau de craie de formule brute C_aCO_3 de masse m = 3,4g.

Informations : Masses molaires atomiques en g/mol C : 12 ; O : 16 ; C_a : 40.

Ces élèves ont besoin de la quantité de matière du morceau de craie pour continuer leur expérience, mais ne parviennent pas.

Aider ces élèves à résoudre leur problème.

http://sujetexa.com