

ANNÉE SCOLAIRE	EVALUATION SUMATIVE	EPREUVE	CLASSE	DUREE	COEFFICIENT
2024/2025	N°01	PCT	3AE	2H	02
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

Abe30/09/2024

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

- $CaCO_3$ de masse $m = 3,4g$.

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