MINESEC		**ANNEE SCOLAIRE : 2019/2020**	
DRES		**CONTROLE CONTINU N°1**	
DDES/WOURI		**EPREUVE :**	**P.C.T**
LYCÉE D'AKWA		**COÉFFICIENT :**	**3**
		DUREE :	**2H00 min**

NOMS ET PRENOMS DE L'ELEVE :…….....**DATE : 27/09/2019**
CLASSE : $3^{ème}E_2$ **N°**……
DEVOIR DE: Physique-Chimie-Technologie (P.C.T) **N° : 01**
INTITULE DE LA COMPETENCE VISEE : *Utiliser la classification périodique des éléments chimiques.*

APPRECIATION AU NIVEAU DE LA COMPETENCE (A COCHER ABSOLUMENT)

NON ACQUIS (NA)	EN COURS D'ACQUISITION (EA)	ACQUIS (A)

NOTE DE L'EVALUATION :
PARTIE 1 : Evaluation des ressources…… **NOTE TOTALE :**…….
PARTIE 2 : Evaluation des compétences……
VISA DU PARENT :

NOMS ET PRENOMS :…….....**DATE :**……..
TEL :……..

SIGNATURE :……
OBSERVATIONS DU PARENT OU DU TUTEUR :……
……...
……...
……...
……...

PARTIE 1 : **Evaluation des ressources / 10points**

Exercice1 : Evaluation des savoirs / 5pts

1. L'ion sulfure provient de l'atome de soufre (S) qui a gagné deux électrons.

1.1. La formule de l'ion sulfure est :…….. **0.5pt**

1.2. Souligner d'un trait la réponse juste. L'ion sulfure est : **0.5pt**

a. un anion monoatomique **b.** un cation polyatomique
c. un cation monoatomique **d.** un anion polyatomique.

2. Répondre par Vrai ou Faux :

a. Un atome est une espèce chimique électriquement chargée…….. **0.5pt**

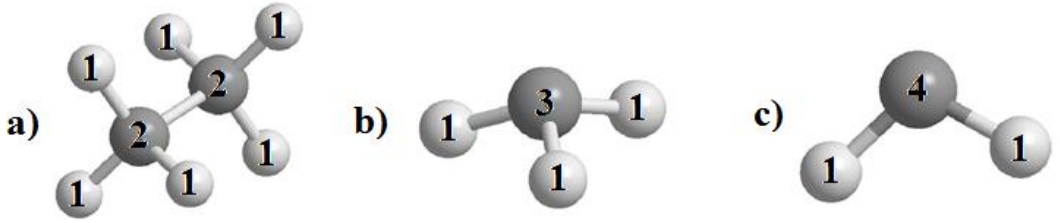
b. Dans le tableau de classification périodique les éléments sont classés par numéro de masse croissant……. **0.5pt**

3. Compléter le tableau ci-dessous : **3pts**

$Cr_2O_7^{2-}$; Hg^{2+} ; Fe^{3+} ; SiO_4^{4-} ; H_3O^+ ; NH_4^+			
Cations	**Anions**	**Ions polyatomiques**	**Ions monoatomiques**

Exercice2 : Evaluation des savoir-faire / 5pts

Soient les molécules dont les modèles moléculaires éclatés sont représentés ci-dessous :



1. En vous servant de la légende suivante : (1)=Hydrogène, (2)=Carbone; (3)=Azote ; (4)=Oxygène. La formule brute de chacune de ces molécules est : **a)**…… ;**b)**…… ;**c)**……..... **(1pt×3)=3pts**

2. Soient les molécules suivantes : l'urée $CO(NH_2)_2$; glucose $C_6H_{12}O_6$. L'atomicité de chacune de ces molécules est :
Pour l'urée $CO(NH_2)_2$ est :…… ; pour le glucose $C_6H_{12}O_6$ est :……**(1pt×2)=2pts**

PARTIE 2 : Evaluation des compétences / 10points

SITUATION-PROBLEME

Les élèves du Club Scientifique du Lycée d'AKWA décident pour Les Journées Portes Ouvertes, de construire sur un papier format Ao un tableau de la classification périodique des 20 premiers éléments. Pour émerveiller Monsieur Le Sous-Préfet qui sera présent, ils décident de laisser des vides qu'ils rempliront lors de la cérémonie ceci dans le but d'expliquer le principe de construction de ce tableau.

$_{1}$H Hydrogène 1,00							$_{2}$He Hélium 4,03
$_{3}$Li Lithium 6,94	$_{4}$Be Béryllium 9,01	$_{5}$B Bore 10,81		$_{7}$N Azote 14,01	$_{8}$O Oxygène 16,00	$_{9}$F Fluor 19,00	$_{10}$Ne Néon 20,18
	$_{12}$Mg Magnésium 24,31	$_{13}$Al Aluminium 27,00		$_{15}$P Phosphore 31,00			$_{18}$Ar Argon 39,95
$_{19}$K Potassium 39,01							

Tache1 : Expliquer à l'aide de vos connaissances de cours, comment se fait la construction du tableau de la classification périodique ci-dessus après l'avoir décrit. ……

……

……

……

……

……

……

……

……

……**2pts**

Tache2 : Compléter les cases vides laissées par ces élèves dans le tableau ci-dessus. On donne : Si(Z=14) ; Na(Z=11) ; S(Z=16) ; C(Z=6) ; Cl(Z=17) ; Ca(Z=20). **3pts**

Tache3 : Retrouver le nom ; le numéro atomique et la masse molaire atomique des éléments suivants: Mg ; H ; O ; K ; N ; Ar.

……

……

……

……

……

……

……

……

……

……**4pts**

Taches	**Pertinence de la production**	**Maîtrise des connaissances scientifiques**	**Cohérence de la production**
Tache1	0.5pt	1pt	0.5pt
Tache2	0.5pt	1.25pt	1.25pt
Tache3	0.5pt	2pts	1.5pt

Présentation : 1pt **GRILLE D'EVALUATION**