

COLLEGE PRIVE BILINGUE LAROUSSE BP. 11700 TEL. (+237) 677 35 71 04 / 699 64 24 98					
ANNEE SCOLAIRE	TRIMESTRE N°2	EPREUVE	CLASSE	DUREE	COEF
2022-2023	EVALUATION N°4	PHYSIQUE/CHIMIE	T. IH/ESF	h	
EXAMINATEUR : M. ONANENA			DATE 27/02/2023	EF	

BT IH / ESF BLANC N°1

CHIMIE

6pts

- 1) On considère des polymères dont les symboles : PE , PS et PCV
 - 1-1) Donner les noms correspondant à chaque symbole. 0,5x3=1,5pt
 - 1-2) Préciser le monomère et le motif de chaque polymère 05 x 2 x 3 = 3 pts
- 2) Définir composé aromatique. 0,5pt
- 3) Ecrire la formule développée du benzène puis sa représentation. 1pt

PHYSIQUE

14pts

- 1- Définir : 0,5 x 4 pts = 2pts
UV ; IR , Radioactivité ; période radioactive.
- 2- Quels sont les dangers liés à une exposition excessive aux UV et aux rayons X ? 2pts
- 3- On donne les noyaux suivants :

${}_{92}^{235}X$; ${}_{92}^{238}U$; ${}_{80}^{204}Hg$; ${}_{82}^{204}Pb$

 - a) Préciser le nombre de masse A , le numéro atomique Z et le nombre de neutrons N de chacun. 0,25 x 3 x 4 = 3pts
 - b) Définir isotope, puis indiquer les noyaux qui sont isotopes. 1,5pt
- 4- 1) Compléter les réacteurs. 3pts
 - a) ${}_{84}^{210}P. \rightarrow \dots + {}_{82}^{206}Pb$
 - b) ${}_{11}^{22}Na \rightarrow {}_1^0e + \dots$
 - c) ${}_y^xI \rightarrow \beta^- + {}_{54}^{131}Xe$
- 4- 2) Enoncer les règles utilisées. 2pts