DE MONTO
-000 000 000

Nom (s) :	
Prénom (s):	

/	20	

Akanda, le 13/05/2022

2 :066 280 239

ÉVALUATION 2 sur 3 DE CHIMIE (60 min) Niveau · 2nde

- 14	veau : Z						visa du parciit
Exe	ercice 1 : Questions à Choix Mu	Itiples	3.	Nom	mer le	s éléments chin	niques
	mi les propositions suivante		 Nommer les éléments chimiques correspondant à chaque isotope. 				
	es) bonne(s) réponse(s).				•		•
•	Le noyau d'un atome de Pho	enhore P					
١.		•					
	contient 15 protons et 16 neu						•••••
	écriture conventionnelle est .		1	Donn		omposition (non	 nhro
	$\Box _{15}^{16}P \qquad \Box _{15}^{31}P$	\square $^{15}_{16}P$				omposition (nor	
2.	Deux atomes isotopes:					e^- , de protons a	
	Possède le Possède le	□ Appartienn		neutr	ons N)	des noyaux sui	vants :
	même même	ent au			7 ·		
	nombre de nombre de		1	² C			
				6 ^C			
	protons. neutron.	élément			N :		
		chimique.		Ī			
3.	L'écriture conventionnelle d'u	un neutron est			Z:		
	:		1	⁹ F	e-:		
	$\square _{0}^{1}n$ $\square _{1}^{1}n$	\Box $^{0}_{1}$ n		9			
4	Un noyau d'iode d'écriture co	_					
••	¹²³ ₅₃ I se désintègre en émettar					rire une réaction	
	•	•	Le p	olomb	185 e	est instable. Il s	e désintègre
	⁰ ₁ e et un noyau d'écriture con		en f	orma	nt du	mercure 181 et	de l'hélium 4.
	$\Box _{52}^{123}$ Te $\Box _{53}^{122}$ I	□ ¹²³ Xe	1.	Donn	er les	écritures conve	ntionnelles des
5.	La réaction d'équation			nova	ıx des	atomes de plon	nb 185. de
	$2 H_2O (I) \rightarrow 2 H_2 (g) + O_2 (g)$			-		1 et d'hélium 4.	
	modélise une transformation			111010	<u> </u>	Tot a ficilatif 4.	
	Nucléaire.	☐ FilySique.					
	maigra 2 a À managa dan mana		2.	Écrire	e l'équa	ation de cette ré	action
	ercice 2 : À propos des noya						
On considère les atomes dont les noyaux ont les nucléaire.							
ecr	itures conventionnelles suivan	tes:					
	$^{12}_{6}\text{C}$ $^{12}_{7}\text{N}$	¹⁹ ₉ F		nnée			
	,		Z(F	Pb) =8	32 ; Z(H	lg)=80 ; Z(He)=	2
	¹⁹ ₈ O ¹³ ₆ C	¹³ ₇ N	Evo	rcico	/ · [14:	liser les lois de	Soddy
1.	Définir atomes isotopes.						
					•		ons nucléaires
			sui	ante	s dete	rminer les vale	urs A et Z.
			a)	$^{212}_{83}B$	$i \longrightarrow {}^{A}_{Z}$	$\Gamma l + {}^{4}_{2}He$	
			,	05	L	L	
			••••			• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	•••••
			••••				•••••
			••••				
2.	Identifier les atomes isotopes er	n iustifiant.	b)	$^{123}_{53}I$	$\rightarrow {}^{123}_{52}$	$Te + {}_Z^Ae$	
				• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •			
			٠	1	ATT	946 13917	o 1
			C)	$_{0}^{1}n +$	$ZU \longrightarrow$	$+^{94}_{38}Sr + ^{139}_{54}Xe +$	$3_0^{\dagger}n$