

FISIKA-KIMIKA1 7.GAIA. - ATOMOA -TAULA PERIODIKOA: ARIKETAK.-ERREPASOA

- Aztertu ondorengo bikoteetatik isotopoak direnak. Arrazoitu zure erantzuna.  
a)  ${}^2\text{H}^+$  eta  ${}^3\text{H}$  b)  ${}^3\text{He}$  eta  ${}^4\text{He}$  c)  ${}^{12}\text{C}$  eta  ${}^{14}\text{N}^+$  d)  ${}^3\text{H}$  eta  ${}^4\text{He}^+$
- Potasio atomoak, K, elektroia bat galtzen duenean ioi potasio bihurtzen da. Hau dela eta, potasioaren peso atomikoa 39 baldin bada bere ioiarena 40 izango da. Egia ala gezurra? Arrazoitu zure erantzuna.
- Kobaltoaren isotopo bat minbizia sendatzeko terapia batzuetan erabiltzen ohi da. Idatzi kobaltoaren ( $Z=27$ ) hiru isotoporen adierazpena neutroi kopurua 29, 31 eta 33 dela jakinda hurrenez hurren
- Ondorengo taulan agertzen diren elementu guztiak neutroak dira. Bete ezazu.

Elementu kimikoa	$\frac{A}{Z}\text{X}$	Z	A	$p^+$	n	$e^-$	Banaketa elektronikoa	TALDEA	PERIODOA	Balentzia ionikoa eta kobalentea
				15	16					
			52	24						
		36	84							
					18	16				
					22		$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$			
		16			16					
			27		14					
		7	14							
			59				$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$			
			40				$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$			

Isotoporik al dago? Arrazoitu zure erantzuna.

- Ondorengo taulan agertzen diren substantzia guztiak ioiak dira. Bete ezazu.

Ioiak	Z	A	$p^+$	n	$e^-$	Banaketa elektronikoa	TALDEA	PERIODOA
$\text{X}^{+2}$	12	24						
		16	8		10			
	17			18		$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$		
$\text{X}^{-3}$			33	42				
	19	40				$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$		
$\text{X}^{-4}$		12		6				
			13	27		$1s^2 2s^2 2p^6$		
$\text{X}^{-1}$	9			10				
	31			39	27			
$\text{X}^{+4}$		119	50					

6.-

- Zer da ionizazio potentziala? Nola aldatzen da taula periodikoan? Zergatik?
- A,B,C,D elementuen zenbaki atomikoa 19,30,35,36 dira hurrenez hurren:
  - Kokatu taula periodikoan: taldea, periodoa, izena (posible bada).
  - Ordena itzazu erradio atomikoaren arabera eta elektronegatibitatearen arabera. **Azaldu.**