

BIRPASATZEKO ARIKETA INTERAKTIBOAK

4. ATOMOEN EZAUGARRIAK

Atomo bat adierazteko, ikur bat (X) eta bi zenbaki erabiltzen dira: ${}^A_Z X$

★ ZENBAKI ATOMIKOA

- atomoan dituen protoien / elektroien / neutroien kopurua adierazten du.
-letraz adierazten da.
- Atomo neutroetan, kopurua eta kopurua berberak dira.

★ MASA ZENBAKIA

- gehikopurua adierazten du.
- letraz adierazten da.

	sodio Na	cloro Cl
zenbaki atomikoa Z	11	17
masa zenbakia A	23	35
elektroi kopurua Z		
protoi kopurua Z		
neutroi kopurua A - Z		

29. Kaltzio atomo batek 20 protoi ditu. Zer zenbaki atomiko du? Zenbat elektroi ditu?

30. Aluminio atomoak 13 protoi, 13 elektroi eta 14 neutroi ditu. Adierazi nola adierazten den atomo hori:

- a) ${}^{13}_{13}\text{Al}$
- b) ${}^{13}_{14}\text{Al}$
- c) ${}^{27}_{13}\text{Al}$
- d) ${}^{13}_{20}\text{Al}$

2. EBATZITAKO ARIKETA

Marratzu atomoen eskema bat eta sartu atomoen partikula subatomikoak:



Lehenik eta behin, atomoak osatzen dituzten partikulak identifikatu behar dituzu. Honelako taula bat lagungarri gerta dakizuke:

Atomoa	Z: Protoi kopurua	A: Elektroi kopurua	A - Z: Neutroi kopurua
Helioa	2	2	4 - 2 = 2
Litia	3	3	7 - 3 = 4

Protoiek eta neutroiek atomoaren nukleoa osatzen dute eta erdigunean jartzen dira.



Elektroiak besteak baino txikiagoak dira eta geruza zirkularretan daude, nukleoaren inguruan. Lehenengo geruza elektronikoak gehienez ere 2 elektroi ditu; bigarrenak, 8 elektroi; hirugarrenak eta laugarrenak, 18 elektroi, etab.

31. Atomo baten protoi kopurua hau da: $Z = 6$. 7 neutroi baditu, zein izango da haren masa-zenbakia (A)? Zenbat protoi ditu?

- a) $A = 6$ eta 7 protoi.
- b) $A = 13$ eta 6 protoi.
- c) $A = 7$ eta 13 protoi.
- d) $A = 7$ eta 6 protoi.

29. ariketa

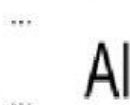
$$Z = \dots\dots\dots$$

..... ELETROI DITU NEUTROA DELAKO

30. ariketa

$$Z = \dots\dots\dots$$

$$A = \dots\dots + \dots\dots = \dots\dots$$

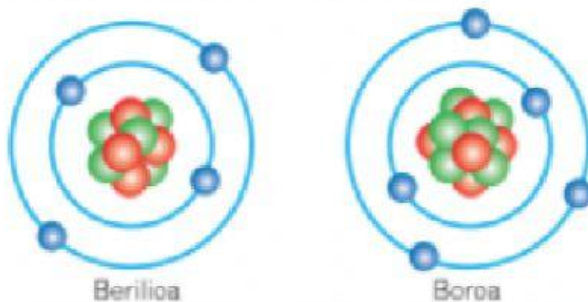


31. ariketa

$$A = \dots\dots + \dots\dots = \dots\dots$$

..... protoi

32. Aztertu marrazkiak eta osatu taula.



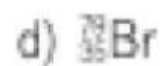
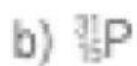
Elementua	Protoi kopurua	Elektroi kopurua	Neutroi kopurua	Zenbaki atomikoa: Z	Masa-zenbakia: A
Berilioa					
Boroa					

33. Atomo batek 53 protoi eta 74 neutroi ditu.

- a) Zer zenbaki atomiko du?
b) Zer masa-zenbaki du?

- a) $Z = \dots$
b) $A = \dots + \dots = \dots$

34. Zenbat protoi, neutroi eta elektroi dituzte atomo hauek?



	Ag	P	K	Br
A				
Z				
protoiak				
elektroiak				
neutroiak				

