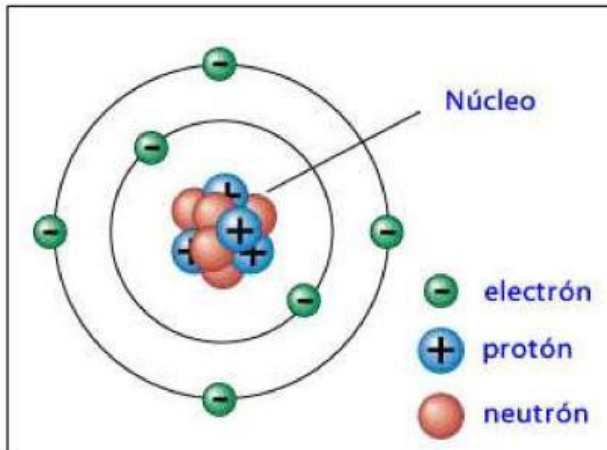


EL NUCLI DE L'ÀTOM

El **nombre atòmic, Z**, és el nombre de **protons** que té un àtom. Tots els àtoms del mateix element tenen el mateix nombre atòmic.

El **nombre màssic, A**, és la suma del nombre de protons (Z) i el nombre de neutrons d'un àtom. Són el **total de partícules** que hi ha al nucli.



Nombre de protons= 4

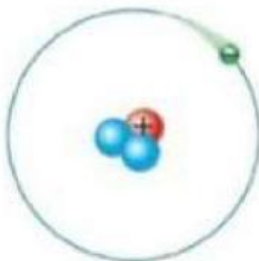
$$\rightarrow Z=4$$

Nombre de neutrons= 5

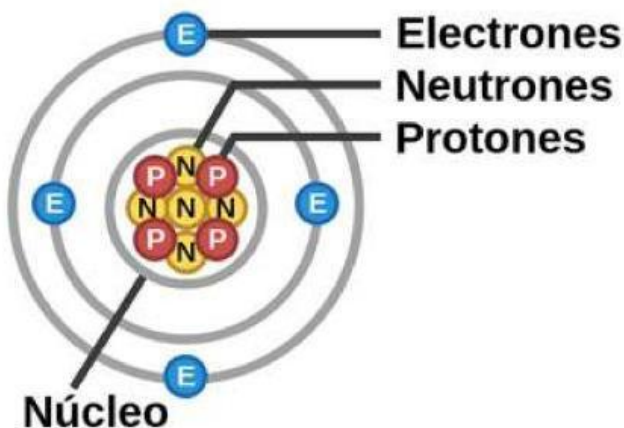
$$\rightarrow A = p + n = 4 + 5 = 9$$

El nombre màssic indica la massa d'un àtom ja que la massa del protó és quasi igual a la del neutró i molt més gran que la de l'electró

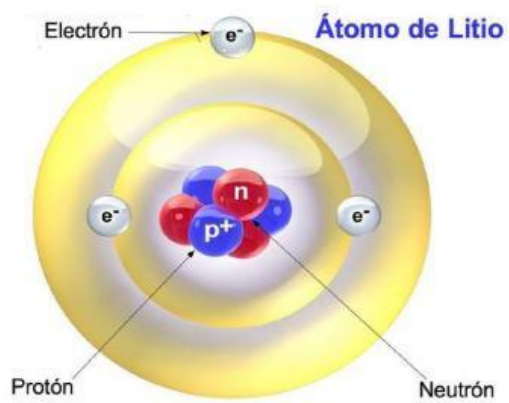
1- Completa:



nombre protons	
nombre neutrons	
Z	
A	



nombre protons	
nombre neutrons	
Z	
A	



nombre protons	
nombre neutrons	
Z	
A	