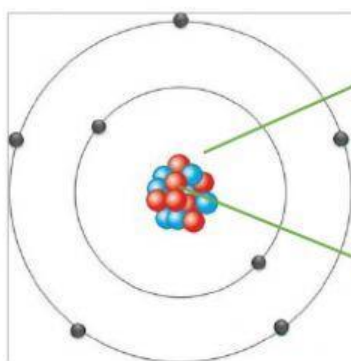


L'ÀTOM: N° ATÒMIC I N° MÀSSIC



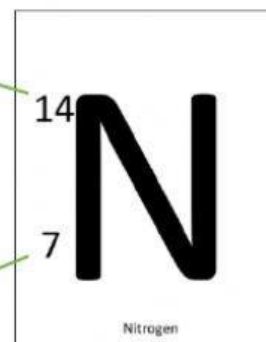
N° Màssic, $A \rightarrow$ nombre de partícules que conté el nucli

$$A = n^{\circ} \text{ protons} + n^{\circ} \text{ neutrons}$$

N° Atòmic, $Z \rightarrow$ nombre de protons que els àtoms d'un element contenen al nucli

Els àtoms neutres tenen el mateix nombre de càrregues positives que de negatives.

$$N^{\circ} \text{ de protons} = N^{\circ} \text{ d'electrons}$$



Omple els espais que falten a la taula següent. Pots utilitzar la taula periòdica per trobar el nom de cada element:

NOM	Z	A	N° protons	N° electrons	N° neutrons
			24		23
	13				12
	14	28			
		37		19	
		19	8		
		49			26
Carboni					7
	5				3

Tots els àtoms indicats a la taula són neutres.