Protones, neutrones y electrones

Calcula las partículas de cada átomo neutro

Protones = Z
el número atómico

Electrones = Z
si el átomo es neutro

Neutrones = A − Z
masa menos número atómico

A es el número másico: protones más neutrones.

Elemento	Símbolo	Z	A	Protones	Neutrones	Electrones
Hidrógeno	H	1	1	1	0	1
Helio	He	2	4			
Carbono	C	6	12			
Nitrógeno	N	7	14			
Oxígeno	O	8	16			
Sodio	Na	11	23			
Magnesio	Mg	12	24			
Aluminio	Al	13	27			
Cloro	Cl	17	35			
Calcio	Ca	20	40			
Hierro	Fe	26	56			
Oro	Au	79	197			

La primera fila es el ejemplo resuelto.