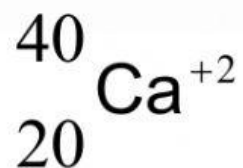




1. Sea el átomo de calcio



Observa y responde:

Número atómico (Z)	
Número de masa atómica (A)	
Numero de protones	
Número de neutrones	
Número de electrones	

2. Sea el átomo de cloro



Observa y completa:

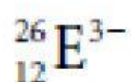
Número atómico (Z)	
Número de masa atómica (A)	
Numero de protones	
Número de neutrones	
Número de electrones	



Completa:

Especie química	Z	A	p ⁺	n	e ⁻
$^{32}_{16}\text{S}^{2-}$					
$^{23}_{11}\text{Na}^{1+}$					
$^{19}_9\text{F}^{1-}$					
$^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$					

Determina la cantidad de electrones presentes en el siguiente ion:



- a) 12 b) 13 c) 15 d) 26