

ACTIVIDAD: Estructura atómica – IONES

- Completar la siguiente tabla con la información pedida en cada columna.

Notación	Átomo	A	z	# p ⁺	N	# e ⁻
$^{23}_{11}\text{Na}^{+1}$						
$^{16}_{8}\text{O}^{-2}$						
$^{21}_{10}\text{Ne}$						

- Selecciona la opción correcta en los siguientes ejercicios.

1. ¿Cuántos electrones presenta $^{40}_{20}\text{Ca}^{+2}$?

- a) 20 b) 18 c) 40
d) 22 e) 42

2. ¿Cuántos protones presenta $^{11}_{5}\text{B}^{+3}$?

- a) 3 b) 5 c) 2
d) 6 e) 11

3. ¿Cuántos neutrones presenta $^{23}_{11}\text{Na}^{+1}$?

- a) 1 b) 10 c) 11
d) 12 e) 23

4. ¿Cuántos electrones presenta $^{35}_{17}\text{Cl}^{-1}$?

- a) 17 b) 18 c) 16
d) 30 e) 35

5. Indique el número de electrones $^{22}_{22}\text{Ti}^{+2}$

- a) 22 b) 20 c) 18
d) 24 e) 11

6. Indique el número de protones $^{23}_{23}\text{V}^{+3}$

- a) 20 b) 23 c) 26
d) 11 e) 29

7. Indique el número de neutrones $^{51}_{23}\text{V}^{+5}$

- a) 18 b) 23 c) 28
d) 27 e) 51

8. La siguiente especie $^{59}_{28}\text{Ni}^{+2}$, ¿cuántos e⁻ presenta?

- a) 28 b) 26 c) 30
d) 59 e) 31