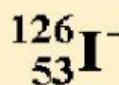


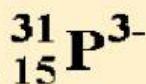
FICHA INTERACTIVA: IONES Y ENLACES QUÍMICOS

Rellena los huecos con números.



1. Tenemos el siguiente ion . Rellena los huecos:

- a. Z =
- b. A =
- c. Número de protones:
- d. Número de electrones:
- e. Número de neutrones:



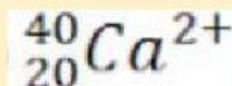
2. Tenemos el siguiente ion . Rellena los huecos:

- a. Z =
- b. A =
- c. Número de protones:
- d. Número de electrones:
- e. Número de neutrones:



3. Tenemos el siguiente ion . Rellena los huecos:

- a. Z =
- b. A =
- c. Número de protones:
- d. Número de electrones:
- e. Número de neutrones:



4. Tenemos el siguiente ion . Rellena los huecos:

- a. Z =
- b. A =
- c. Número de protones:
- d. Número de electrones:
- e. Número de neutrones:

5. Completa el siguiente tabla.

Símbolo	Número Atómico	Número másico	p+	e-	n
Li ⁺	3				4
Cu ⁺²			29		34
B ³⁻	5	11			
Be ²⁺		9		2	

Identifica que tipo de enlace existe entre las moléculas, guíate mirando la tabla periódica de los elementos.

SOLO ESCRIBIENDO: metálico, covalente o iónico.

- A. Óxido de magnesio (MgO)
- B. Latón (CuZn)
- C. Cloruro de manganeso (MnCl₂)
- D. Benceno (C₆H₆)
- E. Metano (CH₄)