

FICHA INTERACTIVA: IONES Y ENLACES QUÍMICOS

Rellena los huecos con números.

1. Tenemos el siguiente ion $^{126}_{53}\text{I}^{-}$. Rellena los huecos:
- $Z =$
 - $A =$
 - Número de protones:
 - Número de electrones:
 - Número de neutrones:

2. Tenemos el siguiente ion $^{31}_{15}\text{P}^{3-}$. Rellena los huecos:
- $Z =$
 - $A =$
 - Número de protones:
 - Número de electrones:
 - Número de neutrones:

3. Tenemos el siguiente ion $^{197}_{79}\text{Au}^{3+}$. Rellena los huecos:
- $Z =$
 - $A =$
 - Número de protones:
 - Número de electrones:
 - Número de neutrones:

4. Tenemos el siguiente ion $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$. Rellena los huecos:
- $Z =$
 - $A =$
 - Número de protones:
 - Número de electrones:
 - Número de neutrones:

5. Completa el siguiente tabla.

Símbolo	Número Atómico	Número másico	p+	e-	n
Li+	3				4
Cu+2			29		34
B3-	5	11			
Be2+		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 (MnCl_2)
- D. Benceno (C_6H_6)
- E. Metano (CH_4)