FICHA INTERACTIVA: IONES Y ENLACES QUÍMICOS

Rellena los huecos con números.

1. Tenemos el siguiente ion $^{126}_{53}I^-$. Rellena los huecos:
   a. Z =
   b. A =
   c. Número de protones:
   d. Número de electrones:
   e. Número de neutrones:

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

3. Tenemos el siguiente ion $^{197}_{79}Au^{3+}$. Rellena los huecos:
   a. Z =
   b. A =
   c. Número de protones:
   d. Número de electrones:
   e. Número de neutrones:

4. Tenemos el siguiente ion $^{40}_{20}Ca^{2+}$. 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
B3-	5	11			
Be2+		9		2	

LIVEWORKSHEETS

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)

LIVEWORKSHEETS