

TRABAJO DE CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

💡 Sugerencias:

- Utiliza tu tabla periódica para obtener los datos necesarios en cada actividad.
- Trabaja de forma prolija, clara y ordenada; recuerda que las consignas son consecutivas y se relacionan entre sí.
- Si tienes dudas, consúltalas; no te quedes con ellas.

1. Escribe la configuración electrónica de cada elemento. Separa los electrones por niveles de energía. Indica qué parte de la configuración electrónica determina el grupo y el período en los que se encuentra el elemento dentro de la tabla periódica. Verifica esta información comparándola con los datos de tu tabla periódica.

- | | |
|-------------|-----------|
| a) Potasio | d) Cloro |
| b) Germanio | e) Hierro |
| c) Vanadio | f) Oro |

2. Completa los datos faltantes en el cuadro, los últimos cinco elementos los eliges vos:

Nombre de elemento	Símbolo químico	Numero atómico (Z)	Numero másico (A)	Grupo	Periodo	Cantidad de protones (p ⁺)	Cantidad de neutrones (n ⁰)	Cantidad de electrones (e ⁻)
	C							
		27						
Bario								
						30		
				17	5			

3. Escribe la configuración electrónica de todos los elementos del punto 2. Separa en niveles de energía e indica que parte de ella me muestra el grupo y el periodo.
4. A partir de las configuraciones electrónicas que escribiste en el punto anterior, responde las siguientes preguntas de acuerdo con la información obtenida.
- ¿Qué elemento tiene la C.E. más larga? ¿Cuántos electrones tiene en su último nivel?
 - ¿Qué elemento tiene la C.E. más corta? ¿Cuántos electrones tiene en su último nivel?
 - ¿Cuántos elementos tienen su nivel 3 completo? Menciona los nombres de esos elementos.

