

1 Capacidad de los subniveles

Indica el número máximo de electrones que puede alojar cada subnivel.

Subnivel	N.º máximo de electrones
<i>s</i>	
<i>p</i>	
<i>d</i>	
<i>f</i>	

**2 Orden de llenado**

Completa el orden de llenado de los subniveles según el diagrama de Moeller.

Importante: escribe únicamente los subniveles (*s, p, d, f*), sin indicar el número de electrones.

	→		→		→		→		→		→	
	→		→		→		→		→		→	

3 Configuración electrónica

Escribe la configuración electrónica de los siguientes átomos neutros.

Importante: escribe los subniveles separados por espacios. Por ejemplo: $1s^2 2s^2 2p^6$.

Elemento	Z	Configuración electrónica
O	8	
Al	13	
P	15	
Sn	50	

4 De la configuración a la tabla periódica

A partir de cada configuración electrónica, indica período, grupo y bloque.

Configuración electrónica	Período	Grupo	Bloque
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$			
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$			
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$			

5 ¿Qué elemento es?

Para cada número atómico, escribe su configuración electrónica e indica período, grupo y bloque.

Z	Configuración electrónica	Período	Grupo	Bloque
11				
20				
34				
38				

6 El sistema periódico

a) ¿En qué orden se organizan los elementos químicos en la tabla periódica?

b) Relaciona cada categoría con su definición.

Gases nobles	Presentan propiedades intermedias entre metales y no metales.
Metales	Buenos conductores del calor y de la electricidad.
Semimetales	En general, malos conductores del calor y de la electricidad.
No metales	Constituyen el grupo 18 y presentan una serie de propiedades especiales.