

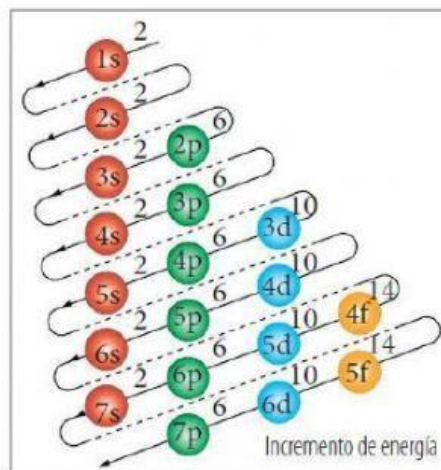
### ACTIVIDAD. CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

Primer apellido	Segundo Apellido	Nombre	Grupo

**EJEMPLO:** Usando la regla de las diagonales, escribe la configuración electrónica de la plata

$^{47}\text{Ag}$ :

2	2	6	2	6	2	10	6	2	9
1s	2s	2p	3s	3p	4s	3d	4p	5s	4d



### EJERCICIOS

1. Siguiendo el ejemplo, escribe en cada recuadro el nivel y número de electrones correspondiente.

Elemento	Configuración electrónica
$^{11}\text{Na}$	
$^7\text{N}$	
$^{28}\text{Ni}$	

$^{17}\text{Cl}$	
$^{35}\text{Br}$	
$^{15}\text{P}$	
$^9\text{F}$	
$^{18}\text{Ar}$	

1. Con base en la configuración electrónica, selecciona la respuesta correcta de las siguientes preguntas pulsando sobre ella.

a) ¿Cuántos electrones poseen los átomos de argón (Ar), de número atómico 18, en su capa o nivel de energía más externo?:

2 electrones

6 electrones

8 electrones

18 electrones

b) ¿Qué electrones de la corteza de átomo de bromo (Br) influyen más notablemente en sus propiedades químicas por estar más alejados del núcleo?

Los del nivel 2

Los del subnivel 3d

Los del orbital 1s

Los del nivel 4

c) ¿Qué tienen en común las configuraciones electrónicas de los átomos de Na, P y Ar?:

Que poseen un solo electrón en su capa o nivel más externo

Que poseen el mismo número de capas o niveles ocupados por electrones

Que tienen completo el subnivel s más externo

Sus configuraciones electrónicas son muy diferentes y no tienen nada en común

d) ¿Qué tienen en común las configuraciones electrónicas de los átomos de Cl, Br y F? Señala la afirmación correcta:

Todos tienen el mismo número de capas o niveles ocupados por electrones

Tienen el mismo número de orbitales ocupados por electrones

Todos tienen el mismo número de electrones en su nivel más externo

Tienen pocos electrones en su nivel más externo