



HOJA DE TRABAJO

Nombre:

1. Busca el nombre de los siguientes elementos y calcula la cantidad de protones, electrones y neutrones.

106 Pd 46	Nombre: Protones: Neutrones: Electrones:	24 Mg 12	Nombre: Protones: Neutrones: Electrones:
127 I 53	Nombre: Protones: Neutrones: Electrones:	59 Co 27	Nombre: Protones: Neutrones: Electrones:
137 Ba 56	Nombre: Protones: Neutrones: Electrones:	119 Sn 50	Nombre: Protones: Neutrones: Electrones:



2. Con ayuda de la tabla periódica, escribe el símbolo y la cantidad de electrones que tienen los siguientes elementos. Luego, distribuye los electrones en los niveles correspondientes.

Elemento	Distribución de electrones
<u>Azufre</u> Símbolo: # Electrones:	Nivel 1: Nivel 2: Nivel 3:
<u>Argón</u> Símbolo: # Electrones:	Nivel 1: Nivel 2: Nivel 3:
<u>Litio</u> Símbolo: # Electrones:	Nivel 1: Nivel 2:
<u>Aluminio</u> Símbolo: # Electrones:	Nivel 1: Nivel 2: Nivel 3: