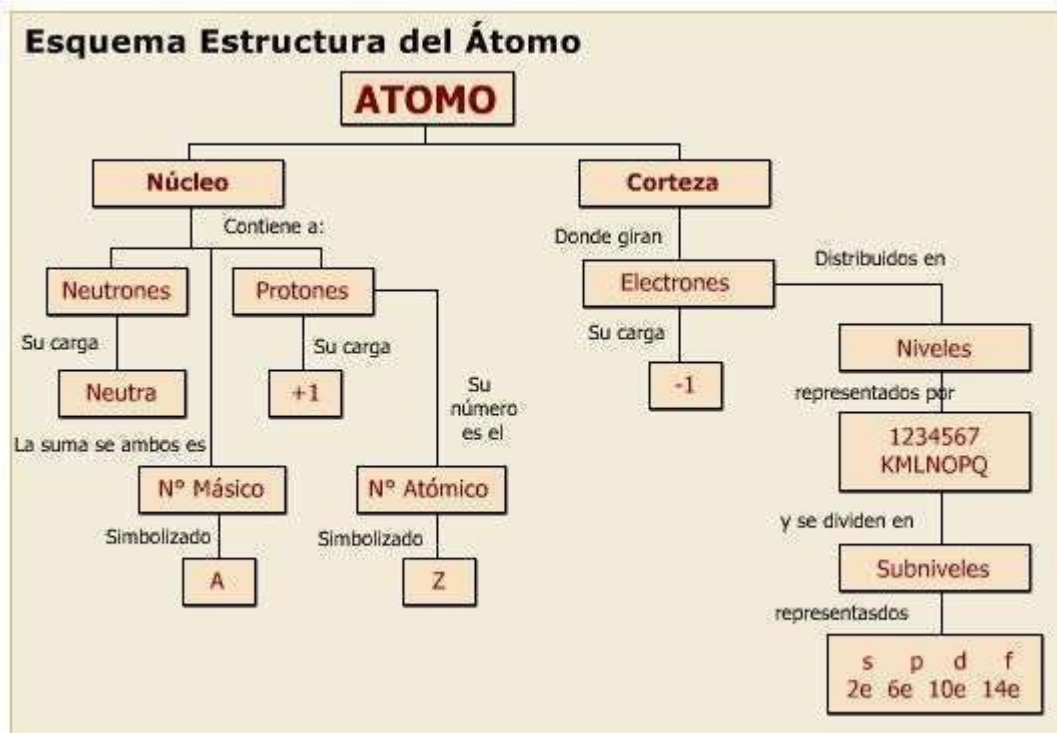


**PROPÓSITO:**

Analizar la conformación de la tabla periódica a partir de las propiedades de los elementos.

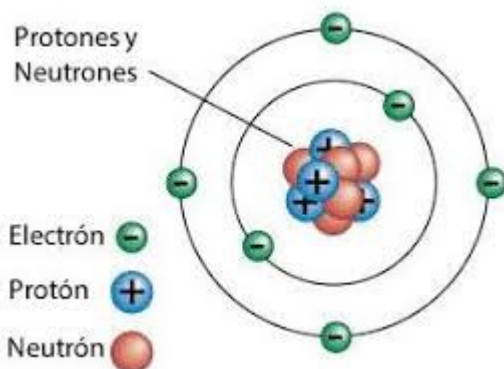
**MOTIVACIÓN:**

Aplicar los aprendizajes de la tabla periódica como parte de nuestra vida cotidiana y su importancia de estudio como ciencia experimental.

**EXPLICACIÓN:**

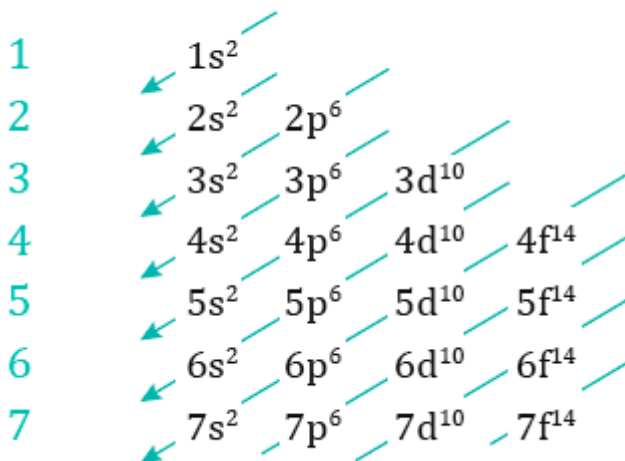
Relacion átomo con la tabla periódica: Como se ha explicado en la guía anterior, la **tabla periódica** ordena los elementos horizontalmente a base del número de protones en el núcleo de un **átomo** y coloca aquellos con propiedades químicas similares en columnas. ... Estas pueden ser compuestos o elementos que interactúan de diferentes maneras. A continuación

aparece una imagen para que visualicen la estructura del átomo



De igual manera se estudian los niveles y subniveles de energía, los cuales tienen una cantidad de electrones, los cuales se deben ubicar de acuerdo a los electrones que tenga el átomo, y que hace referencia a la configuración o notación espectral, como a continuación se presenta en la imagen:

## Niveles



### EJERCICIOS:

1. Dibujo los anteriores átomos presentados en clase y escribo el nombre de cada uno, menciono cuantos electrones, protones y neutrones posee, a que grupo y periodo en la tabla periódica pertenece.

2. Completo la configuración electrónica correspondiente a los 7 niveles.

1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 4s<sup>2</sup> 3d<sup>10</sup>.....

### EVALUACIÓN:

1. Completo el siguiente cuadro según la información dada:

SÍMBOLO	A-masa	Z-PROTONES	e-ELECTRONES	N-NEUTRONES	GRUPO	PERIODO
	23		11			
O		8				
	40		20			
Ne		10				
	27	13				
Na	23					

2. Completo la tabla, según información solicitada:

ELEMENTO	SIMBOLO	No.ATOMICO	NOTACION ESPECTRAL
POTASIO			
MAGNESIO			
HIERRO			
PLATA			
VANADIO			
GALIO			

**BIBLIOGRAFÍA:**

[https://www.youtube.com/watch?v=alvZ\\_pCkKNI](https://www.youtube.com/watch?v=alvZ_pCkKNI)

<https://www.youtube.com/watch?v=2V-IYdcsoAw>