

## Taller

1. Como se encuentra organizada la tabla periodica.
2. Escriba el numero atomico, numeros de neutrones, numero masimo del Sodio
3. Escriba cuantos grupos y cuantos periodos encontramos en la tabla periodica y su orientacion
4. Escribir la diferencia de metales y no metales
5. Escribir las propiedades periodicas (Explica)

## Solución

1. la tabla se encuentra organizada por metales, metales de transición, no metales y gases nobles.

2. Sodio (Na  $\overset{A}{11}$  -  $\overset{N}{12}$  -  $\overset{M}{23}$ )

Atomico  
Neutrones  
Masico

3 La tabla tiene 18 grupos (Horizontal) y 7 periodos (vertical)

4 Los metales son materia prima sólida, opaca, lustrosa y de mayor densidad. Tanto su punto de ebullición como de fusión son altos, conduciendo de manera adecuada la electricidad y el calor. Ejemplos: plata, Cobre o el Oro

Los no metales son un elemento natural que no dispone de propiedades metálicas. Suelen estar en estado gaseoso o sólido, excepto el bromo que aparece en forma líquida. Ejemplos Oxígeno, Nitrogeno o el cloro

5 Electronegatividad es la capacidad o fuerza que un átomo tiene para atraer hacia sí los electrones de un enlace químico.

Radio atómico se refiere al tamaño de los átomos y se mide por la distancia que hay entre el núcleo de un átomo y su electrón más externo.

Afinidad electrónica es la energía que se desprende cuando un átomo neutro gana un electrón y se convierte en un anión.

Energía ionización es la energía que requiere absorber un átomo aislado que está en estado fundamental para quitar su electrón de valencia y se convierte en un catión.