GUIA DE ESTUDIO BLOQUE 2

1. Normalmente presenta puntos bajos de fusión, no tienen brillo no conducen el calor ni la electricidad. Lo anterior corresponde a:
2. Los elementos del grupo VI A se conocen como
3. Los elementos del grupo VII A se conocen como
4. A los elementos, He, Ne, Ar, Kr, Xe y Rn se les conoce como
5. Escribe 5 propiedades de los no metales
6. Cuáles son los no metales en la tabla periódica
7. Escribe 5 propiedades de metales
8. El Azufre, el talco y el hollín son ejemplos de solidos
9. Amorfos
10. Cristalinos
11. Se simboliza con la letra Z e indica el número de protones que el átomo tiene en su núcleo
12. Se simboliza con la letra A e indica la suma de protones y neutrones en el núcleo
13. Determina el numero de protones, neutrones y electrones para los siguientes elementos

Mg

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| P | e | n |
|  |  |  |

I

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| P | e | n |
|  |  |  |

Au

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| P | e | n |
|  |  |  |

1. Explica la diferencia entre los metales alcalinos y los alcalinotérreos
2. Escribe una A si es un anión y una C si es un catión
   1. Al ( )
   2. F ( )
   3. CN ( )
   4. Mg ( )
   5. SO3 ( )
3. Escribe el nombre de los siguientes compuestos

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| AgNO3 |  | H2S |  |
| CoSO4 |  | CuH |  |
| NaOH |  | H2SO4 |  |
| MnO2 |  | SnH4 |  |
| Fe2O3 |  | Ga2O3 |  |

1. Escribe la formula de los siguientes compuestos

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Oxido de aluminio |  | Oxido de berilio |  |
| Nitrato de plata |  | Cloruro de magnesio |  |
| Hidruro de holmio (III) |  | Yoduro de cobre (II) |  |
| Hidróxido de Zinc |  | Sulfito de bario |  |
| Fluoruro de Itrio |  | Cianuro de lantano |  |