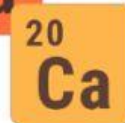
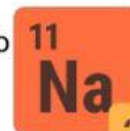




CIENCIAS

Secuencia 12



Actividad. Completa correctamente los siguientes enunciados.

1. La _____ es un arreglo en el que se ubican los elementos químicos. Se trata de una herramienta que facilita la relación de las propiedades de un elemento químico con su posición en la tabla y su estructura atómica.
2. En 1789, _____ presentó una lista de las 33 sustancias elementales que se conocían hasta ese momento y sirvió de base para comenzar a clasificarlas.
3. _____, químico inglés, organizó los elementos conocidos en siete columnas a partir de sus masas.
4. El químico ruso _____ propuso en 1869 una clasificación de los elementos con base en sus pesos atómicos y otras propiedades.
5. Los _____ son los renglones que conforman la tabla periódica.
6. Las _____ son las columnas de la tabla periódica.
7. Los _____, la mayoría son sólidos a temperatura ambiente. Tienen brillo. Son maleables y dúctiles. Son buenos conductores del calor y la electricidad. La mayoría forma óxidos básicos al disolverse en agua.
8. Los _____, se presentan como sólidos, líquidos o gases a temperatura ambiente. Son opacos. Son frágiles y quebradizos. No son buenos conductores del calor ni de la electricidad. La mayoría forma óxidos ácidos al disolverse en agua.
9. Los _____, poseen propiedades intermedias; por ejemplo, son sólidos a temperatura ambiente, frágiles y quebradizos, pero pueden conducir la electricidad.
10. Los _____, son poco reactivos y por lo general son gases monoatómicos, formados por un solo tipo de átomos que se mueven de manera independiente unos de otros.
11. El _____ corresponde al número de electrones que posee un átomo.
12. La _____ es un promedio de los números másicos de los isótopos ponderado por sus abundancias.
13. El _____ se considera como la mitad de la distancia entre los núcleos de dos átomos iguales unidos.
14. La _____ es la energía necesaria para arrancar un electrón externo de un átomo formando un catión y un electrón libre.