



PROYECTO: Lotería tabla periódica

Por: Zulmy de Prera
Palabras: 259

Índice

PROYECTO:	
Lotería tabla periódica	
3	
Conclusión	
6	
Evaluación	
7	
Glosario	
7	



PROYECTO: Lotería tabla periódica

Materiales:

Cartón o cartulina tamaño carta. (Puede ser un folder)

3 hojas

Marcador negro, punta mediana

Tijeras

Procedimiento:

1. Cartón No. 1, Divídelo en 18 columnas y 7 líneas horizontales.
2. Indica el signo de cada uno de los elementos de acuerdo a la familia a la que pertenecen, y anota en el margen izquierdo el número atómico, es este caso, el número de orden en la tabla periódica.
3. Cartón No. 2. Divídelo en 18 columnas y 7 líneas horizontales. Corta los cuadraditos hasta completar 118.

4. Rotula cada cuadrado con el nombre de cada elemento.
5. Cartón No. 3. Elabora 2 Flechas, gruesas y de colores, tamaño 10 cm x 4 cm, píntalas de color rojo o azul.
6. Haz varias series de juegos:
 - a) Relaciona los cuadritos que tienen el nombre del elemento con su espacio en el cartón que tiene el signo y número atómico.
 - b) Nombra cada familia y completa con los cuadritos los elementos correspondientes.
 - c) Nombra el nivel (1.....7) y ubica los cuadritos de acuerdo a los elementos que corresponden.

- d) Coloca los elementos que son Metales, No metales, Metaloides. Gases nobles.
Ubica los elementos por bloques de configuración electrónica (S, P, D, F)
- e) Coloca todos los cuadraditos en la tabla, nombra los elementos.

Conclusión

La tabla periódica de los elementos es una información valiosa, al igual que un mapa para ubicarse en el mundo de la química.

Agrupar a los elementos en base a su número atómico, en grupos o familias y niveles o períodos, y cada agrupación reúne elementos con las mismas o parecidas características físicas y químicas.

Proporciona además, toda la información posible de los elementos, de tal forma que con la adecuada utilización de esta información se puede formular y predecir los elementos que se combinarán para formar compuestos en la vida real, bajo qué condiciones y los requerimientos de energía o desprendimiento de la misma para su utilización en otros propósitos.

Evaluación



Investiga y elabora un ensayo de 250 – 350 palabras, indicando las características de cada familia en la tabla periódica. Concéntrate en las familias IA-VIIA.

Glosario

Actínidos. Ubicados en la parte inferior central de la tabla periódica, son parte del nivel 7.

Bloques. Ubicación de orbitales en la tabla periódica.

Elemento. Son sustancias formadas por la unión de un solo tipo de átomo.

Gases nobles. Familia VIIIA ó 18. Se caracterizan porque tienen sus orbitales llenos y por lo tanto no reaccionan, son muy estables.

Grupos o familias. Líneas verticales en la tabla periódica.

Lantánidos. Ubicados en la parte inferior central de la tabla periódica, son parte del nivel 6.

Ley de las octavas. Postulaba que cada ocho elementos, se repetían las características físicas y químicas similares.

Ley periódica. Características físicas y químicas de los elementos que se repiten cada período en base al número atómico.

Masa atómica. Representada como A , es igual al número de protones y neutrones en un átomo.

Metales de transición. Elementos ubicados al centro de la tabla periódica, que van perdiendo sus características metálicas de Izquierda a Derecha.

Metales. Elementos de la tabla periódica, colocados al lado izquierdo.

Metaloides. Grupo de elementos con características entre Metales y No Metales.

Nivel o período. Líneas horizontales en la tabla periódica.

Número atómico. Representado como Z y es igual al número de protones y electrones en un átomo.

Valencia: Número de electrones con el que un átomo se combina con otro.



Por: Zulmy de Prera

Palabras: 259

Imágenes: Shutterstock

Fuentes:

Cuaderno pedagógico de QUÍMICA. Mirna Nineth Hernández Palma. Universidad de San Carlos de Guatemala. Programa de Educación a Distancia.

<http://www.xtec.cat/~bnavarr1/Tabla/castellano/dobereiner.htm>

QUÍMICA I. Un enfoque constructivista. Gabriela Pérez Aguirre et al. Pearson Educación de México. S.A de C.V. Ed 1. 2007.

QUÍMICA. Raymond Chang. 4^a. Ed. McGraw-Hill. Julio 1992