



ÁMBITO CIENTÍFICO TECNOLÓGICO

LA TABLA PERIÓDICA Y LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

Actividad 1: Para recordar la posición de los elementos químicos en la tabla periódica, se suelen crear reglas mnemotécnicas. Estas reglas, consisten en inventar frases cortas que incluyan los símbolos de los elementos ordenados por columnas. En esta actividad se pide ordenar las siguientes frases en sus columnas correspondientes, y si al final se animan a crear algunas frases nuevas, animense a compartirlas, gracias! :)

- 1.-Bea está en Mogán, en la Casa de Sara, para Bailar con la música de la Radio
- 2.-Cuando mejore mi Agilidad y Audacia ganaré la Regata
- 3.-Fernando, Rubén y Óscar son unos Históricos
- 4.-Francisco en Clase Bromea y ríe, mientras yo Atiendo en la clase de doña Teresa
- 5.-Claveles, Siemprevivas y Geranios Son la decoración de Pabellón de Florida
- 6.-No Pases Así, Sube Bien hasta el Medio campo
- 7.-Tino y Zoraida son Huérfanos y practican Rafting
- 8.-Saca el Yoyó con el dibujo de una Luna, es de Laura
- 9.-Ella Consiguió la Rehabilitación, e Irá el Martes
- 10.-Óscar Siempre Se Tiene que ir Pronto Los viernes.
- 11.-Hola LiNa, Ke Rebeca se Casa con Fran
- 12.-Hector Negó Asistir a los Kart y Xenia Renegó la Organización
- 13.-En el zoo hay Monos, Tucanes, Renos y Búhos
- 14.-Vainilla y Nubes, tiene la Tarta de Débora
- 15.-Carlos, Modesto y Wendy son Sagitario
- 16.-Ninguna persona Puede Patear y Desafiar a otra
- 17.-Baja Al Gato Indio del Toldo de Nacho
- 18.-Compre Zanahorias, Cordero, Hígado y Cangrejos

Tabla periódica de los elementos

masa atómica
Número atómico
Límite de ionización en eV
simbolo químico
nombre
configuración electrónica

Fe
Hierro
[Ar] 3d⁶ 4s²

número atómico: 26
electronegatividad: 1.83

metales alcalinos
metales alcalinotérreos
otros metales
metales de transición
no metales
halógenos
gases nobles
metaloides
no metales
halógenos
gases nobles
y otros metales

+1
+2
+3
+4
+5
+6
+7
-1
-2
-3
-4
-5
-6

Series de configuración electrónica

Notas

- 1. El $d = 0$ es $4d^0$ en el caso de los metales alcalinos.
- 2. Los elementos con un estado de oxidación +1 en el grupo 11.
- 3. El número de oxidación de los elementos 110-118.
- 4. La configuración electrónica de los elementos 110-118.
- 5. Los elementos 110-118.

© original: https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic_table_languages.svg

COLUMNAS	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
FRASES																		

pgntecno