

El aprendizaje se estimula con la motivación y el ejercicio de la creatividad.

Jugando con símbolos

*Profesora Gisela Hernández Millán**

*Alumnos: Hernández Flores Daniel, García RamosTania,
Miranda Gómez Roberto, Pérez Badillo Adriana*

El juego consiste en unir los símbolos de los elementos mostrados en el esquema y formar una figura siguiendo cada una de las treinta instrucciones. Es posible que uno o más elementos estén incluidos en más de una instrucción. Encuentra la figura y que te diviertas.

- Unir todos los metales del periodo 4.
- Unir un gas inerte del 6to periodo con el antes nombrado eka-aluminio.
- Unir un elemento de transición líquido, con un gas del mismo periodo.
- Conectar al elemento considerado como base de la química orgánica con el primer elemento de la serie de los lantánidos.
- Unir un elemento sólido de la familia 15 utilizado en la industria de los fertilizantes con el elemento que constituye el diamante.
- Unir los gases del segundo periodo.
- Unir al elemento de mayor electronegatividad con el de menor electronegatividad.
- Conectar el elemento utilizado por la tiroides para su correcto funcionamiento con el elemento más ligero de la tabla periódica.
- Unir al elemento utilizado en la fabricación de la cabeza de los cerillos, con un halógeno que puede purificarse por sublimación y que está presente en algunos antisépticos.
- Unir un líquido de la familia de los metales alcalinos con el elemento sintético que tiene el menor número atómico en la serie de los actínidos.
- Unir al último elemento de la serie de los lantánidos con un elemento del sexto periodo descubierto por el matrimonio Curie.
- Unir el elemento del grupo 16 que hace alusión al lugar de nacimiento de Marie Curie con el elemento más utilizado en los reactores nucleares.
- Unir el elemento no sintético de la serie de los actínidos con número atómico mayor a 91 con un catalizador muy común utilizado en procesos industriales, por ejemplo en el "cracking" de hidrocarburos.
- Unir el elemento que hace alusión a Einstein con un elemento sólido que se encuentra a un lado del oro.
- Unir un gas del cuarto periodo con un metal muy utilizado en la joyería y que es abundante en México.
- Unir los elementos sintéticos de la serie de los actínidos cuyo número atómico sea menor que 100.
- Unir los elementos de la serie de los lantánidos.
- Unir el gas noble de menor número atómico con un elemento que se utiliza en la vulcanización de caucho.
- Unir un metal lustroso de la familia 1, cuyo nombre proviene del latín "argentum" con un no metal de la familia 16 de color amarillo.
- Conecta un elemento sintético del quinto periodo con un elemento cuyo óxido es el principal componente del vidrio pirex.
- Unir un gas noble utilizado para inflar globos con el metal de mayor punto de fusión (3,410°C).
- Unir el elemento utilizado en la fabricación de los filamentos de los focos con uno de los elementos que constituye los cuarzos y que se encuentra en la cuarta familia.
- Unir el elemento conocido con anterioridad como eka-silicio con un elemento del segundo periodo utilizado en la formulación de medicamentos para enfermedades mentales.
- Unir el gas noble capaz de formar compuestos fluorados con un metal alcalino que se utiliza en la fabricación de pilas.
- Unir un elemento utilizado en la fabricación de envoltura para alimentos con un metal muy denso, blando y de color amarillo de la familia 11.
- Unir al elemento cuyo hidróxido es utilizado en la elaboración de antiácidos, con un metaloide que se utiliza como semiconductor
- Unir al elemento cuyo nombre significa "artificial" con un gas no noble del tercer periodo.

*Facultad de Química de la UNAM.

Correo electrónico: ghm@servidor.unam.mx

Recibido: 15 de enero de 2006; aceptado: 7 de febrero de 2006.

28. Unir un elemento que puede presentar número de oxidación 1^- y que junto con un metal de la primera familia forma la sal de mesa, con un metal utilizado para acuñar ubicado junto a un elemento en estado líquido.
29. Unir al elemento utilizado en la fabricación de termómetros con el principal constituyente de la atmósfera.
30. Unir uno de los elementos constituyentes del agua, cuyo número de oxidación es 1^+ con un elemento del cuarto periodo que reacciona violentamente con el agua.
- Las respuestas aparecerán en el siguiente número de *Educación Química*.

