



El objetivo es realizar una presentación en clase utilizando las TIC sobre elementos de la Tabla Periódica y relacionarlos con compuestos.

El trabajo tiene una parte individual y otra opcional en parejas

Cada persona de la clase tendrá asignado un número, que en principio será su número de lista (del 1 al 30): esa persona realizará el proyecto sobre el elemento de la Tabla Periódica de número atómico (Z) igual al número que se le ha asignado

Individual:

Cada persona debe buscar información y realizar una presentación (máximo 4 páginas), para ser expuesta en clase:

1. Nombre y símbolo a partir del Z asignado.
2. Colocación en la tabla periódica: grupo y periodo en el que está ese elemento, y explicar por qué está colocado en ese lugar en la tabla periódica.
3. Información sobre su descubrimiento/separación como elemento (fecha y por quién).
4. Origen del nombre y del símbolo del elemento.
5. Propiedades del elemento:

Puedes consultar <https://www.ptable.com/?lang=es>

- Estado a temperatura ambiente (sólido, líquido, gas)
- Densidad
- Temperatura de fusión y ebullición
- Color / aspecto: se puede buscar una imagen del elemento e incluirla
- Tipo de elemento: puede ser de tres tipos: metal, no metal, o gas noble.

En 2º ESO no consideramos semimetales: ante la duda sobre si es metal o no metal, considera que es no metal.

6. Aplicaciones del elemento

Puedes consultar <http://elements.wlonk.com/ElementsTable.htm> y esta tabla de emojis realizada por [@nicgaston](https://twitter.com/nicgaston)

Debes buscar asociaciones ente emojis/imágenes y aplicaciones de ese elemento, explicando el por qué de esa asociación y aportando referencias.



En grupo / opcional:

1. Buscar un compuesto que estén formado por el elemento asignado y otro más (solamente por dos elementos, compuesto binario); hay que encontrar al compañero que tiene el otro elemento y entre los dos buscar información de nombre, propiedades y aplicaciones de ese compuesto.

>Para buscar opciones es útil usar <https://www.ptable.com/?lang=es#Compound>

>En el caso de el elemento sea gas noble no hay compuestos (son muy raros), así que si te ha tocado un Z asociado a gas noble esta parte no la tienes por qué hacer, o puedes proponer un cambio del Z que te han asignado.