



Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 4to **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

Trabajo N° 2 (Segunda etapa)

Fecha de entrega: hasta 21 de agosto

Dirección de envío: sollenardon@gmail.com

Quienes no cuenten con correo electrónico pueden hacerlo vía whatsapp al n° 155134137 habilitado para consultas.

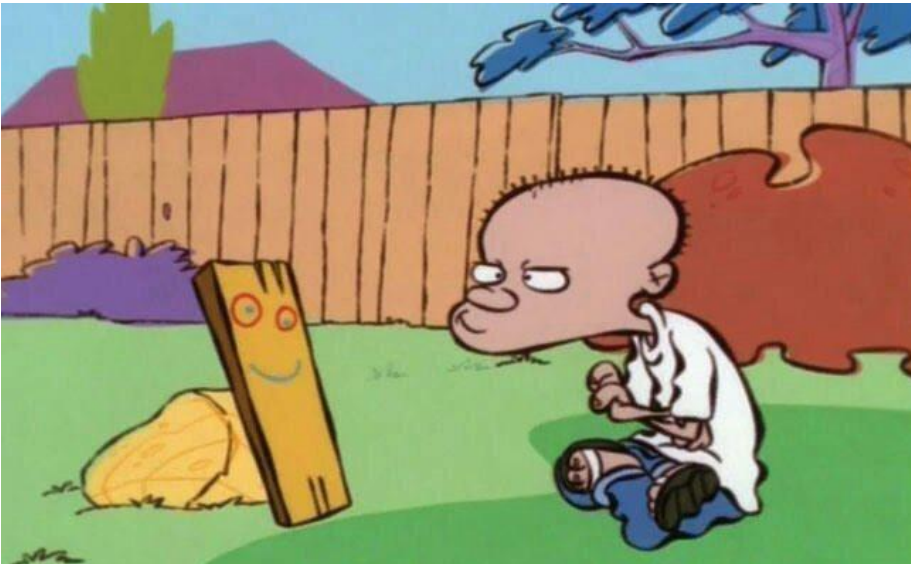
El siguiente cuestionario se encuentra en el enlace que se anexa a continuación, solo deben seleccionar la opción elegida y al finalizar envían el formulario donde posteriormente visualizaran una calificación.

<https://forms.gle/nrBqnFqXWYDYowWGA>

Quienes no puedan acceder al mismo, pueden responder las consignas y enviarme solo las opciones seleccionadas, posteriormente les haré devolución de la puntuación obtenida.

Esperando que sus vacaciones hayan sido excelentes y deseándole el mejor de los comienzos en esta nueva etapa, les propongo repasar en este formulario con puntaje, todo lo que se abordó acerca de la tabla periódica, sus creadores y aportes, así como sus aplicaciones. ¡¡Éxitos!!

Llévate bien con la tabla





Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 4to **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

Marca la opción correcta

1) Dimitri Mendeleiev es el padre de la tabla periódica por separar los elementos entre "metales y no metales"

Verdadero

Falso

2) Berzelius fue el primer químico que aisló el titanio:

Verdadero

Falso

3) Döbereiner destaca la existencia de similitudes entre elementos agrupados en tríos.

Verdadero

Falso

4) H. Moseley enuncia la Ley periódica como:

"Si los elementos se colocan según su número atómico, no se observa una variación periódica de sus propiedades física y químicas"

"Si los elementos se colocan según su número atómico, se observa una variación periódica de sus propiedades física y químicas"

"Si los elementos se colocan según su masa atómica, se observa una variación periódica de sus propiedades física y químicas"



Área: Cs. Naturales

Espacio Curricular: Química

Ciclo: ciclo orientado

Curso: 4to Divisiones: 1ero y 2da

Profesor responsable: Solange Lenardón

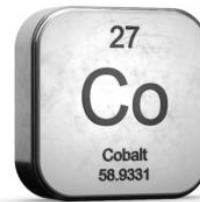
Ciclo Lectivo: 2020

5) La tabla periódica actual se organiza...

- ...en 18 periodos y 7 grupos
- ...en 18 grupos y 8 periodos
- ...en 18 grupos y 7 periodos

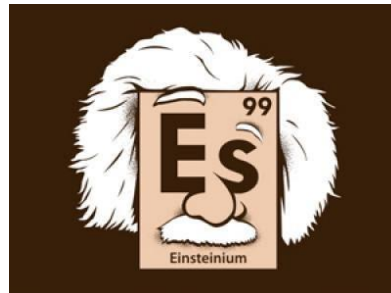
6) El siguiente elemento de la imagen se ubica:

- Grupo 9 y periodo 5
- Grupo 9 y periodo 3
- Grupo 9 y periodo 4



7) El einstenio es un elemento que se ubica en el periodo...

- 5
- 6
- 7



8) El principal uso del bismuto está en la manufactura de aleaciones de bajo punto de fusión, soldaduras especiales, sellos de seguridad para cilindros de gas comprimido y en apagadores automáticos de calentadores de agua eléctricos y de gas. Se ubica en la tabla:

- Grupo 6, periodo 15
- Grupo 15, periodo 6
- Grupo 16, periodo 5



Área: Cs. Naturales

Espacio Curricular: Química

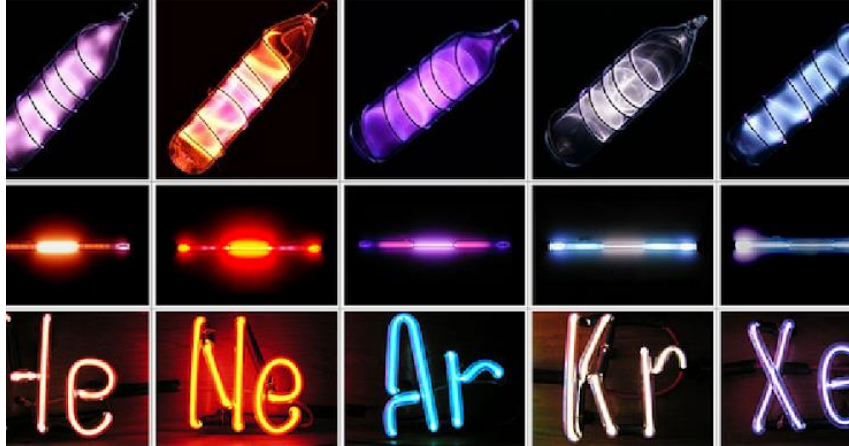
Ciclo: ciclo orientado

Curso: 4to Divisiones: 1ero y 2da

Profesor responsable: Solange Lenardón

Ciclo Lectivo: 2020

9) Los elementos de la siguiente imagen pertenecen a la familia de...



- ...lantánidos.
- ...gases raros.
- ...halógenos.

10) El francio, descubierto por Marguerite Perey, una física francesa en 1939. Este elemento pertenece a la familia de...

- metales alcalinos
- metales alcalinoterreos
- metales de transición

