

## FICHA PEDAGÓGICA

**Nombre del video:** Serie de actividad de los metales

<b>Formato:</b>	Profe Youtuber	
<b>Descripción:</b>	Video explicativo sobre Serie de actividad de los metales.	
<b>Metabuscadores (tags):</b>	no metales, metales y no metales, elementos metales, serie de actividad de los metales, elementos químicos, metales	
<b>Área:</b> Ciencias Naturales	<b>Asignatura:</b> Química	<b>Nivel:</b> BGU
<b>Autor:</b>	Audra Ambrocio	<b>Contenido específico:</b> Serie de actividad de los metales
<b>Fuente:</b>	<p><i>Química.</i> (s.f.). Química inorgánica. Recuperado de <a href="https://bit.ly/2DPIXNp">https://bit.ly/2DPIXNp</a>.</p> <p><i>Informe 6-7 química.</i> (2019). Serie de actividad de los metales-Disoluciones que conducen electricidad. Recuperado de <a href="https://bit.ly/2zk2a66">https://bit.ly/2zk2a66</a>.</p>	
<b>Destreza:</b>	CN.Q.5.1.27. Examinar la diferente actividad de los metales, mediante la observación e interpretación de los fenómenos que se producen en la experimentación con agua y ácidos diluidos.	
<b>Criterio de evaluación:</b>	CE.CN.Q.5.6. Deduce la posibilidad de que se efectúen las reacciones químicas de acuerdo a la transferencia de energía y a la presencia de diferentes catalizadores; clasifica los tipos de reacciones y reconoce los estados de oxidación de los elementos y compuestos, y la actividad de los metales; y efectúa la igualación de reacciones químicas con distintos métodos, cumpliendo con la ley de la conservación de la masa y la energía para balancear las ecuaciones.	

## ACTIVIDADES PEDAGÓGICAS

Plantee estas actividades a sus estudiantes.

- Indica qué metales reaccionan con el acetato de plomo, HCl, el sulfato de cobre y el nitrato de plata.
- Explica cuáles son los indicios que se presenta en las reacciones químicas.
- ¿Qué elementos tienden a congelarse? ¿Cómo es el procedimiento para que ocurra?

(Tiempo: 20 minutos)

- Nombra los metales que sufren desplazamiento de hidrógeno y explica el procedimiento.
- ¿Cuáles son los metales que tienden a desplazarse?
- Investiga un experimento y realízalo en donde se evidencie la reacción química, recuerda redactar un informe.

(Tiempo: 25 minutos)