

PROPÓSITO:

Relacionar los enlaces químicos iónico y covalente teniendo en cuenta la *electronegatividad, la afinidad electrónica, el radio atómico y la energía de ionización.*

MOTIVACIÓN:

<https://www.youtube.com/watch?v=WnVFcnGvj-Y> video enlaces químicos

EXPLICACIÓN:

Se pretende que comprenda la disminución o aumento de la electronegatividad, la afinidad electrónica, la energía de ionización y el radio atómico, teniendo en cuenta los periodos y grupos. De arriba hacia abajo o viceversa en grupos y de izquierda a derecha y viceversa en los periodos, de los elementos químicos presentes en la tabla periódica

<https://www.youtube.com/watch?v=71bjAruiEeo> Electronegatividad con ejercicios

<https://www.youtube.com/watch?v=21wrBvSdon8> Enlaces químicos: covalente polar y no polar y enlace iónico

<https://www.youtube.com/watch?v=6ZG1K9gIDsk&t=272s> ver el video

<https://www.youtube.com/watch?v=0yTMd9xfzDc> práctica de laboratorio ENLACES QUÍMICOS

EJERCICIOS:

<https://www.youtube.com/watch?v=8cGmAGb-s0w&t=1s>

El profesor enviará a través de WhatsApp

NECESARIO EL USO DE LA TABLA PERIÓDICA. TENERLA A MANO

EVALUACIÓN:

[1bc5f1877a-taller-alumno-propiedades-periodicas.pdf](https://www.gutenberg.org/files/1bc5f1877a-taller-alumno-propiedades-periodicas.pdf)

Se hará de manera ORAL a través de Zoom. Se les irá avisando.

BIBLIOGRAFÍA:

https://uft.cl/images/futuros_alumnos/profesores_orientadores/material-pedagogico/Guia_2_Sistema_periodico_de_los_elementos_y_enlace_quimico.pdf

Estudiar hasta la página 11