PROPÓSITO:

Inculcar en los estudiantes un interés por el aprendizaje de la Química, para describir propiedades y cambios de la materia en fenómenos cotidianos. El eje conductor de la propuesta es la reacción química que mediante ecuaciones con símbolos, fórmulas y estados de agregación de reactivos y productos. Los temas relacionados (ecuación química, nomenclatura, estequiometría) nos demostrarán la importancia de la Química Inorgánica.

MOTIVACIÓN:

UTILIZA EL LENGUAJE DE LA QUÍMICA

En QUÍMICA se utiliza un lenguaje especial a base de símbolos, símbolos químicos, fórmulas químicas, ecuaciones ...

EXPLICACIÓN:

Video Moléculas iones y formulas químicas https://www.youtube.com/watch?v=Atzy5YTcVqw

Explicación peso molecular https://www.youtube.com/watch?v=cVNmSWjGTn8

https://www.youtube.com/watch?v=ie_LzRexIkQ

Estados de oxidación https://www.youtube.com/watch?v=DGUCaiQPdy0&t=4s

Estados de oxidación CÁPSULAS DE ENTRENAMIENTO
https://www.youtube.com/watch?v=dOR4PpFOVWg

NOMENCLATURA

En la química inorgánica hay CINCO grupos funcionales:

1. FUNCIÓN HIDRURO

2. Función óxido : ox. ácidos y ox. básicos

3. Función ácido: Ácidos Oxácidos y Ácidos Hidrácidos

4. Función base o hidróxido

5. Función sal.