

REPUBLICA BOLIVARIANA DE VENEZUELA.
MINISTERIO DEL PODER POPULAR PARA LA EDUCACION
U.E.P. "INSTITUTO ELECTRON"
AREA DE CONOCIMIENTO: QUIMICA GENERAL.
CURSO: 4TO. AÑO SECCION: U
PROFESORA: MARIA A PERNIA.
CONTENIDO: ESTEQUIOMETRIA EN LAS REACCIONES QUIMICAS. USO
EIMPORTANCIA

ACTIVIDAD N° 2 DEL MOMENTO 2 PERIODO ESCOLAR 2021 - 2022

INVESTIGACION TEORICA: En su cuaderno de apuntes.-

- ¿Qué es una ecuación química y que representa?
- En una ecuación química que nombre reciben las sustancias que intervienen en ella
 - a) $A + B \longrightarrow AB$
 - b) $CD \longrightarrow C + D$
- ¿Qué es balancear una ecuación química y que se balancea (orden e importancia)?
- ¿Qué es un reactivo limitante y reactivo en exceso
- ¿Qué es una relación estequiometria y cuales son (ejemplos)
- ¿Que leyes se cumplen en los estudios estequiometricos (nombre y ejemplos)
- ¿Cuál es la finalidad de los estudios estequiometricos para la vida?

Evaluación de la actividad N°. 2 Momento 2 4to año.

1.- ¿Cuántos gramos de nitrato de plata será necesario para precipitar todo el cloro contenido en 5 gramos de Cloruro de sodio
Seguir la reacción



2.- Calcule el volumen de oxigeno gaseoso en condiciones normales que se producirán por la descomposición de 56 gramos de clorato de potasio



3.- Se hacen reaccionar 60 gramos de oxido ferroso (Fe_2O_3) con 1900 gramos de agua. ¿Calcular la cantidad de hidróxido férrico ($\text{Fe}(\text{OH})_3$) formado y Cantidad de reactivo en exceso. Escriba la ecuación química.

4.- En la preparación de la soda caustica (NaOH) se hace reaccionar el carbonato de sodio (Na_2CO_3) con hidróxido de calcio. Si se hace reaccionar 2 kilogramos de carbonato de sodio. Calcular la cantidad de hidróxido de sodio obtenido. Escriba la ecuación química.

