Guía de trabajo para Química I

UNIDAD 1 UNIDADES DE MEDICION

Realizar una síntesis de los temas (Redondeo de números, notación científica, operaciones con notación científica, equivalencias, conversión de temperatura y densidad) la síntesis se realizara en su cuaderno.

UNIDAD 2: EL CONOCIMIENTO Y LA QUIMICA

Realizar un ejercicio donde describa el conocimiento empírico y el conocimiento científico.

Investigar que es la ciencia y tecnología y realizar un cuadro clasificatorio de estas.

Realizar un cuadro descriptivo del método científico y sus pasos

Pasar a su cuaderno los cuadros de la página 28 sobre la clasificación de las ciencias

Realizar una línea del tiempo de la historia de la química

Describa la importancia de la química en la actulidad y mencione 5 ejemplos de su aplicación actual

Contestar la auto evaluación de las paginas 34-36

UNIDAD 3: MATERIA Y ENERGIA

Investigar que es la materia y sus estados y la energía y sus propiedades, realice un resumen y un cuadro sobre las diferencias de materia y energía

Realice un cuadro ilustrativo de los cambios de la materia y su descripción de cada fase pag. 41 Describa 5 fenómenos físicos y 5 químicos

Investigue los tipos de mezclas químicas y los métodos de separación de estas.

¿Cuál es la ley de la conservación de la materia y energía?

Contestar autoevaluación de la pag 50 - 52

UNIDAD 4: ESTRUCTURA ATOMICA

Investigue los modelos atómicos y realice un cuadro donde ponga sus principales características de cada uno de estos.

Investigue que es el átomo y como está conformado

Describa detalladamente el modelo cuántico del átomo

Realice 2 ejercicios de los números cuánticos

Investigue como se realiza la configuración electrónica de los elementos

Conteste la autoevaluación de las pags. 73 – 75

UNIDAD 5: TABLA PERIODICA

Realice una investigación sobre la tabla periódica con su clasificación de los elementos por grupo y familia

Realice un dibujo de esta.

Realice la autoevaluación de la pag. 93 a la 95

UNIDAD 6: ENLACE QUIMICO

Realice un cuadro clasificatorio de los diferentes enlaces quimicos

Investigue como se lleva a cabo la regla del octeto y su representacion

UNIDAD 7: NOMENCLATURA QUIMICA INORGANICA

Investigue como se estructuran los siguientes compuestos inorgánicos:

HIDRUROS

OXIDOS

HIDROXIDOS

ACIDOS

SALES

Contestar la autoevaluación de las pags. 124 – 125

UNIDAD 8: REACCIONES QUIMICAS

Investiga como se lleva a cabo las reacciones químicas y como se clasifican Investiga el como se lleva acabo el balance de reacciones

UNIDAD 9 ESTEQUIOMETRIA Y SOLUCIONES

Investiga que es la estequiometria

Investiga las unidades químicas de masa, cuales son y cómo se clasifican Investiga como se saca el peso equivalente de las sustancias químicas

Nota

Estudiar conceptos para el examen teórico y repasar ejercicios para el examen práctico.

Realizar cuadros sinópticos y clasificatorios por temas o unidades.

Realizar formulario

Basarse en videos del internet.

PARA EL EXAMEN TRAER CALCULADORA CIENTIFICA POR FAVOR NO SE ACEPTA CALCULADORA DEL CELULAR.......