

UNIDAD DE ENSEÑANZA MEDIA SUPERIOR TECNOLÓGICA,
INDUSTRIAL Y DE SERVICIOS. CBTis # 50

GUÍA DE ESTUDIO PARA EL EXAMEN EXTRAORDINARIO DE
QUÍMICA I

PARA TENER DERECHO A PRESENTAR EL EXAMEN DEBES
ENTREGAR LA GUÍA TOTALMENTE RESUELTA AL PROFESOR O
PROFESORA QUE TE APLIQUE EL EXAMEN.

- 1.- Definición de Química
- 2.- ¿En qué aspectos de la vida diaria nos beneficia la química?
- 3.- Definición de materia
- 4.- Ley de la conservación de la masa
- 5.- ¿Cuáles son las propiedades de la materia?
- 6.- ¿Cómo se clasifican los cambios de la materia?
- 7.- ¿Cuáles son los estados físicos de la materia?
- 8.- ¿Cuáles son los cambios de estado de la materia?
- 9.- ¿Cómo se clasifica la materia?
- 10.- Se caracterizan por estar constituidos por un solo tipo de átomos y no pueden descomponerse en sustancias más simples por algún método químico....
- 11.- ¿Qué es un compuesto?
- 12.- ¿Cómo se representa una molécula?
- 13.- ¿Cómo se representa a un elemento?
- 14.- ¿Qué es una mezcla?

- 15.- ¿Qué es una mezcla homogénea y qué es una mezcla heterogénea?
- 16.- Explica detalladamente las características de cada uno de los estados físicos de la materia.
- 17.- ¿Cuáles son los cambios de estado de la materia?
- 18.- Enumera y explica todos y cada uno de los métodos de separación de mezclas.
- 19.- ¿Qué es la energía?
- 20.- ¿Cuántos tipos de energía existen?
- 21.- Ley de conservación de la energía.
- 22.- Define ¿Qué es la energía potencial?
- 23.- Define, ¿Qué es la energía cinética?
- 24.- ¿Cuáles son las diferentes formas de energía?
- 25.- Clasificación de las fuentes de energía.
- 26.- Menciona cuales son las energías no contaminantes.
- 27.- Ventajas de las energías renovables sobre las energías fósiles.
- 28.- Evolución del modelo atómico.
- 29.- ¿Qué es un modelo atómico?
- 30.- Características del modelo atómico de Joseph John Thomson.
- 31.- ¿Qué es el átomo?
- 32.- ¿Cómo está integrado el átomo?
- 33.- Define número atómico, número de masa atómica y masa atómica promedio.
- 34.- ¿Qué son los isótopos y cuáles son sus aplicaciones?
- 35.- ¿Qué es un número cuántico y para qué sirve?

36.- ¿Qué es la tabla periódica?

37.- ¿Qué son y para qué sirven los símbolos químicos?

38.- ¿Qué son las fórmulas químicas?

39.- Escribe el nombre de los siguientes elementos:

Na.-

Ca.-

K.-

C.-

H.-

O.-

N.-

P.-

S.-

Au.-

Ag.-

Fe.-

Mg.-

Mn.-

Al.-

Bibliografía.- Química I

Martínez Cázares Clara Luz, Aguirre Alonso Rubén Onofre.

Ed. Gafra.

Química I

García Cejudo María de Lourdes.

DGETI, Fondo de cultura económica.

Elaboró: Prof. Alberto Yáñez Villanueva.

2018.