

Instrucciones: La guía está diseñada para todo estudiante sin distinción de situación académica, es decir, con calificación reprobatoria, NC o NP y que necesita estudiar para presentar el examen de regularización. El estudiante deberá elaborar un cuestionario como requisito para presentar el examen extraordinario y entregarlo al momento de presentar. Debe ser realizado con lápiz, en hojas de máquina de reuso (**NO DE LIBRETA**) con una portada grapada con sus datos de identificación consultando únicamente su libro de texto. El cuestionario consiste en Transcribir a mano, las definiciones o ejemplos que se enumeran y separar pasando un espacio entre cada una, NO anotar mas de 10 definiciones por hoja y señalar el orden por etapa

Etapas 1. Composición y propiedades de la materia

- | | |
|------------------------|---|
| 1.- Química | 11.- Líquido |
| 2.- Materia | 12.- Gaseoso |
| 3.- Sustancia pura | 13.- Plasma |
| 4.- Mezcla heterogénea | 14.- Cambio químico |
| 5.- Compuesto | 15.- Solidificación |
| 6.- Mezcla | 16.- Fusión |
| 7.- Mezcla homogénea | 17.- Filtración |
| 8.- Propiedad física | 18.- Ley de la conservación de la materia |
| 9.- Densidad | 19.- Fenómeno químico natural |
| 10.- Sólido | 20.- Fenómeno químico antropogénico |

Etapas 2. La materia a nivel atómico

- | | |
|----------------------------------|--|
| 1.- Átomo | 11.- Modelo atómico cuántico |
| 2.- Teoría atómica de Dalton | 12.- Orbitales |
| 3.- Descubrimiento de Thomson | 13.- Número cuántico principal |
| 4.- descubrimiento de Rutherford | 14.- Número cuántico angular |
| 5.- Descubrimiento de Bohr | 15.- Número cuántico magnético |
| 6.- descubrimiento de Chadwick | 16.- Número cuántico espín |
| 7.- Neutrón | 17.- configuración electrónica |
| 8.- Electrón | 18.- Espectro electromagnético |
| 9.- Protón | 19.- Configuración electrónica de ${}^{14}\text{N}$ |
| 10.- Isótopo | 20.- ¿Cuántos protones, neutrones
y electrones, tiene ${}^{12}_6\text{C}$ |

Etapla 3.- Elementos químicos y la tabla periódica

- | | |
|---|--|
| 1.- Elemento químico | 11.-Gases nobles |
| 2.- Reglas para escribir el nombre científico | 12.- Halógenos |
| 3.-Tabla periódica | 13.- Radio atómico |
| 4.- Grupo | 14. Electronegatividad |
| 5.-Periodo | 15.- Número atómico |
| 6.- Aportación de Mendeleev | 16.- Elementos en el universo |
| 7.- Aportación de Moseley | 17.- Elementos en la corteza terrestre |
| 8.- Metal | 18.- Atmósfera terrestre |
| 9.-No metal | 19.- Elemento más abundante en el cuerpo humano |
| 10.- Metaloides | 20.- Anotar los símbolos químicos de los primeros veinte elementos de la tabla periódica |

Etapla 4.- Compuestos químicos inorgánicos

- | | |
|---|--|
| 1.-Enlace químico | 11.- Fórmula de óxido |
| 2.- Electrones de valencia | 12.- Fórmula de ácido |
| 3.-Enlace covalente | 13.- Fórmula de una base |
| 4.-Enlace covalente no polar | 14.- Fórmula de una sal |
| 5.- Enlace covalente polar | 15.-Fórmula de un compuesto binario |
| 6.-Enlace iónico | 16.-Fórmula de un compuesto ternario |
| 7.- Enlace metálico | 17.- Nomenclatura química |
| 8.- Consulta la tabla de la página 83 del libro e identifica el tipo de enlace entre NaCl y HCl | 18.-Fórmula y nombre químico de sal de mesa |
| 9.-Cación | 19.- Fórmula y nombre químico de ácido muriático |
| 10.- Anión | 20.-Fórmula y nombre químico de sosa cáustica |