

GUIA DE QUÍMICA II

- 1.- ¿Que son las reacciones químicas y como se clasifican?
- 2.- ¿Que es una ecuación química y que simbología se utiliza en esta?
- 3.- ¿Cual es la ley de Lavosiere y para que se utiliza en una ecuación química?
- 4.- ¿Que es el balanceo de ecuaciones y para que sirve?
- 5.- ¿Como se realiza el balanceo por tanteo?
- 6.- ¿Como se realiza el balanceo por oxido-reducción?
- 7.- ¿Que es la MOL y como se obtiene?
- 8.- ¿Que es el equivalente químico y como se determina?
- 9.- ¿Que es una solución química y que partes la forman?
- 10.- ¿Como se preparan las soluciones Molares?
- 11.- ¿Como se preparan las soluciones Normales?
- 12.- ¿Como se preparan las soluciones Porcentuales?
- 13.- Explicar y ejemplificar las diferentes teorías ácido-base
- 14.- ¿Que es el pH y el pOH y como se determinan?, ¿cual es su escala?
- 15.- ¿Que son los hidrocarburos y como se clasifican? indicar características de cada uno de ellos,
así como sus nombres
- 16.- ¿Cuales son los grupos funcionales y como se nombran?

GUIA DE QUÍMICA I

- 1.- Diferencias entre conocimiento empírico y conocimiento científico.
- 2.- Diferencias entre fenómeno físico y fenómeno químico.
- 3.- Definición de química y tipos de química.
- 4.- Definición de materia y propiedades de la materia.
- 5.- Definición de masa y propiedades de la masa.
- 6.- Definición de energía, tipos de energía y manifestaciones de la energía.
- 7.- Leyes de la conservación de la materia, de la energía y teoría de la relatividad.
- 8.- Características de los estados de agregación de la materia.
- 9.- Cuales son los cambios de estado de agregación y sus características.
- 10.- Características del elemento, el compuesto y la mezcla.
- 11.- Tipos de mezclas y sus características.
- 12.- Cuales son los métodos de separación de mezclas y características.
- 13.- Que es el átomo y cuales son los diferentes modelos atómicos.
- 14.- Cuales son las partículas subatómicas y sus características.
- 15.- Que son y cuales son los números cuánticos.
- 16.- Que es la tabla periódica y cual es su historia.
- 17.- Nombre de cada grupo de la tabla, elementos que tienen, valencia por grupo y número de oxidación.
- 18.- Que es la valencia, el numero de oxidación y como se obtiene el símbolo del elemento.
- 19.- Que es el radio atómico, la energía de ionización, la afinidad electrónica y la electronegatividad.
- 20.- Diferencias entre metales y no metales.
- 21.- Cuales son las regiones de la tabla periódica.
- 22.- Características de los enlaces ionico, covalente polar, covalente puro, metálico, puente de hidrógeno y fuerzas de vander walls.
- 23.- Como se realiza la representación de Lewis y para que sirve.
- 24.- Que es y para que sirve la nomenclatura química.

- 25.- Tipos de nomenclatura química.
- 26.- Que es una formula química y cuales son las reglas para leerlas y escribirlas.
- 27.- Como es la nomenclatura de óxidos básicos y 10 ejemplos.
- 28.- Como es la nomenclatura de óxidos ácidos y 10 ejemplos.
- 29.- Como es la nomenclatura de hidruros y 10 ejemplos.
- 30.- Como es la nomenclatura de hidróxidos y 10 ejemplos.
- 31.- Como es la nomenclatura de hidrácidos y 10 ejemplos.
- 32.- Como es la nomenclatura de oxiácidos y 10 ejemplos.
- 33.- Como es la nomenclatura de sales binarias y 10 ejemplos.
- 34.- Como es la nomenclatura de oxisales y 10 ejemplos.