

EXAMEN DE QUIMICA TRIMESTRE II

ALUMNO: _____ ACIERTOS: _____ CALIF: _____

I.- LEE ATENTAMENTE CADA PREGUNTA Y ANOTA EL NUMERO CORRESPONDIENTE EN CADA PARENTESIS.

- 1.- Al conjunto de números y símbolos químicos para presentar compuestos se le conoce como:
() ESTEQUIOMETRIA
- 2.- Sustancia simple y elemental que constituyen la materia se le llama:
() PLASTICO
- 3.- A la unión de átomos entre sí para formar moléculas y cuyos átomos comparten electrones se le denomina:
() ESTRUCTURA DE LEWIS
() FORMULA QUIMICA
- 4.- Al Enlace formado por moléculas y cuyos átomos comparten electrones se llama:
() REACTIVOS
() ELEMENTO
- 5.- Es un tipo de representación de las sustancias que se componen de puntos que representan los electrones exteriores o de valencia de cada átomo, ¿Cómo se llama?
() ENLACE COVALENTE
() LEY DE LA CONSERVACION DE LA MASA
- 6.- Rama de la Química dedicada a determinar tanto la proporción de las sustancias en las reacciones químicas, como en sus correspondientes coeficientes estequiométricos.
() ENLACE QUIMICO
() ENLACE IONICO
- 7.- "En una reacción química la materia no se crea ni se destruye" esto se refiere a:
- 8.- Ejemplo de Polímero:
- 9.- Enlace Químico donde se une un Metal con un no metal:
- 10.- Sustancias iniciales en una Reacción Química:

II.- LEE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS Y RESPONDE CORRECTAMENTE SUBRAYANDO LA RESPUESTA CORRECTA

- 11.- De esto depende la velocidad de una reacción:
a) Sus átomos b) Concentración de las sustancias c) Sus enlaces d) sus electrones
- 12.- Factor que influye en la rapidez de descomposición de los alimentos.
a) Temperatura b) Su composición atómica c) Tiempo d) Humedad
- 13.- Temperatura peligrosa en nuestro cuerpo y que puede producir daño celular.
a) 35°C b) 38° C c) 40°C d) 36.5°C
- 14.- Método de conservación de alimentos que al producto se le extrae el aire del envase que contiene el alimento y se sella herméticamente.
a) Deshidratación b) Enlatado c) Envasado al vacío d) Escaldado
- 15.- Carne seca, frutas deshidratadas son ejemplo de este método de conservación.
a) Enlatado b) Deshidratación c) Encurtido d) Envasado al vacío

16.- Son sustancias proteicas que actúan como catalizadores naturales.

- a) Biodiesel b) Conservadores c) Benzoato de sodio d) Enzimas

17.- Medicamento que disminuye el dolor.

- a) Analgésico b) Antipirético c) Antibiótico d) Inhibidores

18.- Sustancia que Interfieren con los catalizadores que permiten el desarrollo de la pared celular de las bacterias, o que impide su proliferación.

- a) Analgésico b) Inhibidores c) Antibiótico d) Enzima

19.- Proceso mediante el cual se utiliza energía de la luz para producir a partir del agua y dióxido de carbono, el carbohidrato más importante de la naturaleza.

- a) Respiración b) Fotosíntesis c) Combustión d) Luminiscencia

20.- Son reacciones que liberan energía en forma de luz y una cantidad pequeña de calor.

- a) Luminiscencia b) Combustión c) Respiración d) Fotosíntesis

III.- LEE Y ANALIZA CADA PREGUNTA Y RESPONDE ESCRIBIENDO LA PALABRA CORRECTA EN LA LINEA. TOMA LA PALABRA DEL SIGUIENTE CUADRO.

Electronegatividad	Numero Atómico	Bioluminiscencia
Numero Másico	Electrones, Protones y Neutrones.	

21.- Algunos seres vivos también son capaces de llevar a acabo Reacciones Químicas que emiten luz, a este fenómeno se llama: _____

22.- Los elementos de la Tabla Periódica están ordenados por: _____

23.- Nos indica el número de partículas que hay en el núcleo, es decir, la suma de Protones y neutrones: _____

24.- Es la facilidad con la que un átomo retiene el par de electrones del enlace químico formado cuando se une a otro: _____

25.- Partículas que conforman el átomo: _____