ESTO NO ES UN EXAMEN, ES UNA HOJA DEL CUADERNILLO DE EJERCICIOS

SECRETARIA DE MARINA
ARMADA DE MÉXICO ESCUELA MEDICO NAVAL

CUARDENILLO DE QUIMICA

1.- El compuesto Na2SO4 se llama:
a.-sulfato de sodio*
b.-sulfonato de sodio
c.-sulfuro de sodio
d.-bisulfato de sodio
e.-sulfito de sodio

2.- Cuando una especie química pierde o cede electrones en una reacción se presenta un proceso de:
a.-reducción
b.-oxidación*
c.-síntesis
d.-donación
e.-combinación

3.- A la sustancia simple formada por átomos de la misma especie se llama:
a.-compuesto
b.-mezcla
c.-molécula
d.-elemento*
e.-solución

4.- Al combinarse una especie metálica con oxígeno se forma:
a.- anhídrido
b.-óxido*
c.-ácido
d.-sal
e.-hidróxido

5.- Un alótropo del oxígeno es:
a.-diamante
b.-azufre
c.-oxidrilo
d.-ozono*
e.-deuterio

6.- Un ejemplo de fenómeno químico es:
a.-el crecimiento
b.-la elasticidad
c.-la fermentación*
d.-la pureza
e.-la decantación

7.- Al combinar un ácido y una base, formamos:
a.-un anhídrido
b.-un óxido
c.-una suspensión
d.-una sal*
e.-un hidróxido

8.- La química orgánica tiene como base principal los compuestos que tienen en su estructura
a.-cloro
b.-oxígeno
c.-carbono*
d.-hidrógeno
e.-azufre

10.- De acuerdo a la nomenclatura los alquenos se nombren con el sufijo:
a.-ano
b.-eno*
c.-ino
d.-ilo
e.-il

11.- Cual de los siguientes grupos de elementos cede electrones para permanecer estable
a.-gases nobles
b.-metales
c.-No metales
d.-halógenos*
e.-.calcógenos

12.- La simbología actual de los elementos fue propuesta por:
a.-Curie
b.-Dalton
c.-Berzelius*
d.-Einstein
e.-Kepler

13.- Por el número de elementos el Ca(NO3)2 es un compuesto
a.-binario
b.-terciario*
c.-cuaternario
d.-biatómico
e.-triatómico

14.- El nombre del compuesto anterior es
a.-hidróxido de calcio
b.-calcionato de nitrógeno
c.-nitrito de calcio
d.-nitraro de calcio

e.-nitrato de calcio*

15.- El pH neutro tiene un valor de
a.-3
b.-1
c.-0
d.-7*
e.-14

16.- La energía eléctrica obtenida de una pila es el resultado de la transformación de energía:
a.-calorífica
b.-cinética
c.-química*
d.-potencial
e.-luminosa

17.- A la unión de dos o más cuerpos sin que se pierdan sus propiedades se le conoce como
a.-mezcla*
b.-compuesto
c.-solución
d.-suspensión
e.-coloide

18.- El científico fundador de Química orgánica sintética fue:
a.-Kepler
b.-Iradier
c.-Wöhler
d.-Lavoisier
e.-Gerhardt

19.- El gas resultado de la fotosíntesis es:
a.-CO_2
b.-O_2*
c.-CO
d.-CH_2
e.-H_2O

20.- El solvente universal es:
a.-alcohol
b.-aguarrás
c.-acetona
d.-agua*
e.-thiner

21.- El elemento que se considera el comburente universal es:
a.-carbono
b.-oxígeno*

c.-nitrógeno
d.-fósforo
e.-azufre

22.- Cual es la densidad del alcohol etílico si 80ml tienen una masa de 64g
a.-0.20
b.-0.60*
c.-0.80
d.-1.40
e.-1.60

23.- Cual es el peso en gramos de una mol de sulfato de sodio Na2SO4
a.-104
b.-85
c.-142*
d.-93
e.-119

24.- Cuantas moles hay en 453.6 g de Na2SO4
a.-0.26
b.-1.53
c.-3.1*
d.-6.54
e.-1.3

25.- Un ejemplo de fermentación por levaduras es el
a.-la vinagreta
b.-el tepache
c.-la cerveza*
d.-el pulque
e.-el vino

26.- El postulado"la materia no se crea ni se destruye" fue enunciado por:
a.-Einstein
b.-Arquímides
c.-Aristóteles
d.-Lewis
e.-Lavoisier
b.-ion
c.-isótopo*
d.-catión
e.-anión

28.- La expresión C4H10 es la fórmula condensada de:
a.-butano
b.-metano
c.-etano
d.-pentano

e.-propano*

29.- La relación entre la masa de un cuerpo y su volumen se conoce como
a.-peso
b.-materia
c.-densidad
d.-molalidad
e.-masa

30.- A las mezclas que forman dos o más fases físicamente distinguibles se les llama:
a.-iguales
b.-heterogéneas*
c.-diferentes
d.-homogéneas
e.-inmiscibles

31.- De los siguientes ejemplos cual es una disolución
a.-gasolina
b.-azúcar en agua*
c.-espuma de jabón
d.-mantequilla
e.-aerosol

32.- De los siguientes grupos de elementos, cuales son metales:
a.-Cl, F, O
b.-Au, Ag, Hg*
c.-Na, K, Rb
d.-He, Xe, Ar
e.-C, N, S

33.- Los óxidos de los elementos no metálicos son:
a.-ácidos
b.-hidróxidos
c.-anhídridos*
d.-bases
e.-sales

34.- La parte más pequeña de un elemento capaz de reaccionar se llama:
a.-electrón
b.-protón
c.-neutrón
d.-átomo*
e.-molécula

35.- Al proceso por el cual una sustancia se combina rápidamente con el oxígenodel aire se le llama:
a.-fermentación
b.-combustión*
c.-corrosión
d.-efervescencia
e.-ebullición

36.- En una mezcla homogénea donde predomina el disolvente se le denomina
a.-disolución*
b.-coloide
c.-compuesto
d.-emulsión
e.-suspensión

37.- En una mezcla homogénea donde predomina el soluto se llama
a.-emulsión
b.-saturada*
c.-suspensión
d.-coloide
e.-disolución

38.- La obtención del vinagre es un proceso de fermentación
a.-alcohólica*
b.-butírica
c.-pútrida
d.-acética
e.-láctica

39.- El ácido clorhídrico por disociarse fácilmente se considera
a.-base débil
b.-ácido fuerte*
c.-base fuerte
d.-ácido débil
e.-anfótero

40.- Los compuestos orgánicos que tiene una misma fórmula condensada pero diferente fórmula desarrollada se deniminan:
a.-isótopos
b.-isómeros*
c.-iones
d.-alótropos
e.-polímeros

41.- De las siguientes sustancias cual se utiliza como indicador de pH
a.-permanganato de potasio
b.-metanol
c.-cromato de sodio

d.-fenoftaleína
e.-ácido clorhídrico

42.- El deuterio y el tritio son isótopos del
a.-azufre
b.-oxígeno
c.-hidrógeno*
d.-agua
e.-carbono

43.- La ley denominada de las octavas se debe a:
a.-Dalton
b.-Lewis
c.-Newlands
d.-Döbereiner*
e.-Avogadro

44.- El grafito es un alótropo del:
a.-hidrógeno
b.-oxígeno
c.-carbono*
d.-fósforo
e.-azufre

45.- La definición “ácido es una sustancia capaz de donar protones H+ es de :
a.-Brönsted
b.-Lewis*
c.-Arrhenius
d.-Lowry
e.-Dalton

46.- El estudio de las sustancias que conducen la corriente eléctrica fue realizado por:
a.-Ohm
b.-Coulomb
c.-Joule
d.-Arrhenius*
e.-Volta

47.- El benceno es un ejemplo de:
a.-alcano*
b.-alqueno
c.-alquino
d.-cicloalcano
e.-alquilo

48.- Los electrolitos tienen como característica principal:
a.-aumentar su peso atómico

b.-permitir el paso de corriente eléctrica*
c.-contener átomos de litio
d.- formar fácilmente sales

49.- La tabla periódica fue desarrollada de acuerdo a los trabajos de:
a.-Newlands
b.-Dóbereiner
c.-Mendeleiev*
d.-Avogradro
e.-Dalton

50.- El cloro ,el bromo y el yodo son elementos que pertenecen al grupo de los:
a.-calcógenos
b.-alcalinos
c.-alcalinotérreos
d.-gases nobles
e.-halógenos*

51.- De acuerdo al la siguiente reacción contesta:
2NaCl + H2SO4 ----- Na2SO4 + 2HCL
Cual es el tipo de reacción:
a.-síntesis
b.-sustitución doble
c.-sustitución simple*
d.-óxido-reducción

52.- Nombre que reciben los compuestos Na2SO4 y HCL en la reacción
a.-cationes
b.-reactivos
c.-aniones
d.-productos*
e.-oxidantes

53.- El compuesto Na2SO4 se llama:
a.-sulfato de sodio*
b.-sulfonato de sodio
c.-sulfuro de sodio
d.-bisulfato de sodio
e.-sulfito de sodio

54.- Cuando una especie química pierde o cede electrones en una reacción se presenta un proceso de:
a.-reducción
b.-oxidación*
c.-síntesis
d.-donación
e.-combinación