FÍSICA GRADO 7- 1 Y 7 -2

1. flujo de carga por unidad de tiempo que recorre un material.
2. Corriente eléctrica b. ley de ohm c. circuito eléctrico d. resistencia

RESPUESTA A

1. es toda oposición que encuentra la corriente a su paso por un circuito eléctrico cerrado, atenuando o frenando el libre flujo de circulación de las cargas eléctricas
2. Corriente eléctrica b. ley de ohm c. circuito eléctrico d. resistencia

RESPUESTA D

1. El flujo de corriente que circula por un circuito eléctrico cerrado, es directamente proporcional a voltaje aplicado, e inversamente proporcional a la resistencia de la carga que tiene conectada

a. Corriente eléctrica b. ley de ohm c. circuito eléctrico d. resistencia

RESPUESTA B

1. es un conjunto de elementos que unidos de forma adecuada permiten el paso de electrones.

a. Corriente eléctrica b. ley de ohm c. circuito eléctrico d. resistencia

RESPUESTA C

1. uno de estos no hace parte de un circuito eléctrico

a. generador b .hilo conductor. C. voltaje d. receptor

RESUESTA C

1. por ellas pasa exactamente la misma corriente es equivalente: Req = R1 + R2.

a. resistencia en paralelo b. ley de ohm c. resistencia en serie

d. resistencia mixta

RESUESTA C

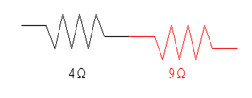
1. si sobre los terminales correspondientes de éstas se establece un mismo voltaje. Equivalente Req = (R1× R2)/(R1+R2).

a. resistencia en paralelo b. ley de ohm c. resistencia en serie

d. resistencia mixta

RESUESTA A

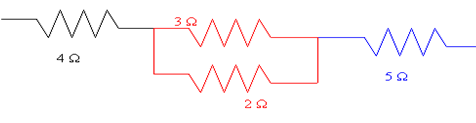
1. calcular el total de estas resistencias. con procedimiento



1. 36 ohm B. 2.7 ohm C. 5 ohm D. 13 ohm

RESPUESTA D

1. Calcular el total de estas resistencias con procedimiento



1. 15 ohm B. 10.2 ohm C14 ohm D. 27 ohm

RESPUESTA B

1. Realiza los siguientes ejercicios
2. Un compuesto tiene un voltaje de 500 voltios y 14 amperios de corriente (i)calcular la resistencia R = V/ i
3. 35.71 V\*A B. 7000 V\*A C. 514 V\*A D. 71.35 V\*A

RESPUESTA A

1. Un compuesto tiene un voltaje de 456 voltios y la resistencia R de 12 OHM calcular la corriente eléctrica i = V/R
2. 58 V\*ohm B. 7000 V\*ohm C. 38 V\*ohm D. 5472 V\*ohm

RESPUESTA C

1. Un compuesto tiene una corriente eléctrica de 6 AMP y la resistencia ® de 12 OHM calcular el voltaje V= R \* i
2. 2 A\*ohm B. O.5 A\*ohm C. 38 A\*ohm D. 72 A\*ohm

RESPUESTA D

1. determinar el valor de la energía de un televisor que presenta 0.125 kw, si el precio del kilovatios es de 236 y el televisor esta prendido por 14 horas.
2. 341 B. 218.75 C. 413 D. 43

RESPUESTA C

1. es aquella energía que puede obtenerse mediante el aprovechamiento del calor del interior de la Tierra
2. EÓLICA B. GEOTERMICA C. MAREOMOTRIZ D. SOLAR

RESPUESTA B

1. es la que se obtiene aprovechando las mareas, mediante su acoplamiento a un alternador
2. EÓLICA B. GEOTERMICA C. MAREOMOTRIZ D. SOLAR

RESPUESTA C

TECNOLOGÍA GRADO 7-2

1. Es un conjunto de elementos simples dispuestos de forma tal que permite soportar, sin romperse o tras partes del sistema o mecanismo
2. ESTRUCTURA B. COLUMNA C. PERFILES D. VIGAS

RESPUESTA A

1. Es una barra apoyada verticalmente, cuya función es la de soportar cargas o el peso de otras partes de la estructura.
2. ESTRUCTURA B. COLUMNA C. PILARES D. VIGAS

RESPUESTA C

1. Es una pieza o barra horizontal, con una determinada forma en función del esfuerzo que soporta. Forma parte de los forjados de las construcciones. Están sometidas a esfuerzos de flexión.
2. ESTRUCTURA B. COLUMNA C. PILARES D. VIGAS

RESPUESTA D

1. Van a soportar los esfuerzos en toda su longitud, de forma que reparten las cargas. Los materiales de los que están construidos son variados: la piedra, de fábrica de ladrillos,
2. ESTRUCTURA B. MURO C. PILARES D.ARCOS

RESPUESTA B

1. Es el elemento constructivo de directriz en forma curvada o poligonal, que salva el espacio abierto entre dos pilares o muros Constituido por clave, estribo y dovelas.
2. TIRANTE B. MURO C. PILARES D.ARCOS

RESPUESTA D

1. Es un elemento constructivo que está sometido principalmente a esfuerzos de tracción. Otras denominaciones que recibe según las aplicaciones son: riostra, cable, tornapunta y tensor
2. TIRANTE B. MURO C. PILARES D.PUENTE

RESPUESTA A

1. Construidos con madera, piedra, acero, acero, hormigón, por la función que cumple se divide en pasarela, viaducto, acueducto, por el tipo de material con el que se ha construido viga,
2. TIRANTE B. MURO C. PILARES D.PUENTE

RESPUESTA D

1. estructuras que todas han sido construido el hombre.
2. OSEAS B. ARTIFICIALES C. NATURALES D.PUENTE

RESPUESTA B

1. estructuras en función de su utilidad o situación, excepto
2. MOVILES B. MURO C. PILARES D.PUENTE

RESPUESTA A

1. Las estructuras variados se encuentra el angular, perfil en U , perfil en T, cuadrada, tubular, perfil en H, muy utilizados en el sector industrial,, se emplean usualmente en acero y aluminio
2. ESTRUCTURA B. COLUMNA C. PERFILES D. VIGAS

RESPUESTA C

MATEMÁTICAS GRADO 6-2

1. el numero decimal 18 convertido en binario es
2. 10010 B. 10101 C.10111 D. 101011

RESPUESTA A

1. el numero binario 110001 en base 2 convertido en decimal es
2. 39 B. 52 C.49 D. 36

RESPUESTA C

1. el número 1706 en romanos es
2. MDCVI B. MDCCVI C. MCCVI D. MDLCVI

RESPUESTA B

1. El numero romano LXXVIICDLXXXII
2. 7482 B.70482 C.77842 D. 77.482

RESPUESTA D

1. La cantidad de dígitos de un numero decimal es de
2. 9 B. 8 C.10 D. 5

RESPUESTA C

1. el número 537 en notación polinómica es
2. 500 + 300+ 700 B. 500 + 30 + 7 C. 5000 +300 + 7 D. 700 +30+ 5

RESPUESTA B

1. la notación exponencial de 3658
2. (3 x 104) (6 x 103) (5x102)(8x101) C. (3 x 104) (6 x 103) (5x102)(8x100)
3. (3 x 105) (6 x 104) (5x103)(8x102) D. (3 x 103) (6 x 102) (5x101)(8x100)

RESPUESTA D

1. La notación según la posición de la cifra 537400
2. 5CM + 3DM + 7UM + 4C C. 5UM + 3C + 7D + 4U
3. 5Dm + 3Um + 7CM + 4DM D. 5CM + 3DM + 7UM + 4C+ 0D + 0U

RESPUESTA A

1. el área de un rectángulo de base 3 y altura 5 cm es:
2. 8 CM B. 7.5 CM C. 15 CM D. 4CM

RESPUESTA C

1. EL PERIMETRO DE UN CUADRADO DE 5CM DE LADO ES
2. 4CM B. 20 CM C. 15 CM D. 14CM

RESPUESTA B

QUÍMICA GRADO 6-2

1. Propiedades que no permiten diferenciar una sustancia de otra clase se denominan
2. Extrínsecas b. intrínsecas c. organolépticas d. física

RESPUESTA A

1. Propiedades que permiten diferenciar una sustancia de otra clase se denominan
2. Extrínsecas b. intrínsecas c. organolépticas d. física

RESPUESTA B

1. propiedades que pueden diferenciarse sin que ocurra cambios en la composición de la materia
2. Extrínsecas b. intrínsecas c. organolépticas d. física

RESPUESTA D

1. propiedades que pueden diferenciarse a través de os sentidos
2. químicas b. especificas c. organolépticas d. física

RESPUESTA C

1. Una de ellas no hace parte de las propiedades generales o extrínsecas
2. Maleabilidad b. forma c. masa d. volumen

RESPUESTA A

1. Una de ellas no es una propiedad especifica o intrínseca
2. Sabor b. densidad c. dureza d. tamaño

RESPUESTA D

1. la materia pasa de estado sólido a estado líquido, se funde,
2. punto de ebullición b. punto de fusión c. solubilidad d. mezcla

RESPUESTA B

1. es la capacidad que tiene una sustancia pura, a determinada temperatura de disolverse en otras y formar soluciones saturadas.
2. punto de ebullición b. punto de fusión c. solubilidad d. mezcla

RESPUESTA C

1. al resultado de la combinación de varias sustancias puras, y es posible la separación de éstas mediante procedimientos físicos
2. punto de ebullición b. punto de fusión c. solubilidad d. mezcla

RESPUESTA D

1. aquella en la que los componentes se pueden distinguir a simple vista .por ejemplo, aceite en agua. Presenta varias fases.
2. Mezcla heterogénea b. mezcla homogénea c. mezcla saturada d. mezcla insoluble

RESPUESTA A

QUÍMICA GRADO 10

1. Técnica para equilibrar los elementos metálicos, no metálicos, hidrógenos y por ultimo oxígenos es propio de
2. Balanceo por tanteo b. balanceo por oxido – reducción c. estequiometria

RESPUESTA A

1. es la perdida de electrones acompañada de un aumento en el numero de valencia
2. reducción b. oxidación c. agente oxidante d. agente reducido

RESPUESTA B

1. es la ganancia de electrones acompañada de una disminución en el numero de valencia
2. reducción b. oxidación c. agente oxidante d. agente reducido

RESPUESTA A

1. es el elemento o compuesto que capta electrones para reducirse
2. reducción b. oxidación c. agente oxidante d. agente reducido

RESPUESTA C

1. para balancear por tanteo la siguiente ecuación H2 + N2  NH3 los números son.
2. 3,2,1 b. 2,3,1 c. 1,2,3 d. 3,1,2

RESPUESTA D

1. El la ecuación KClO3 + KI + H2O KCl + I2 + KOH el elemento que varía aumentando el número de oxidación es :
2. K (potasio) b. I (yodo) c. H (hidrogeno) d. Cl (cloro )

RESPUESTA B

1. El la ecuación KClO3 + KI + H2O KCl + I2 + KOH el elemento que varía disminuyendo el número de oxidación es :
2. K (potasio) b. I (yodo) c. Cl (cloro) d. O (oxigeno)

RESPUESTA C

1. El la ecuación KClO3 + KI + H2O KCl + I2 + KOH la cantidad de electrones que varía disminuyendo el número de oxidación es de
2. 6 b. 4 c. 1 d. 2

RESPUESTA A

1. El la ecuación KClO3 + KI + H2O KCl + I2 + KOH la cantidad de electrones que varía aumentando el número de oxidación es de
2. 6 b. 4 c. 1 d. 2

RESPUESTA C

1. El la ecuación KClO3 + KI + H2O KCl + I2 + KOH los números con los que termina el balanceo es :
2. 6,1, 3,1,6,3 b. 1,6,3,1,3,6 c. 3,1,6,1,3,6 d. 1,6, 1,3, 6,3

RESPUESTA B

QUÍMICA Grado 11

1. Las reacciones de alquenos y alquinos son las siguientes excepto:
2. Halogenación b. combustión c. hidratación d. hidrohalogenación

RESPUESTA B

1. La formula general de alquenos CnH2n cuando n vale 4 es
2. C4H8 b. C4H6 c. C4H2 d. C4H10

RESPUESTA A

1. La formula general de alquInos CnH2n-2 cuando n vale 4 es
2. C4H8 b. C4H6 c. C4H2 d. C4H10

RESPUESTA B

1. El numero de isómeros de el hexeno y el hexino es:
2. 2 b. 4 c. 3 d. 4

RESPUESTA C

1. El nombre de la estructura CH3 - CH= C - CH - CH2 - CH - CH2  - CH3

Br CH3  CH2-CH3

1. 3 bromo – 4 etil- 6 metil 2- octeno
2. 3 bromo - 4 etil – 6 metil – octeno
3. 3 bromo – 4 metil – 6 etil – 3 octeno
4. 3 bromo - 4 metil - 6 etil- 2 octeno

RESPUESTA D

1. CH2 =CH – CH2 –CH3 + H2 CH3- CH2 – CH2 –CH3 es una reacción de
2. Hidrohalogenación b. hidrogenación c. hidratación d. Halogenación

RESPUESTA B

1. La reacción CH3 - CH =CH – CH2 –CH3 + HCl forma un
2. 3 cloro pentano
3. 2 cloro pentano
4. 3 cloro penteno
5. 2 cloro penteno

RESPUESTA A

1. CH3 – CH2 - CH = CH - CH2 - CH3 + HBr es una reacción de
2. Hidrohalogenación b. hidrogenación c. hidratación d. Halogenación

RESPUESTA A

1. CH2 =CH2 + I2 forma un
2. 2 yodoetano
3. 1,2 Yodoetano
4. 1,2 diyodoetano
5. 1,2 diyodoeteno

RESPUESTA C

1. CH3 – CH2 - CH =CH – CH2 –CH3 + HOH forma un
2. Alcano
3. Halogenuro de Alcano
4. Dihalogenuro de alcano
5. Alcohol

RESPUESTA D

ARCHIVÍSTICA GRADO 11

1. Entre las generalidades de la documentación cuando se habla de que la administración documental permite el establecimiento de políticas, la definición de normas y la toma de decisiones que facilitan la gestión de las organizaciones se refiere a.
2. Conceptualización b. fin de la administración c. función d. objetivo

Respuesta A

1. Entre las funciones de la administración documental tenemos excepto
2. Control b. mantenimiento c. almacenamiento d. agilidad

Respuesta D

1. Hacen parte del control excepto
2. Recibo de documentos b. despacho de documentos c. información d. préstamo

Respuesta C

1. Hacen parte del almacenamiento de documentos excepto
2. Deposito de archivo b. Acervo c. transferencias d. organización documental

Respuesta B

1. El expurgo hace parte de:
2. Descarte de documentos b. mantenimiento c. control recuperación de la información

Respuesta A

1. Las agrupaciones documentales hacen parte de
2. Descarte de documentos b. mantenimiento c. control recuperación de la información

Respuesta D

1. La cantidad de procesos para el desarrollo de las unidades de correspondencia en cada ciclo vital son:
2. 5 b. 6 c. 8 d. 10

Respuesta C

1. Generación de documentos de las instituciones en cumplimiento de sus funciones es :
2. Tramite b. producción c. conservación d. recepción

Respuesta B

1. Conjunto de operaciones de verificación y control de una institución debe realizar para la admisión de documentos que son remitidos
2. Tramite b. producción c. conservación d. recepción

Respuesta D

1. Asignación de un numero consecutivo a los documentos en los términos establecidos en el artículo 2 de AGN de 060 acuerdo 2001 con fecha, hora recibo.
2. Radicación b. producción c. distribución d. recepción

Respuesta A

1. Actividades tendientes a garantizar que los documentos lleguen a su destinatario
2. Radicación b. producción c. distribución d. recepción

Respuesta C

1. Curso del documento desde la su producción o recepción hasta el cumplimiento de su función administrativa
2. Tramite b. producción c. conservación d. recepción

Respuesta A

1. Conjunto de acciones orientadas a la clasificación, ordenación, descripción de los documentos de una institución, como parte integral de los procesos archivísticos.
2. Radicación b. ordenación c. distribución d. organización

Respuesta D

1. Ubicación física de los documentos dentro de las respectivas series en orden previamente acordado.

A .Radicación b. ordenación c. descripción d. organización

Respuesta B.

1. Es el proceso de análisis de los documentos de archivo o de sus agrupaciones , que permiten identificar ,localizar, recuperar para la gestión o la investigación.

A .Radicación b. ordenación c. descripción d. organización

Respuesta C