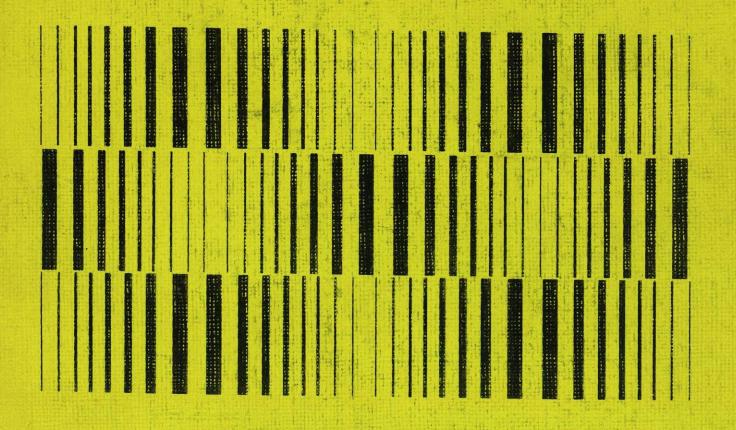
Física IV

Antología





PREPARATORIA:



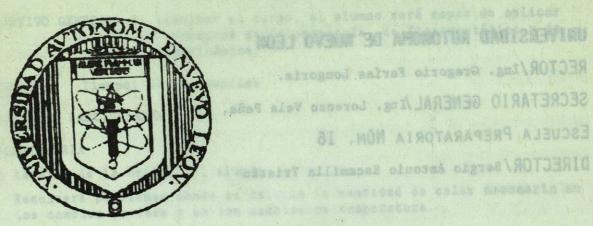


-1



1020082309

UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON



Resolvers problem se come a perinica los esteptos signife la

FÍSICA IV



RECTOR/ing. Gregorio Ferias Longoria, sai

ESCUELA PREPARATORIA NOM. 16

Primare edición, Febrero, 1990

PRIEIPAIRATIORIA

E CHELLES

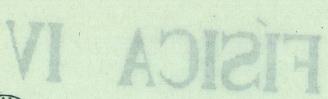
EXAMEN PARCIAL

Q C 21 AMONDTUA CACIPESVIKL

UNIVERSIDAD AUTONOMA DE MUEVO LEON

RECTOR/Ing. Gregorio Farías Longoria. SECRETARIO GENERAL /Ing. Lorenzo Vela Peña. ESCUELA PREPARATORIA NÚM. 16 DIRECTOR/Sergio Antonio Escamilla Tristán





O'RELEVALUE AND OUR LAS LY



36378

Primera edición, Febrero, 1990.

Edición no comercial.

* FISICA IV *

OBJETIVO GENERAL: Al terminar el curso, el alumno será capaz de aplicar los conceptos de Calorimetría, de Electrostática y de Electrodinámica.

TIMEDAD I Tiempo: 21 frecuencias

OBJETIVOS PARTICULARES: de madida de corriente eléctrica. Mendionara las fuentes de la corriente padentes y de Requestra de destas

Al término de la unidad, el alumno:

- Resolverá problemas donde se calcule la cantidad de calor necesaria en los cambios de fase y en los cambios de temperatura.
- Conocerá las formas de transferencia de calor y resolverá problemas de conducción de calor.

OBJETIVOS ESPECIFICOS: cuitos de resistencias eléctrical 2001 TIDE 423 2001 TILEO

El alumno: 1.1 'Enunciará la ley "cero" de la termodinámica. 132 2073 2018 Artatted 1.5

- 1.2 Definirá el concepto de temperatura. 11 106 assus est autotrosed 2.5
- 1.3 Identificará las diferentes escalas de temperatura.
- Resolverá conversiones de una escala de temperatura a otra.
- Explicará las propiedades termométricas de la materia.
- 1.6 Definirá el concepto de calor y las unidades en que se mide.
- Diferenciará entre temperatura y calor.
- 1.8 Explicará los métodos principales de transferencia de calor.
- 1.9 Resolverá problemas de conducción de calor.
- capacidad térmica, and solesagae on y desfect sh val al massagas 8.5

 - calor específico. a po do foutos al Ma deuluco ab val a trastitu e.s.

 - punto de fusión.
 - calor latente de fusión.
 - punto de ebullición.
 - calor latente de vaporización:
- 1.11 Calculará la cantidad de calor necesaria para que un cuerpo cambie so temperatura sin cambiar de estado. *
- 1.12 Calculará la cantidad de calor necesaria para que un cuervo sufra un cambio en su temperatura, pasanco por uno o dos cambios de escado.
- 1.13 Enunciará la primera ley de la rendinámica
- 1.14 Ejemplificará la primera ley de la cermodinant est el constitución de la cermodinant est est el constitución de la cermodina est el constitución de la cermodinant est el constitución de la cermodina est el cermodinant de problemes affess, valente mecánico del calor).

Tiempo: 21 frequencias

. calor latente de fualon.

- calor lacence de vaportzación;

temperature sin cambiar de estado. .

to Escavilla Tristacquis is bebing af ab oniores in

1.15 Enunciará la segunda ley de la termodinámica, según Kelvin. 1.16 Ejemplificará la segunda ley de la termodinâmica (méquines térmicus).

EXAMEN PARCIAL

Tiempo: 10 frecuencias

OBJETIVO PARTICULAR:

ELECTROSTATICA moino ab babisman al alunian es abmob assaldoro Braviosal Al término de la unidad, el alumno:

- Aplicará los principios básicos de electrostática, en la solución de

OBJETIVOS ESPECIFICOS:

El alumno:

2.1 Definirá electrostática la de los "orso" vel al Statomund' 1,1 2.2 Describirá las partes del átomo que tienen carga positiva y cargo as-

2.3 'Explicará las principales formas de electrificar los cuerpos.

2.4 Explicará la ley de la conservación de la carga.

2.5 Enunciará las conclusiones que se obtienen cuando interaccionas dos

2.6 Diferenciará los conductores y aisladores eléctricos, en base a su.es

Indicará la unidad de medida de carga en el sistema M.K.S. 2.8 Expresará la ley de Coulumb y su expresión matemática.

Utilizará la ley de Coulumb en la solución de problemas (dos cargas).

CHIDAD 3

OBJETIVO PARTICULAR: De sup avag alvasuoen rolas de babiones al avaluolas il.

ELECTRODINANICA eve un sup sias altesesen ioles eb bablines al Arelusia (1) Al término de la unidad, el alumno: cambio en su temperatura, pasanto pot

- Aplicará los principios básicos de la electrodinámica, en la solución

El alumno:

3.1 Definirá electrodinámica.

3.2 Definirá los conceptos siguientes:

- corriente eléctrica.

- corriente directa iziz en ornemenoque el obsibuse sa se lupa aiza

miento, Las cantidades fundamentales de mesa, long. arrela estantes -

3.3 Definirá la unidad de medida de corriente eléctrica. 3.4 Mencionará las fuentes de la corriente directa y de la corriente al-

3.5 Definirá el concepto de resistencia eléctrica y su unidad de medida.

3.6 Mencionará los factores que determinan la resistencia eléctrica de los materiales, y su representación matemática.

3.7 Resolverá problemas utilizando la ecuación del objetivo anterior.

3.8 Enunciará la ley de Ohm y su expresión matemática.

Identificará la simbología en los circuitos eléctricos.

3.10 Resolverá problemas aplicando la ley de Ohm en circuitos simples.

3.11 Explicará el efecto térmico de la corriente eléctrica.

3.12 Explicará el uso del multimetro.

3:13 Simplificará circuitos de resistencias eléctricas en: fescuencia pe observa una cievación en la temperatura. En este capin

- serie.

- paralelo, compensaria como una cuerta cantidad fundado do como lo civili.

mixtos.

3.14 Enunciará las leyes de Kirchhoff.

3.15 Resolverá problemas aplicando las leyes de Kirchhoff. Hand Store 1816's than Considerado las cadas y los electos de

EXAMEN FINAL (GLOBAL) chanal relativo a sus abrededores. Empero, un estudio más cuidadoso dal exerpo ma vela que està internamente activo. En la figura 17-1 se muestre un modelo simple

de un schiche, en concertas moleculas individuales estan unidas por fuerzas el Número de horas de teoría de messon val a 421 al so comocon sol a casolána aso Número de horas de laboratorio de mas y somité par una conditione de section de horas de laboratorio Ya que esta energia mierria del 1 a 2 o 7 movimiento molecular.

Ya que esta energia mierria del 1 a 2 o 7 movimiento molecular.

Pa que esta energia mierria del 1 a 2 o 7 movimiento molecular.

muy differentismin sometures on the selection of the selection, no nation anstered

assert a transfere energia de uno a odo. Por ejempio, supongase que se vaça una cubeta de carbon de paedra caliente en un recipiente con agua, como se musatra en la ficomo se vista de cara de cara como se como se como se como se cara de como se cara de como se cara como se cara como se cara de como se cara como se le obides o de une condición estable, llamada equilibro idemico. Cuando se tocan el carbém y

Tales cambios en los estados de energia térmica considerados no paedea explicarse satisfactoriamente teniendo en cuenta sólo la mocánica clásica. Por tanto se deduce que todos los objetos tienen otra propiedad fundamental, la cual

desermina si ellos están en equilibrio termico con otros objetos. A esta propiedado MARAT

dilatan cuando la temperotura a resultar se puede acustrone se que un cambio de