

DEDICATORIA

A Dios, por ser la fuente de ideas que me bendicen y enriquecen en mi vida.

A José Abel, compañero y esposo; parte importante y fundamental en mi vida.

A José Abel, Orlando y Adrián mis maravillosos hijos, a quienes les robé muchos ratos de convivencia y diversión, de los cuales espero algún día recompensar.

A mis padres, quienes se preocuparon tanto por mí mientras estudiaba la maestría, pero que, a la vez, no dejaron nunca de tener fe en mi sueño y de impulsarme a lograrlo.

A mis hermanos y mis suegros por apoyarme incondicionalmente en todo; por darme la mano; por entenderme y sobre todo por su amor.

A todos mis alumnos que me inspiraron a realizar este trabajo.

AGRADECIMIENTOS

Quiero reconocer la deuda tanto personal como intelectual que tengo con la Dra. Lilia López Vera, a quien le agradezco por toda su confianza, apoyo, estímulo y paciencia que tuvo conmigo en la elaboración, organización y culminación de la presente propuesta, porque sin su ayuda el resultado final habría sido otro.

RESUMEN

Ante los procesos de acreditación que enfrentan las instituciones de educación superior (IES), la Preparatoria No. 1 de la UANL responde apoyando a sus docentes en proyectos de investigación sobre la problemática que se enfrenta en el Proceso de Enseñanza Aprendizaje de conceptos de la Matemática y la Física del Nivel Medio Superior (NMS).

El objetivo de la presente Propuesta Didáctica es propiciar el desarrollo de habilidades comunicativas (verbales o escritas), en alumnos de Física del NMS, requeridas para la comprensión de los conceptos matemáticos presentes en los enunciados de problemas de Física que corresponden al tema de Calor.

De la revisión bibliográfica y la observación participativa se constató el problema de investigación. Se expone la valoración de la aplicación del instrumento diseñado que permite validar la hipótesis planteada.

INTRODUCCIÓN

En la Declaración Mundial Sobre Educación Superior, la UNESCO (1998) promulgó que la Educación es uno de los pilares fundamentales de los derechos humanos, la democracia, el desarrollo sustentable y la paz, por lo que deberá ser accesible para todos a lo largo de toda la vida. Argumentó que se requieren medidas para asegurar la coordinación y cooperación entre los diversos sectores y dentro de cada uno de ellos, tanto entre la educación general, técnica y profesional, como entre escuelas preuniversitarias, instituciones técnicas y universidades, considerando que, en este contexto, la solución de los problemas que se plantean para el siglo XXI estará determinada por la amplitud de miras de la sociedad del futuro y por la función que se asigne a la educación en general y a la educación superior en particular.

También establece que los sistemas de educación superior deberían: atender las necesidades sociales y fomentar la solidaridad y la igualdad; preservar y ejercer el rigor y la originalidad de científicos con espíritu imparcial por ser un requisito previo decisivo para alcanzar y mantener un nivel indispensable de calidad, y colocar a los estudiantes en el primer plano de sus preocupaciones en la perspectiva de una educación a lo largo de toda la vida a fin de que se puedan integrar en la sociedad mundial en el presente siglo.

Asimismo, las universidades deben hacer, mediante investigaciones y otras acciones, una contribución directa a la comprensión y solución de las cuestiones del desarrollo, incluyéndose los aspectos éticos. Así, se entiende que las instituciones de educación superior (IES) deben interactuar eficazmente con la sociedad que las mantiene y deben compartir el conocimiento actualizado y especializado respecto al desarrollo sustentable sin restricciones, unas con otras en todo el mundo y con los interlocutores de la sociedad.

La Universidad Autónoma de Nuevo León (UANL) es una institución de carácter público, comprometida con la sociedad, que tiene como Misión la

| PREGUNTA | DIFICULTADES REGISTRADAS | % DE ERROR |
|---|---------------------------------|-------------------|
| 1.- ¿Es posible tener un calor específico negativo? | 3 | 37% |
| 2.- ¿Un objeto puede describirse con un valor negativo de calor?. En caso de ser sí, ¿Qué significa el signo menos? | 2 | 12% |
| 3.- ¿El flujo de calor entre dos objetos depende de sus temperaturas o sólo de la diferencia entre sus temperaturas? | 3 | 15% |
| 4.- Se añaden cantidades iguales de calor a dos objetos distintos que están a la misma temperatura inicial. ¿Qué factores pueden hacer que la temperatura final de los dos objetos sea diferente? | 1 | 14% |
| | 2 | 27% |
| | 3 | 21% |
| | 6 | 25% |
| 5.- Dos objetos idénticos con la misma masa y a la misma temperatura inicial se enfrían. Si el objeto A se enfría más rápidamente que el objeto B, ¿qué puede decirse acerca de los calores específicos de los dos objetos? Explique. | 2 | 18% |
| | 3 | 21% |
| | 6 | 25% |
| 6.- En general, una quemada con vapor de agua a 100°C puede ser más severa que con la misma masa de agua caliente a 100°C. ¿Por qué? | 3 | 44% |
| 1.- ¿Cuántos joules de calor deben añadirse a 5 kg de agua a 20°C para llevarla a su punto de ebullición? | 1 | 27% |
| | 2 | 18% |
| 2.- Un excursionista calienta 30 litros de agua hasta ebullición para purificarla antes de bañarse con ella. ¿Qué volumen de agua de un arrollo a 15°C deberá añadir entonces al agua hirviente para bajar su temperatura a 45°C? (Desprecie cualesquier pérdidas). | 1 | 10% |
| | 2 | 14% |
| | 4 | 12% |
| | 5 | 17% |
| | 6 | 32% |
| 3.- ¿Cuánto calor se requiere para evaporar 0.50 kg de agua que inicialmente está a 50°C? | 1 | 5% |
| | 3 | 8% |
| | 4 | 25% |
| | 5 | 15% |
| | 6 | 25% |

Es de gran importancia la selección de los ejercicios que se van a presentar como tarea para la casa. La fijación del asunto estudiado se logra

mediante la solución de problemas, los cuales tienen que ser resueltos por los mismos alumnos de modo individual.

Al final de la clase mediante preguntas adecuadas, deben repetirse las principales etapas del desarrollo de ésta y comprobar cómo los alumnos, fundamentalmente los menos aventajados, han asimilado el material.

Esto es un ejemplo que destaca aquellos aspectos a los que el profesor debe dedicar su atención en la preparación de cada clase. La revisión de las tareas que se dieron para la casa permite al profesor cerciorarse de que los alumnos están preparados para asimilar el nuevo material y concatenarlo con el ya conocido.

1.2.3. Laboratorios

En este punto cabe señalar que de las conceptualizaciones sobre Laboratorio de Física, en la presente Propuesta Didáctica se hace referencia a *hojas de trabajo* con enunciados de problemas de Física, cuya solución no necesariamente requiere de una experimentación, pero sí de una estrategia didáctica de Enseñanza Basada en Problemas (EBP). Algunos son ejercicios breves que se resuelven por escrito inmediatamente después de que se ha explicado una nueva fórmula.

Dado que desafortunadamente algunos docentes solo enfocan este tipo de ejercicios conformándose o persiguiendo el desarrollo de la memoria y hábitos prácticos de cálculo numérico que no son suficientes para el desarrollo del razonamiento, se propone que en la resolución de los problemas de los laboratorios de Física se seleccione el método de solución atendiendo el contenido y el nivel matemático de los alumnos. En lo fundamental se propone que se empleen los métodos aritmético, algebraico, gráfico y/o geométrico, en la solución de dichos problemas.

ocuparse por ejemplo de la organización de una actividad cuya intención sea el aprendizaje de un cierto saber (Farfán, 2001).

La autora coincide con lo afirmado por Guy Bousseau (1986), quien establece que en toda situación de enseñanza existe “un conjunto de relaciones establecidas explícita y/o implícitamente entre un alumno o un grupo de alumnos, algún entorno (incluyendo instrumentos o materiales) y el profesor con un fin de permitir a los alumnos aprender, es decir reconstruir algún conocimiento. Para que el alumno construya el conocimiento es necesario que se interese personalmente por la resolución del problema planteado en la situación didáctica. La resolución del problema se vuelve entonces responsabilidad del alumno, que debe hacerse cargo de obtener un cierto resultado; esto sucede cuando el estudiante es capaz de poner en funcionamiento y utilizar por sí mismo el saber que está construyendo, en una situación no prevista en cualquier contexto de enseñanza y también en ausencia de cualquier profesor”.

Pero no únicamente se debe tener en cuenta este conjunto de relaciones sino que, por otro lado, a pesar de toda la complejidad en situaciones de enseñanza-aprendizaje, las estructuras mentales de los alumnos pueden ser comprendidas y que tal comprensión ayudará a conocer mejor los modos en que el pensamiento productivo y el aprendizaje tiene lugar. (Schoenfeld, 2000).

Cuando nos interesamos por la enseñanza y el aprendizaje de las Matemáticas y de la Física, no sólo debemos tener en cuenta las definiciones precisas de los objetos matemáticos, sino también por el campo de problemas que les dan origen, por las representaciones, las técnicas, las propiedades involucradas y sus respectivas justificaciones. Los conceptos matemáticos, se convierten en un objeto dinámico que se va construyendo progresivamente a medida que se van ampliando los tipos de problemas abarcados, las operaciones y el discurso que las organiza y justifica.

2.9. Estrategias Didácticas

2.9.1 Conceptualización.

Las estrategias de enseñanza deben estar encaminadas a enseñar a pensar a los alumnos y las estrategias de aprendizaje a aprender a aprender, si no existen estas estrategias en el proceso Enseñanza-Aprendizaje de una disciplina, entonces existen dificultades con la apropiación de conceptos de la misma.

Considerando que con el establecimiento de objetivos el alumno conoce la finalidad y alcance del material y cómo manejarlo. En la presente investigación se concibe a los Objetivos (o propósitos de aprendizaje) como enunciados que establecen condiciones, tipo de actividad y forma de evaluación del aprendizaje del alumno. Así mismo se entenderá que las estrategias de enseñanza que presentamos son *procedimientos que el agente de enseñanza utiliza en forma reflexiva y flexible para promover el logro de aprendizajes significativos en los alumnos*. Por lo que, enlazándolo con lo antes dicho, las estrategias de enseñanza son medios o recursos para prestar la ayuda pedagógica.

2.9.2. Estrategias Preinstruccionales, Coinstruccionales Y Postinstruccionales.

Las estrategias de aprendizaje pueden ser clasificadas en función del orden de aplicación de las mismas en una clase (o unidad didáctica). Diversas estrategias de enseñanza pueden incluirse al inicio (preinstruccionales), durante (coinstruccionales) o al término (postinstruccionales) de una sesión del PEA en el aula.

Las Estrategias Preinstruccionales: Permiten hacer una identificación previa de los conceptos centrales de la información que los alumnos van a aprender; Tener presente qué es lo que se espera que aprendan; y explorar los conocimientos previos de los alumnos para activarlos (cuando los alumnos los

2.9.4. Tipos De Ilustraciones En Textos Académicos: *Descriptiva, Expresiva, Constructiva, Funcional, Algorítmica*

- **Descriptiva** Este tipo de ilustración muestra como es un objeto físicamente, nos da una impresión holística del mismo, sobre todo cuando es difícil comprenderlo o entenderlo en términos verbales. Lo importante es conseguir que el alumno identifique visualmente las características centrales del objeto.
- **Expresiva** Buscan lograr un impacto en el estudiante considerando aspectos actitudinales y emotivos. Lo esencial es que la ilustración evoque ciertas reacciones actitudinales o valorativas que interesa enseñar o discutir como los alumnos
- **Constructiva** Resultan muy útiles cuando se busca explicar los componentes o elementos de una totalidad, ya sea objeto, un aparato o un sistema.
- **Funcional** Interesa más bien describir visualmente todas las interrelaciones o funciones existentes entre las partes de un objeto o sistema para que éste entre en operación
- **Algorítmica** Sirve para describir procedimientos, se plantean posibilidades de acción, rutas críticas, pasos de una actividad, demostración de reglas o normas etc.
- La intención es conseguir que los estudiantes aprendan procedimientos para que después puedan aplicarlos y solucionen problemas con ellos.
- **Gráfica lógico-matemática** Son otro tipo más dentro de los distintos tipos de información gráfica, Muestran conceptos y funciones matemáticos mediante curvas, pendientes etc.

relaciones entre conceptos y proposiciones, lo cual contribuye al aprendizaje significativo.

- **Resumen:** Es una versión breve del contenido en el que se enfatizan los puntos más importantes de la información. Es una práctica muy difundida en todos los niveles educativos. Este será elaborado por el profesor o el diseñador de textos para luego proporcionárselo al estudiante.

2.10. Recursos didácticos: Tareas, Aula inteligente, Simuladores.

- **TAREAS:** La tarea suele tener uno o múltiples propósitos. El propósito más común es mandar a los estudiantes que practiquen las lecciones presentadas en la clase. La tarea tiene por objetivo reforzar el aprendizaje y ayudar al estudiante a dominar aptitudes específicas; sirve como introducción de una lección que se presentará después en la clase. Con las tareas se pretende ayudar a los estudiantes a aprender mejor la nueva lección cuando ella se aborde durante la clase. Con estas se le pide al estudiante aplicar a nuevas situaciones los conocimientos o las aptitudes que ellos ya poseen.

Se les encarga a los estudiantes tarea ya que esta puede tener un efecto muy beneficioso; puede ayudarles a recordar y comprender el trabajo realizado en la clase. La tarea puede ayudar a los estudiantes a adquirir hábitos y métodos de estudio que les serán de gran utilidad aun después de graduarse de la escuela.

- **AULA INTELIGENTE:** El aula se define como un local o espacio destinado a dar clases en la Universidad o en otros centros escolares. Y como las aulas o locales escolares no tienen inteligencia, es evidente que la expresión "aula inteligente" ha de entenderse en sentido figurado. En la Preparatoria No. 1 existen salones que se les llama de ésta manera, estos cuentan con computadora, infocus y pizarrón electrónico,

explicación del profesor se prolonga mucho sin intercalar preguntas, el razonamiento activo disminuye.

Estas preguntas, como estrategias Postinstruccionales, unidas a la presentación de experiencias demostrativas que ayuden a responderlas, estimula a los alumnos a sacar conclusiones. Los resultados del trabajo individual de los alumnos, no necesariamente aparecen rápidamente. Pero se ha comprobado que con este método los conocimientos adquiridos resultan más sólidos y lo más importante, los alumnos se habitúan a profundizar y perfeccionar sus conocimientos.

En la presentación del nuevo material hay que tener en cuenta los principios fundamentales de la Didáctica: la enseñanza tiene que ser científica, concatenada, asequible, objetiva e interesante.

El material tiene que conducirse de modo que sea asequible a los alumnos. Durante la presentación del nuevo material hay que hacer ver al alumno la unidad entre la teoría y la práctica; demostrar cómo, sobre la base de los experimentos, la observación y la generalización, se llega a las teorías y leyes, al igual que a la aplicación de estas en la ciencia, la técnica y la vida en general. Por lo anterior, el desarrollo del curso de Física debe tener un carácter esencialmente inductivo, descriptivo y experimental.

El éxito en la presentación del nuevo material depende, en gran medida, de la correcta estructura y de su perfecta organización. En la clase destinada a la presentación del nuevo material hay que destacar los siguientes momentos:

- 1.- Revisión de las tareas asignadas para la casa.
- 2.- Preparación de los alumnos para la asimilación del nuevo material.
- 3.- Desarrollo del nuevo material, que a su vez se subdivide en:
 - a) Planeamiento de la tarea correspondiente.
 - b) Determinación de las vías y métodos para la solución de esta tarea.
 - c) Solución de la tarea.

La temperatura y el calor son temas frecuentes de conversación, pero si tuviéramos que explicar qué significan realmente esas palabras es posible que no halláramos la forma de hacerlo, estos conceptos están muy ligados, pero no son lo mismo.

Los siguientes EJERCICIOS ORALES se constituyen en una Estrategia Preinstruccional para propiciar habilidades comunicativas en la actividad Maestro-Alumno:

EJERCICIO ORAL 1: **CONCEPTUALIZACIÓN DE TEMPERATURA**

Maestro: "Si tomara un trozo de hierro con la mano (está a la intemperie) ¿cómo lo sentiríamos?"

Alumnos: se siente frío

Maestro: Si tomara un trozo de madera (está a la intemperie) ¿cómo lo sentiríamos?"

Alumnos: se sentiría menos frío que el hierro

Maestro: Creen ustedes que tienen diferente temperatura.

Alumnos: No, tienen la misma temperatura, porque están a la temperatura ambiente.

Maestro: Entonces porque la sensación de diferente temperatura.

Alumnos: Porque el hierro tiene mayor conductividad térmica.

Por lo tanto, podemos definir Temperatura:

Temperatura es una medida, o indicación, relativa de qué tan caliente o fría está una cosa.

EJERCICIO ORAL 2: **CONCEPTUALIZACIÓN DE CALOR**

Maestro: "Una humeante taza de café está sobre la mesa, ¿qué pasa al cabo de cierto tiempo con el café?"

Alumnos: Se enfría.

Maestro: "¿Por qué se enfría?"

Alumnos: Por que hay interacción con el medio ambiente.

Maestro: ¿A qué temperatura llega el café?

- Alumnos: A la que tiene el medio ambiente
 Maestro: Hubo contacto térmico
 Alumnos: Sí
 Maestro: Durante el contacto térmico, ¿cómo fue el flujo de energía?
 Alumnos: De la taza de café al medio ambiente.

Por lo tanto podemos definir Calor.

Calor es la energía que fluye de un objeto (mayor temperatura) a otro (menor temperatura) debido a una diferencia de temperaturas.

Una vez que se propicia la construcción del conocimiento para definir estos conceptos, podemos establecer la diferencia entre ellos. Los alumnos relacionan que temperatura no depende de la cantidad de moléculas, es decir, no depende de la masa, sólo depende de la velocidad de vibración de éstas; en cambio calor depende de ambos factores, es decir del número de moléculas (masa) y de la velocidad de vibración (temperatura).

Los ejercicios que se realizan, así como la explicación de la naturaleza física de la cantidad de calor, crean en los alumnos el concepto de que esta puede tomar diferentes valores y por consiguiente ser medida.

En este curso se hace mención de las unidades de caloría (cal), kilocaloría (kcal), Unidad térmica británica (BTU), pero se trabaja con el Joule, es la unidad de cantidad de calor del Sistema Internacional (SI)

EJERCICIO EXPERIMENTAL Y ORAL 3: CONCEPTUALIZACIÓN DE CALOR ESPECÍFICO

Se sugiere que para la explicación de este tema se pueda realizar un experimento utilizando dos mecheros iguales para calentar dos recipientes iguales: uno con agua y otro con aceite. Antes de realizarse el experimento se puede llevar a cabo el siguiente dialogo:

y al cambio en su temperatura (ΔT). Es decir, $Q \propto mc\Delta T$, en forma de ecuación, $Q = mc\Delta T$

SITUACIÓN PROBLÉMICA ORAL 1: SIGNIFICADOS DE NOTACIONES EN FÓRMULAS

El problema que se puede proponer es el siguiente: Una muestra desconocida de 500 gramos absorbe 5,016 Joules cuando su temperatura cambia de 20°C a 30°C . Calcule el valor del calor específico de la muestra.

El diálogo siguiente refleja la situación que debe presentarse en los alumnos.

Maestro: comenzaremos por identificar los datos:

Alumnos: masa 500 gramos, pero debemos convertir a kilogramos, temperatura inicial 20°C , temperatura final 30°C y la incógnita calor específico.

Masa $m = 500 \text{ g} = 0.500 \text{ kg}$, Calor $Q = 5016 \text{ J}$, $T_o = 20^\circ \text{C}$, $T = 30^\circ \text{C}$ y $c = ?$

Maestro: ¿Con que variable se identifican los 5016 Joules?.

Cuando los alumnos observan la fórmula entonces relacionan esa cantidad con calor (Q).

Se escribe la fórmula y se despeja c

$$Q = mc\Delta T \quad c = \frac{Q}{m\Delta T}$$

$$c = \frac{5016J}{0.500kg(30^o C - 20^o C)} \quad c = 1003.2 \frac{J}{kg^o C}$$

Se recomienda que los alumnos aprendan a determinar la masa (m), la cantidad de calor (Q) así como las temperaturas inicial (T_o) y final (T); también es aconsejable que para la fijación del material se efectúe una práctica de laboratorio sobre la determinación del calor específico de una sustancia. Se

considera que la práctica es importante, porque los alumnos tienen la oportunidad de ejercitarse en las operaciones de pesadas, en la utilización de las probetas graduadas, termómetros y calorímetros; también pueden interpretar más correctamente el sentido físico de los datos que maneja y de los resultados obtenidos.

SITUACIÓN PROBLÉMICA ORAL Y EXPERIMENTAL 2: CONCEPTUALIZACIÓN DE CALORIMETRÍA (método de mezclas)

Se sugiere que para la explicación de este tema se pueda realizar un experimento utilizando un calorímetro, termómetro, agitador y mechero, se coloca una sustancia de masa y temperatura conocida en una cantidad de agua en un calorímetro. El agua tiene diferente temperatura que la masa (generalmente menor). Este tipo de problemas de intercambio de calor son sólo cuestión de “contabilidad térmica”. Por la conservación de la energía, si algo pierde calor ($-Q$), otra cosa deberá ganar una cantidad igual de calor ($+Q$); su energía total se conservará: $\Sigma Q_i = 0$.

El enunciado que se puede proponer es el siguiente: Determinar experimentalmente el calor específico del cobre en el laboratorio de física, si se calientan 0.150 kg de cobre a 100° C y luego se vierten en el vaso de un calorímetro que contiene 0.200 kg de agua a 20° C. La temperatura final de la mezcla en el vaso es de 25° C. El vaso es de aluminio y tiene una masa de 0.450 kg.

Antes de realizarse el experimento se puede llevar a cabo el siguiente dialogo:

Maestro: Usaremos los subíndices Cu , a y Al para referirnos al cobre, el agua y el vaso de aluminio del calorímetro, respectivamente, y los subíndices c , i y f para la temperatura del cobre, del agua (y el vaso) que inicialmente están a temperatura ambiente y la temperatura final del sistema, respectivamente.

Alumnos: masa 0.150 kg, temperatura inicial $-30\text{ }^{\circ}\text{C}$, temperatura final $120\text{ }^{\circ}\text{C}$

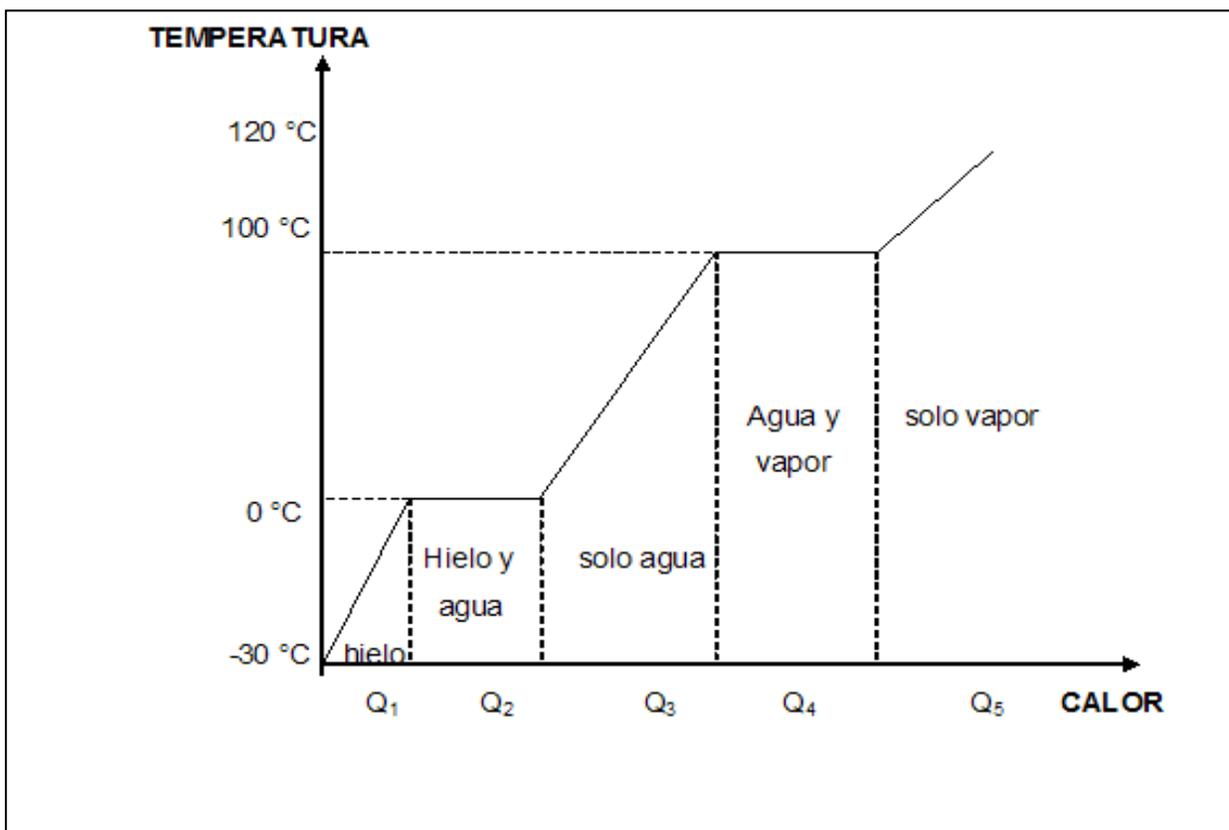
$$m = 0.150\text{ kg} \quad T_0 = -30\text{ }^{\circ}\text{C} \quad T = 120\text{ }^{\circ}\text{C}$$

$$L_f = 3.33 \times 10^5 \frac{J}{kg} \quad L_v = 22.6 \times 10^5 \frac{J}{kg} \quad (\text{tabla 6.3 p\u00e1g. 144 libro texto})$$

$$C_{\text{hielo}} = 2100 \frac{J}{kg\text{ }^{\circ}\text{C}} \quad C_{\text{agua}} = 4186 \frac{J}{kg\text{ }^{\circ}\text{C}} \quad C_{\text{vapor}} = 2010 \frac{J}{kg\text{ }^{\circ}\text{C}}$$

(tabla 6.1 p\u00e1g. 138 libro texto)

Se marcan en la gr\u00e1fica los valores del Punto de fusi\u00f3n ($0\text{ }^{\circ}\text{C}$) y Punto de ebullici\u00f3n ($100\text{ }^{\circ}\text{C}$), despu\u00e9s se marca con que temperatura se inicia y hasta que temperatura se va a llegar.



El capítulo de Calor es el último del curso de Física III del NMS, se propone que se expliquen los conceptos y se de inicio al proceso de resolución del problema, cuestionando al alumno sobre las vías posibles; se realicen 2 ejemplos en clase y se encarguen problemas que permitan iniciar la clase siguiente con la revisión de los mismos por medio de un sondeo general y que alguno de éstos sirva para la apertura o continuación del nuevo tema.

Por lo anterior la autora afirma que la argumentación retórica se desarrolla sobre todo dentro del modo de expresión oral en la resolución de problemas a través de estrategias orales, experimentales, gráficas, algorítmicas o una combinación de las mismas.

3.2 Valoración de la Propuesta

3.2.1. Resultados de la evaluación cualitativa

Del diagnóstico realizado a través de la aplicación de encuestas posterior a la implementación de la propuesta a 84 estudiantes de 2 grupos de la Preparatoria No. 1, para analizar cualitativamente diversos factores que inciden en el **Aprendizaje** de la Física, encontramos los siguientes datos (ANEXO 8 encuesta y gráficas):

Pregunta 1.- *Respecto a si tienen facilidad para la Física:* el 42 % respondieron si y el 58% no.

Pregunta 2.- *Respecto al grado de importancia que le conceden a Física:* el 67% respondió muy importante, el 24% importante y el 9% sin importancia.

Pregunta 3.- *Respecto al contenido de la materia:*

- Física I el 32% respondió muy importante, el 56% importante, el 11% poco importante y el 1% sin importancia.

- Física II el 20% respondió muy importante, el 61% importante, el 17% poco importante y el 2% sin importancia.
- Física III el 39% respondió muy importante, el 52% importante, el 8% poco importante y el 1% sin importancia.

Pregunta 4.- *Respecto a si recuerdas con facilidad los conocimientos de Física de los cursos anteriores:* el 25% respondió sí, y el 75% no.

Pregunta 5.- *Respecto a la actitud que tienen hacia el aprendizaje de la Física:* el 14% respondió muy motivado, el 59% motivado, el 24% poco motivado y el 3% nada motivado.

Pregunta 6.- *Respecto al grado de importancia que tiene la influencia del maestro en el proceso de aprendizaje:* el 59% respondió muy importante, el 34% importante, el 6% poco importante y 1% sin importancia.

Pregunta 7.- *Respecto a la confianza para preguntar las dudas al maestro:* el 85% respondió si y el 15% no.

Pregunta 8.- *Respecto a si investigan por cuenta propia las dudas:* el 49% respondió si, y el 51% no.

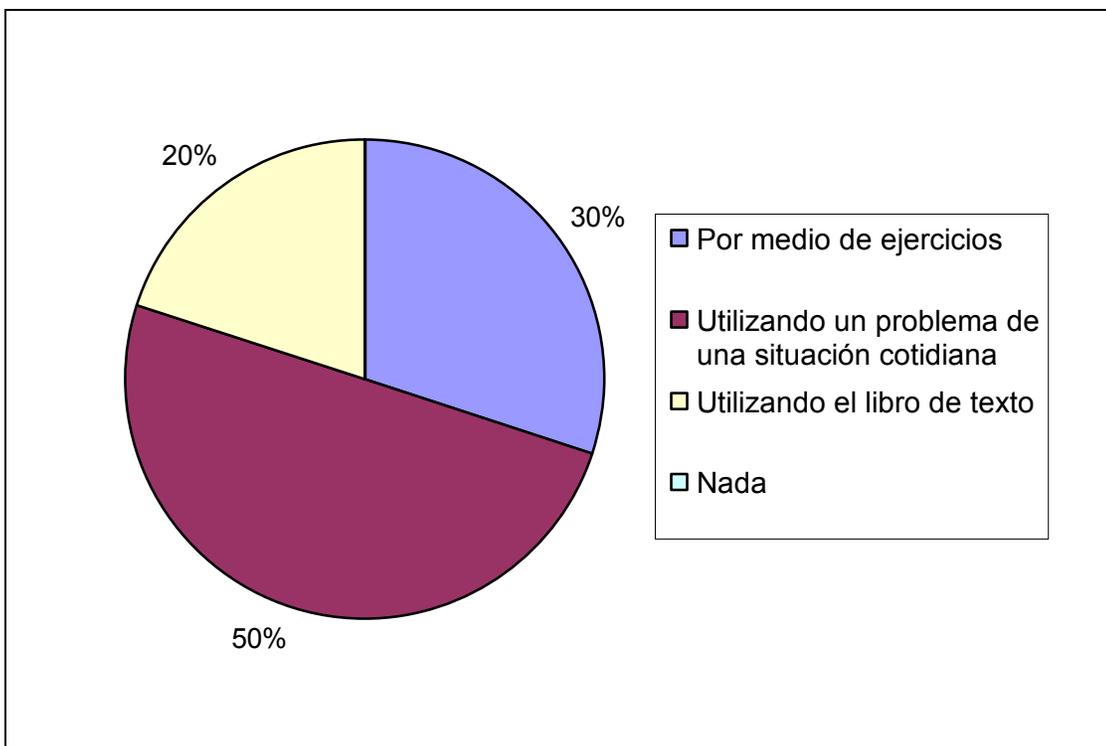
3.2.2. Resultados de la evaluación cuantitativa

Entre los elementos considerados para la valoración cuantitativa de la hipótesis planteada se realizó el análisis de los resultados académicos, que se registraron en la aplicación de los exámenes indicativos, posteriores a la implementación de la presente Propuesta Didáctica.

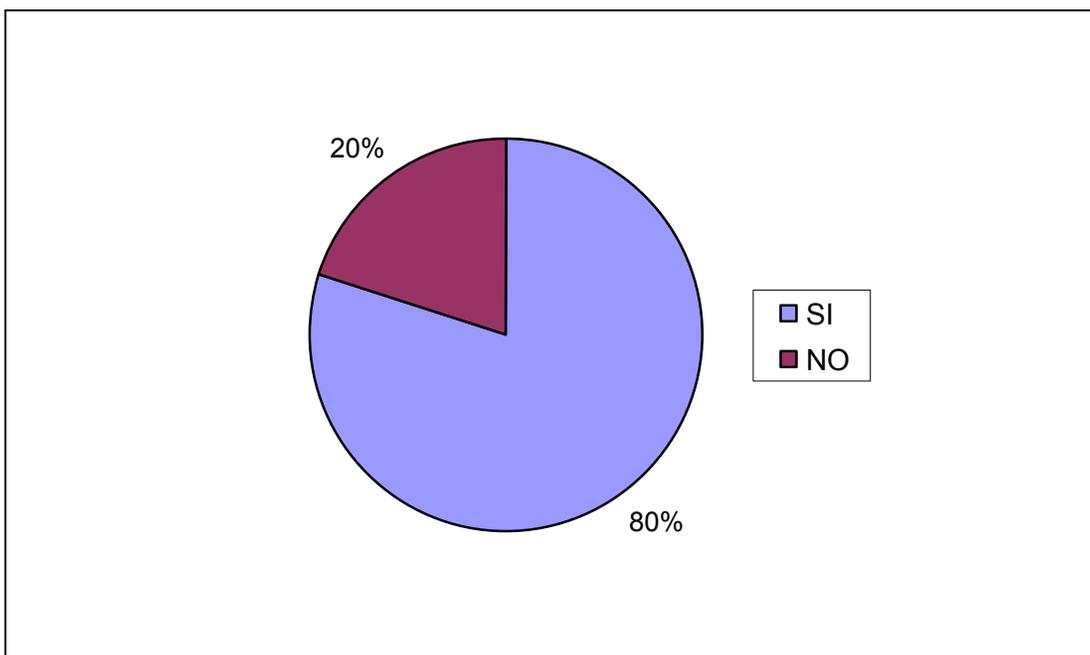
Dado que el Tema de Calor, se encuentra entre los contenidos correspondientes al segundo examen indicativo, es pertinente aclarar que se ha identificado que regularmente, los promedios por grupo, son mas bajos en los segundos exámenes indicativos que en los primeros.

ANEXO 3

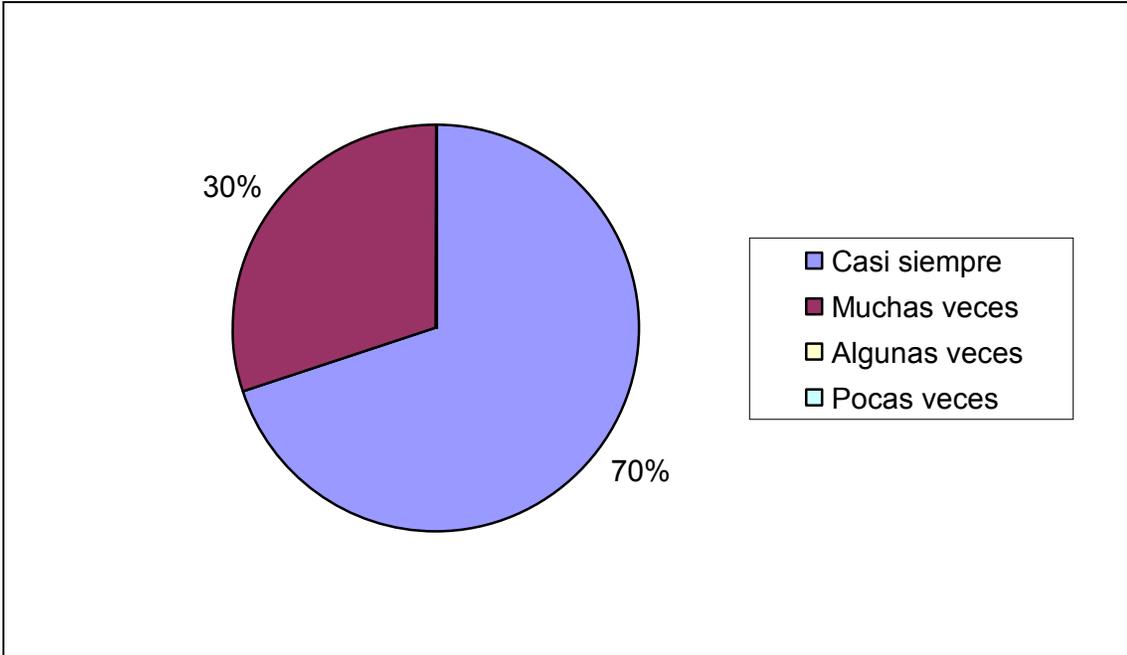
1.- ¿Qué hace para despertar el interés de los alumnos en clase?



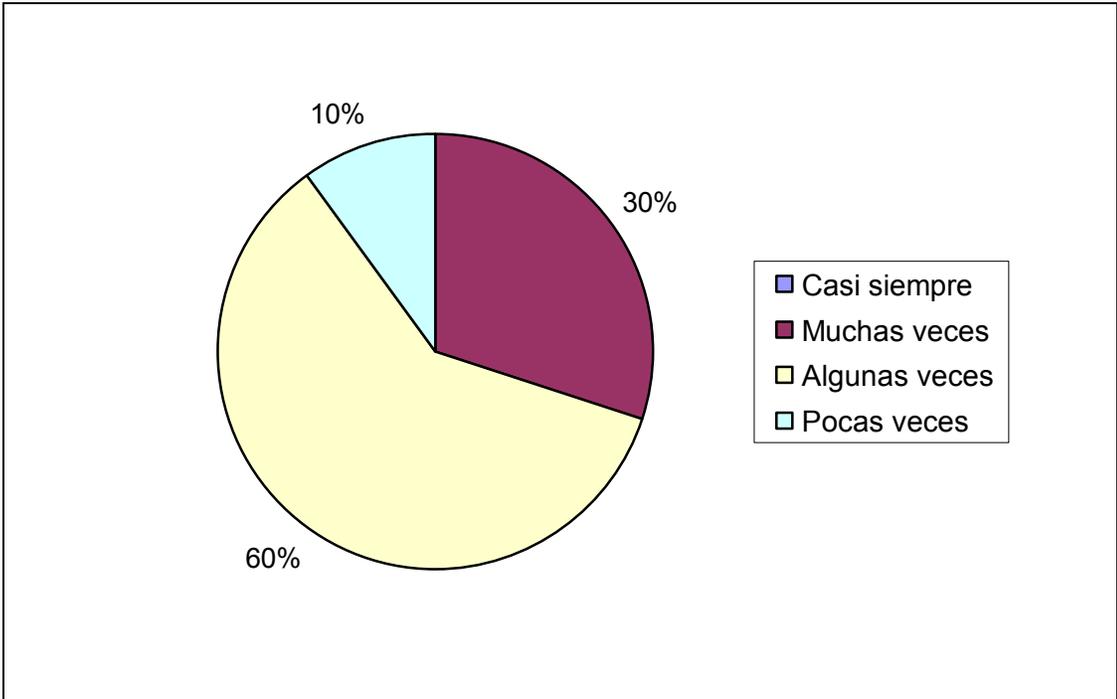
2.- ¿Tienen dificultad sus alumnos para interpretar enunciados en problemas de Física?



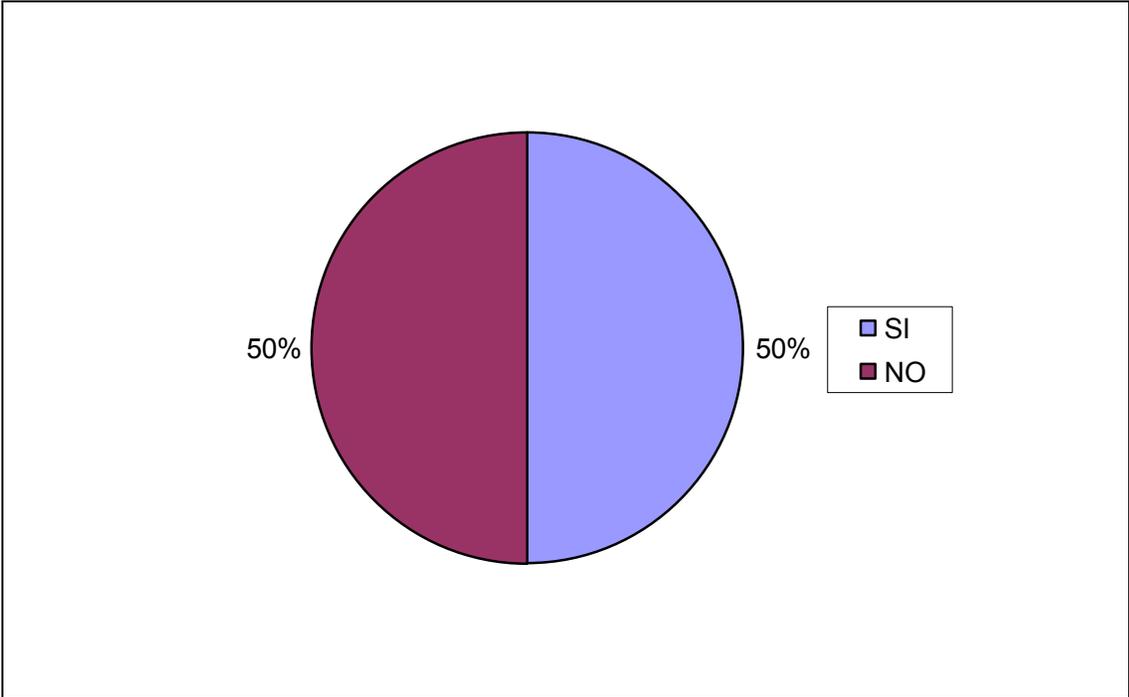
5.- ¿Considera necesario vincular los conocimientos en el aula con la vida social de los estudiantes para lograr un aprendizaje significativo?



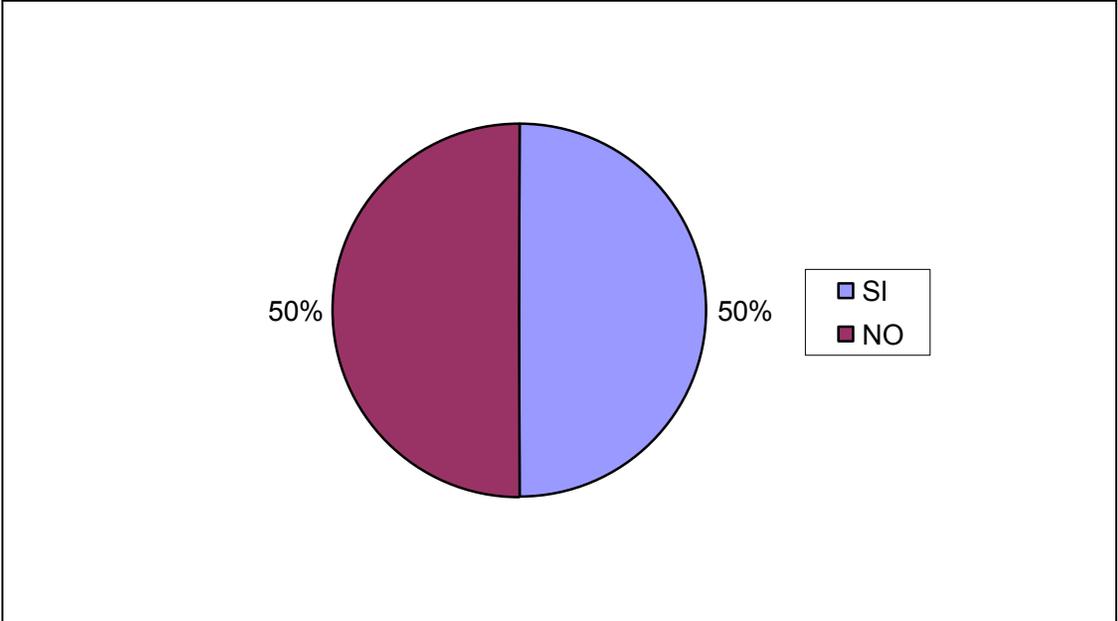
6.- ¿Organiza usted actividades extras a los alumnos avanzados?



9.- ¿Su programa de clase abarca demasiados contenidos?



10.- ¿Es suficiente el tiempo destinado para cubrir el programa?



ANEXO 5

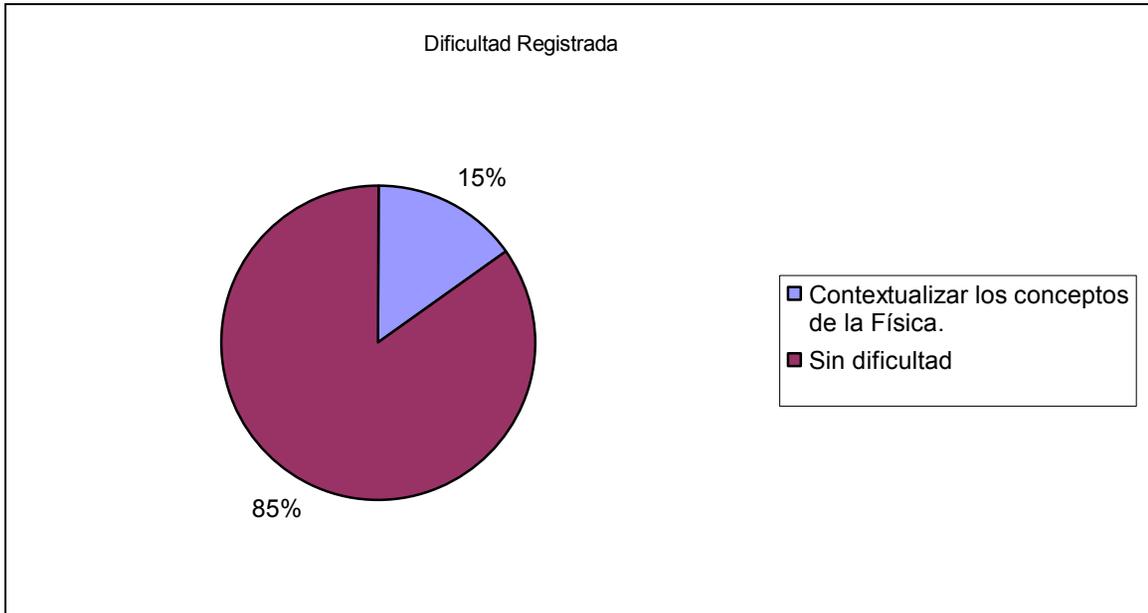
TAREAS

- 1.- ¿Es posible tener un calor específico negativo?
- 2.- ¿Un objeto puede describirse con un valor negativo de calor?. En caso de ser sí, ¿Qué significa el signo menos?
- 3.- ¿El flujo de calor entre dos objetos depende de sus temperaturas o sólo de la diferencia entre sus temperaturas?
- 4.- Se añaden cantidades iguales de calor a dos objetos distintos que están a la misma temperatura inicial. ¿Qué factores pueden hacer que la temperatura final de los dos objetos sea diferente?
- 5.- Dos objetos idénticos con la misma masa y a la misma temperatura inicial se enfrían. Si el objeto A se enfría más rápidamente que el objeto B, ¿qué puede decirse acerca de los calores específicos de los dos objetos? Explique.
- 6.- En general, una quemadura con vapor de agua a 100°C puede ser más severa que con la misma masa de agua caliente a 100°C. ¿Por qué?

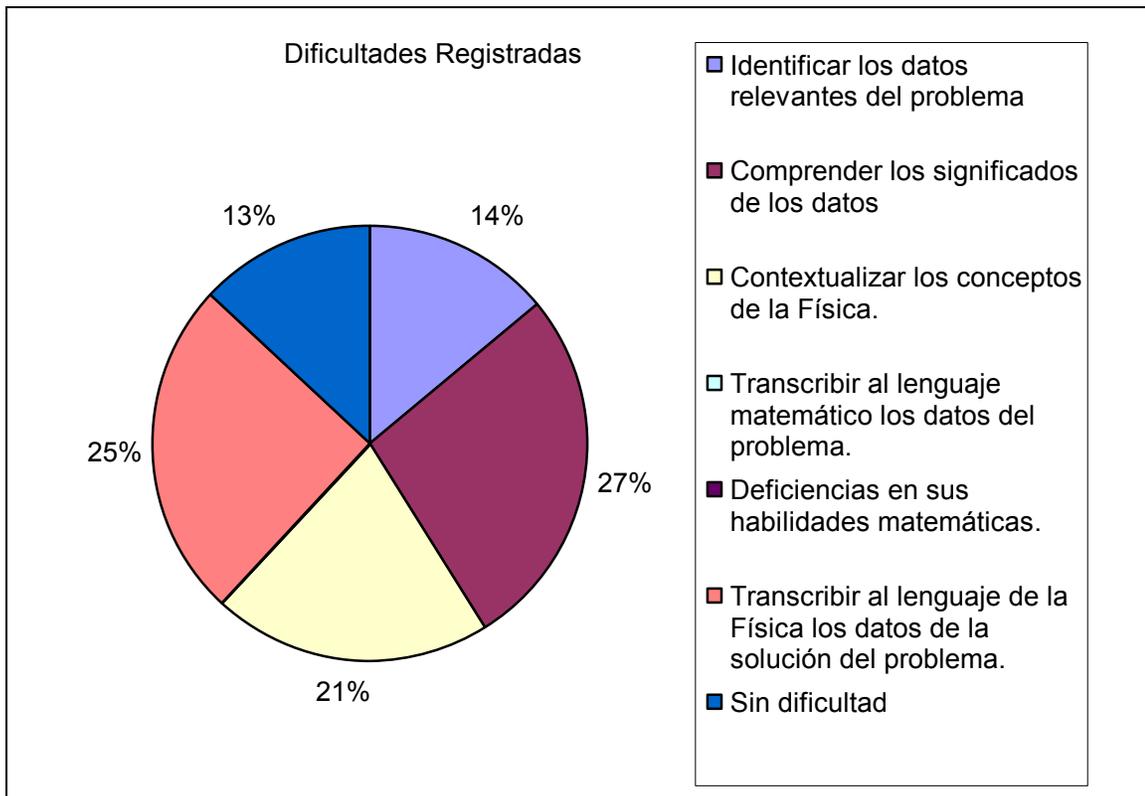
RESUELVE LOS SIGUIENTES PROBLEMAS

- 1.- ¿Cuántos joules de calor deben añadirse a 5 kg de agua a 20°C para llevarla a su punto de ebullición?
- 2.- Un excursionista calienta 30 litros de agua hasta ebullición para purificarla antes de bañarse con ella. ¿Qué volumen de agua de un arroyo a 15°C deberá añadir entonces al agua hirviendo para bajar su temperatura a 45°C? (Desprecie cualesquier pérdidas).
- 3.- ¿Cuánto calor se requiere para evaporar 0.50 kg de agua que inicialmente está a 50°C?

3.- ¿El flujo de calor entre dos objetos depende de sus temperaturas o sólo de la diferencia entre sus temperaturas?

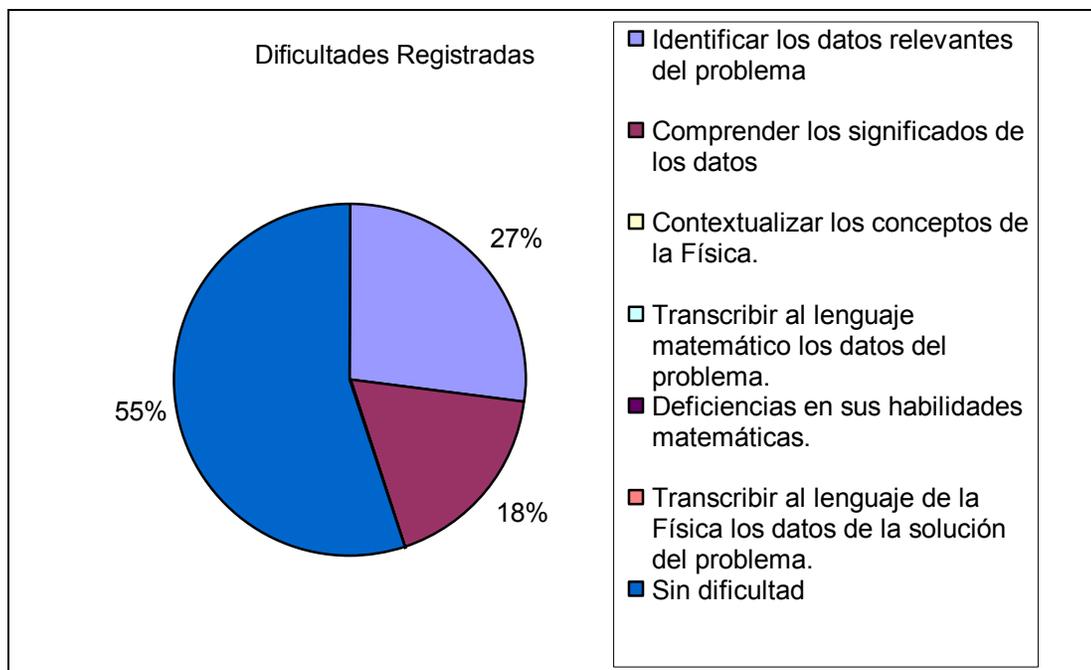


4.- Se añaden cantidades iguales de calor a dos objetos distintos que están a la misma temperatura inicial. ¿Qué factores pueden hacer que la temperatura final de los dos objetos sea diferente?

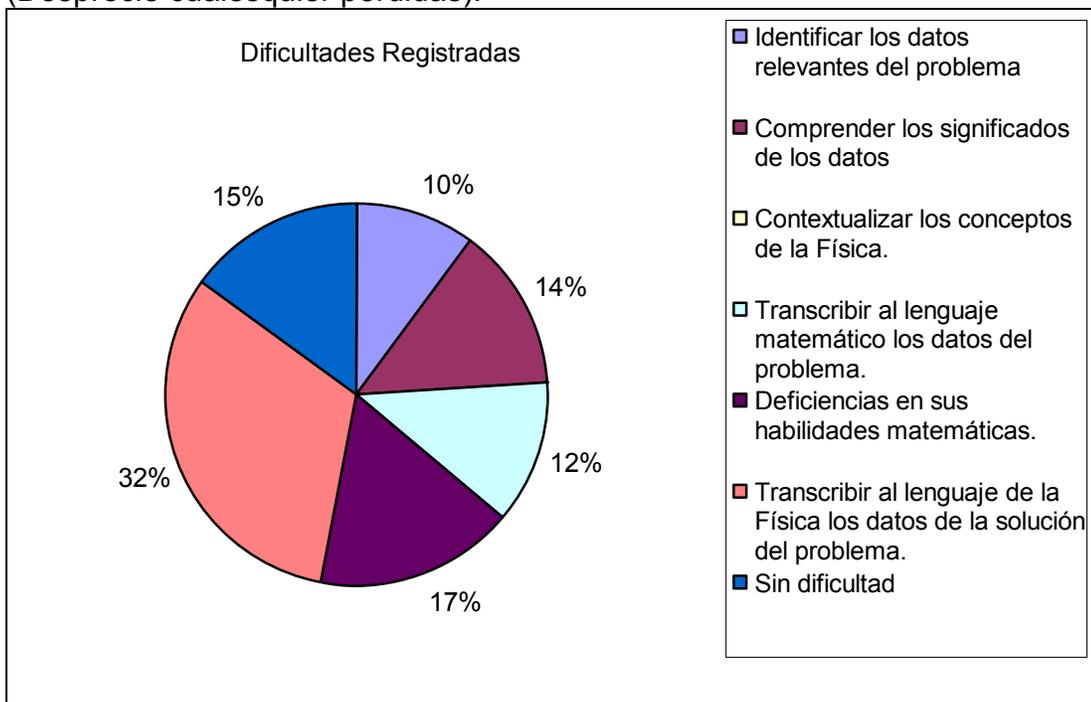


PROBLEMAS

1.- ¿Cuántos joules de calor deben añadirse a 5 kg de agua a 20°C para llevarla a su punto de ebullición?



2.- Un excursionista calienta 30 litros de agua hasta ebullición para purificarla antes de bañarse con ella. ¿Qué volumen de agua de un arroyo a 15°C deberá añadir entonces al agua hirviendo para bajar su temperatura a 45°C? (Desprecie cualesquier pérdidas).



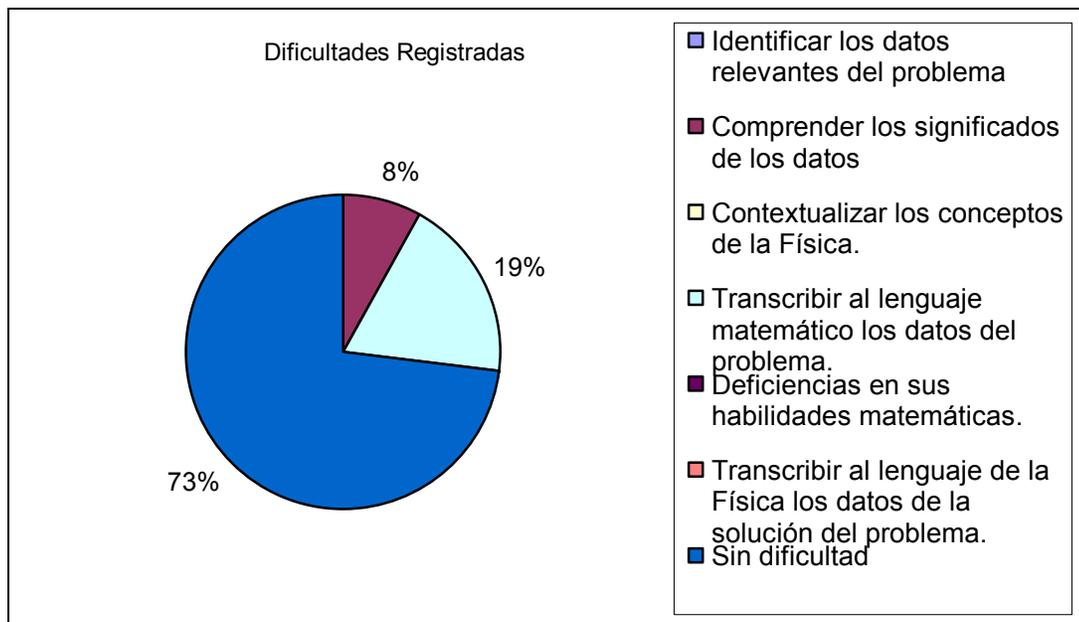
ANEXO 6

LABORATORIO

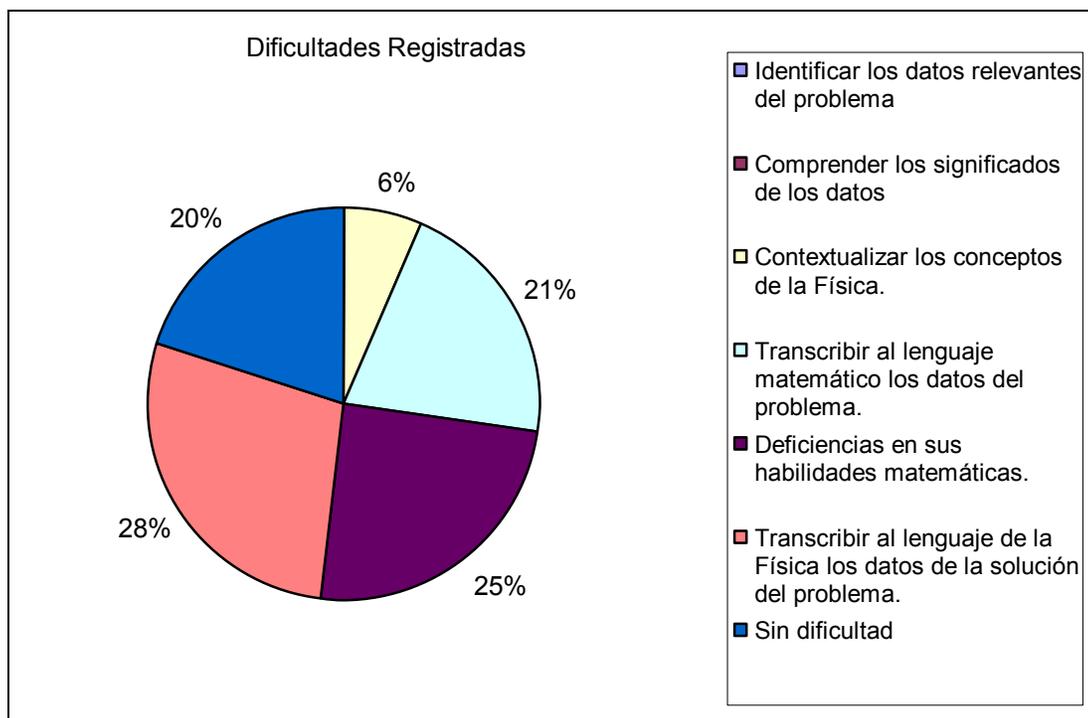
- 1.- ¿Que cantidad de energía calorífica se necesita para elevar la temperatura de $15\text{ }^{\circ}\text{C}$ a $65\text{ }^{\circ}\text{C}$ a 200 g de plomo.
- 2.- Cierta metal de 1.5 kg a $150\text{ }^{\circ}\text{C}$ se introducen en 3 kg de agua a $20\text{ }^{\circ}\text{C}$. Si al final la temperatura de equilibrio es de 32.5°C . ¿Cuál es el calor específico del metal?
- 3.- Determinése la temperatura final cuando se mezclan 700 g de agua a $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ con 1100 gramos de agua a $70\text{ }^{\circ}\text{C}$.
- 4.- ¿Qué cantidad de calor se requiere para cambiar 80 gr de hielo a $-5\text{ }^{\circ}\text{C}$ en agua a $30\text{ }^{\circ}\text{C}$?
- 5.- ¿Cuánto calor hay que agregar a 300 gramos de agua a $30\text{ }^{\circ}\text{C}$ para convertirlo a vapor en $120\text{ }^{\circ}\text{C}$?

ANEXO 6

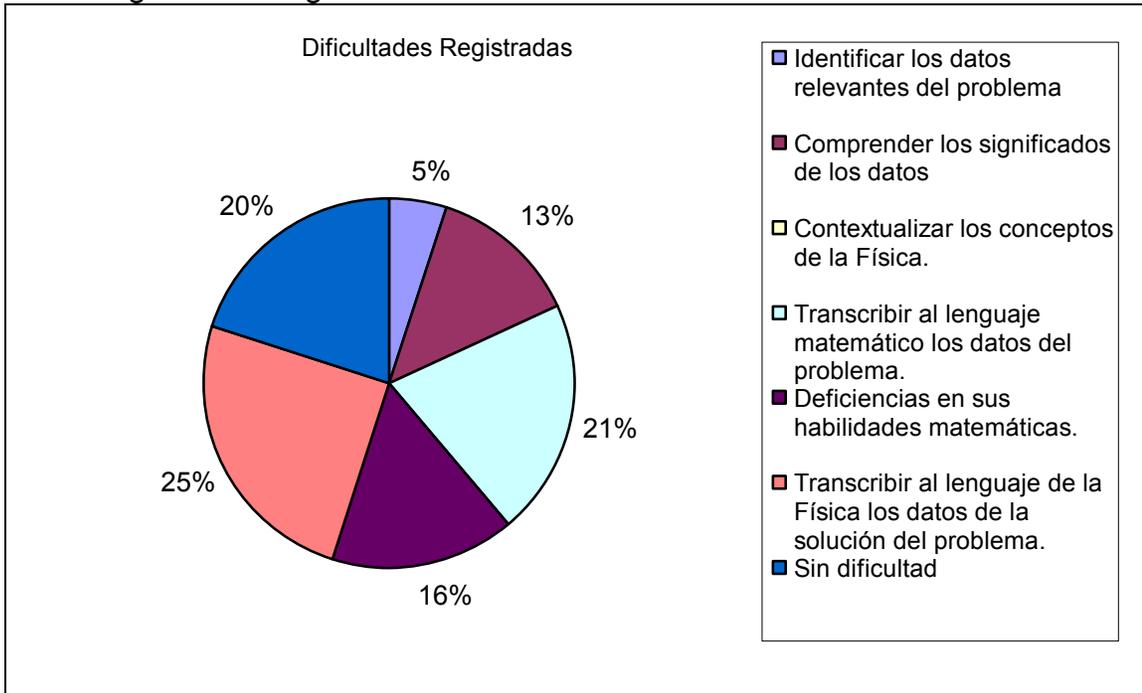
1.- ¿Que cantidad de energía calorífica se necesita para elevar la temperatura de 15 °C a 65 °C a 200 g de plomo.



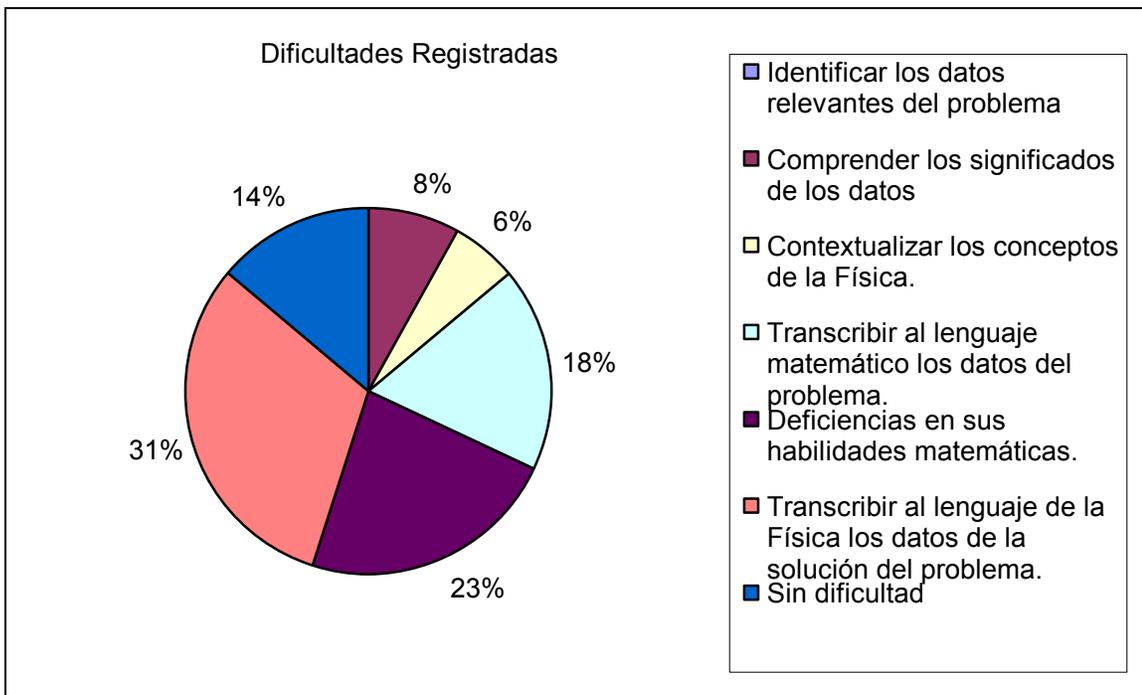
2.- Cierta metal de 1.5 kg a 150 °C se introducen en 3 kg de agua a 20 °C. Si al final la temperatura de equilibrio es de 32.5°C. ¿Cuál es el calor específico del metal?



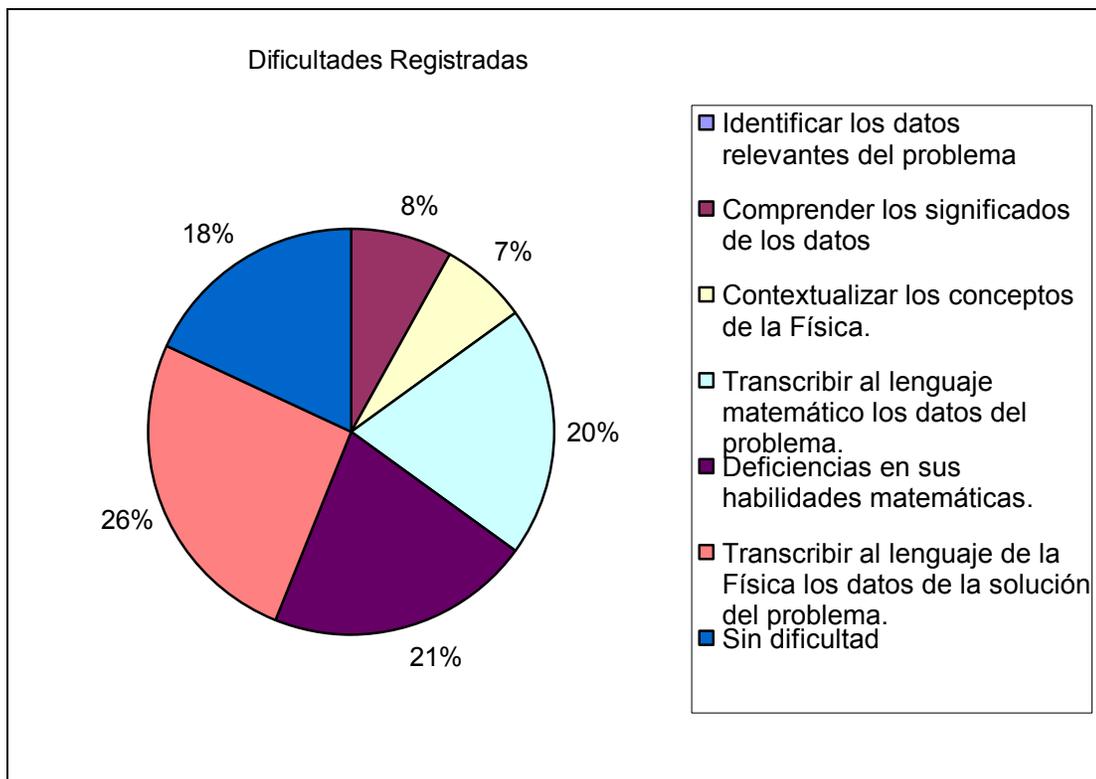
3.- Determinése la temperatura final cuando se mezclan 700 g de agua a 0 °C con 1100 gramos de agua a 70 °C.



4.- ¿Qué cantidad de calor se requiere para cambiar 80 gr de hielo a -5 °C en agua a 30 °C?



5.- ¿Cuánto calor hay que agregar a 300 gramos de agua a 30 °C para convertirlo a vapor en 120 °C?



ANEXO 7

EXAMEN DE FISICA III UNIDAD 6: CALOR

NOMBRE DEL ALUMNO: _____
MATRICULA _____ GRUPO _____

I. SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA Y RELLENA EL ALVEOLO CORRESPONDIENTE.

- 1.- La unidad SI de energía calorífica es:
a) caloría b) kilocaloría c) Btu d) Joule
- 2.- ¿Cuál de las siguientes es la unidad de energía más grande?
a) caloría b) Btu c) Joule d) kilojoule.
- 3.- La cantidad de calor necesaria para cambiar en 1 °C la temperatura de 1 kg de una sustancia es el:
a) calor específico b) calor latente
c) calor de combustión d) equivalente mecánico del calor de esa sustancia
- 4.- Cantidad de calor transferido por unidad de masa en un cambio de sólido a líquido sin cambio de temperatura.
a) Calor específico b) Calor latente de fusión
c) Dilatación d) Capacidad calorífica
- 5.- Es la forma de energía que se transfiere entre un sistema y su entorno, en virtud de una diferencia de temperatura entre ellos:
a) Calor b) Temperatura c) Calor Específico d) Dilatación
- 6.- Si el agua tiene un calor específico de $4,186 \frac{J}{kg^{\circ}C}$ y el cobre de $390 \frac{J}{kg^{\circ}C}$, significa que para llegar a la misma temperatura:
a) El agua necesita menos calor que el cobre
b) El agua necesita más calor que el cobre
c) El agua necesita igual calor que el cobre
d) No se puede saber
- 7.- Cantidad de calor transferido por unidad de masa en un cambio de fase, sin cambio de temperatura:
a) Dilatación b) Capacidad calorífica
c) Calor Latente d) Calor específico
- 8.- El análisis para la medición del calor que fluye entre dos sustancias, con temperaturas diferentes, puestas en contacto, se basa en la conservación de la energía, así que si A está a más temperatura que B, podemos decir que:
a) El calor que pierde A es igual al calor que gana B
b) El calor que gana A es igual al calor que pierde B
c) El calor que pierde A es menor que el calor que gana B
d) El calor que gana A es mayor que el calor que pierde B

9.- Las unidades SI de calor latente son:

- a) $\frac{1}{^{\circ}C}$ b) $\frac{J}{kg^{\circ}C}$ c) $\frac{J}{^{\circ}C}$ d) $\frac{J}{kg}$

10.- El calor latente siempre:

- a) Forma parte del calor específico
 b) Está relacionado con el calor específico
 c) Es igual al equivalente mecánico del calor
 d) Interviene en un cambio de fase.

RESPUESTAS



RESUELVE LOS SIGUIENTES PROBLEMAS

1.- Una pieza de metal de 100 gramos a $90^{\circ}C$ se deposita dentro de 300 gramos de agua a $15^{\circ}C$ y su temperatura de equilibrio es de $18^{\circ}C$. ¿Cuál es

el calor específico del metal? $c_{\text{agua}} = 4186 \frac{J}{kg^{\circ}C}$

2.- ¿Qué cantidad de calor se debe suministrar para transformar un bloque de

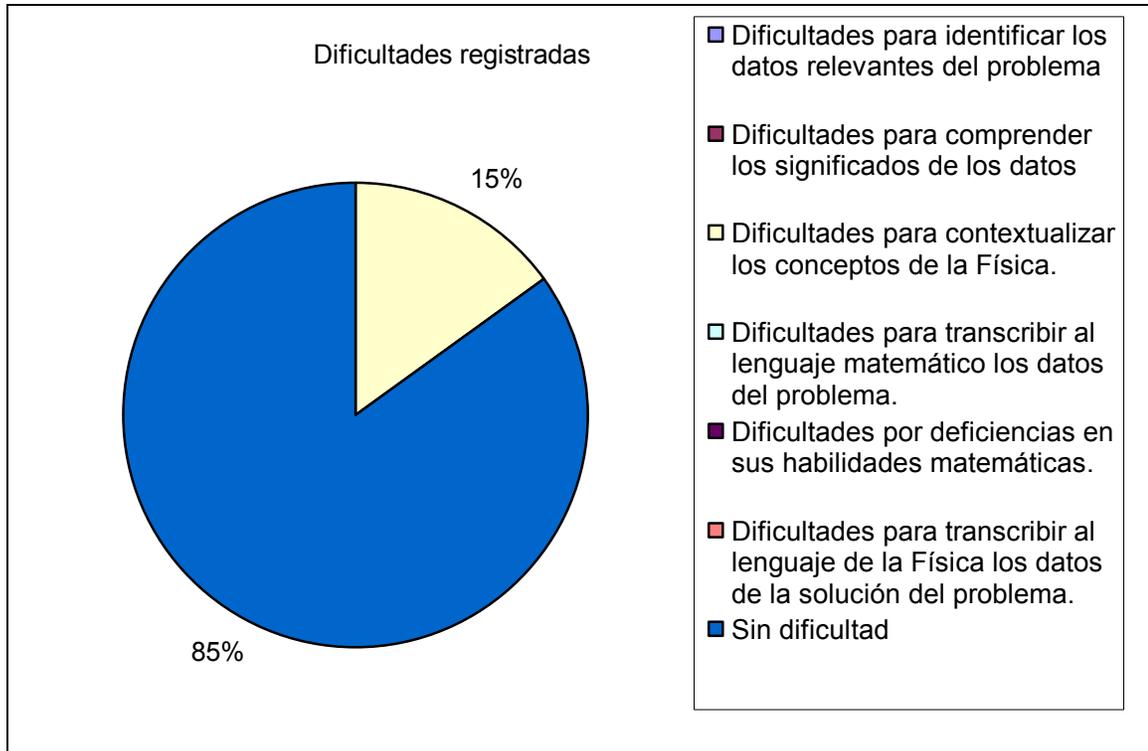
2 kg a $-10^{\circ}C$ para convertirlo en agua a $27^{\circ}C$? ($c_{\text{hielo}} = 2100 \frac{J}{kg^{\circ}C}$;

$c_{\text{agua}} = 4186 \frac{J}{kg^{\circ}C}$; $L_f = 3.33 \times 10^5 \frac{J}{kg}$)

ANEXO 7

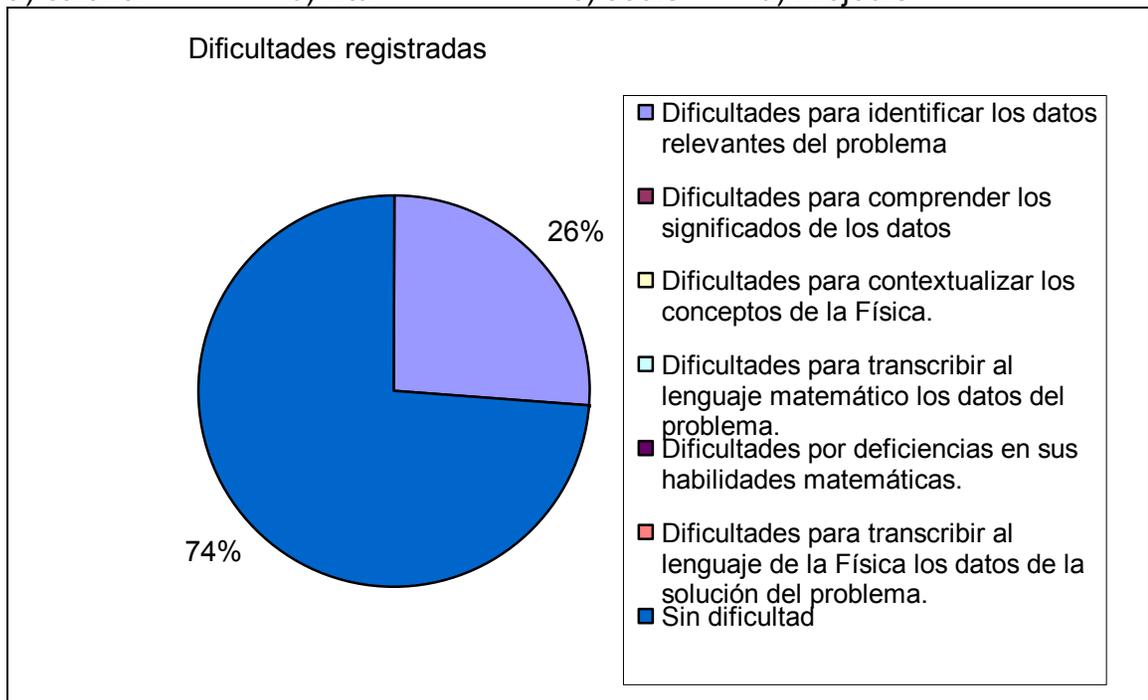
1.- La unidad SI de energía calorífica es:

- a) caloría b) kilocaloría c) Btu d) Joule



2.- ¿Cuál de las siguientes es la unidad de energía más grande?

- a) caloría b) Btu c) Joule d) kilojoule



8.- ¿Investigas tus dudas por cuenta propia?

