

TRABAJO TECNOLOGÍA INDUSTRIAL I E AFONDAMENTO SEMANA 2

¡Hola a todos! Espero que esteis llevando lo mejor posible este tiempo de confinamiento.

La semana pasada os envié los apuntes de 1 nuevo tema y 1 boletín de ejercicios. También iba 1 ejercicio de Kirchoff para que pudieseis seguir repasando. Al final también iba 1 boletín de repaso de electricidad para que los que suspendisteis el anterior examen podais ir repasando de cara a la recuperación. Supongo que no estais teniendo muchas dudas porque sólo 2 de vosotros se pusieron en contacto conmigo para hacerme preguntas.

1.- Os envié el boletín resuelto. No vamos a avanzar tema esta semana, pero espero que este tema que es muy corto, quede bien afianzado.

2.- Teneis todos acceso al aula virtual como invitados con la clave 123. Allí teneis acceso a más boletines de repaso, en concreto deberiais hacer el boletín de "Repaso energía" (la próxima semana os daré las soluciones). En el tema de electricidad también teneis trabajo los que querais preparar la recuperación.

2.- Os envié 2 nuevos ejercicios de Kirchoff, en la próxima entrega os enviaré la solución.

3.- Para dudas acerca de los contenidos, consultar a la profesora a través del mail paty@edu.xunta.es

4.- En la clase del jueves, intentaremos hacer una conexión por videoconferencia a través de la aplicación Jit.si. No necesitas descargar nada, solo escribir en la barra del navegador: <http://meet.jit.si> a través del chat la profesora os dará un código de letras para poder conectaros al aula virtual creada por la aplicación. Intentaremos resolver dudas. Quien no tenga dudas o no pueda conectarse, sigue teniendo mi mail para comunicarse conmigo. Quien se conecte deberá guardar un orden de intervención, para que todos podamos oírnos y entendernos. Realización jueves 26 a las 11:00 horas.

5.- Esta semana vamos a hacer el viernes un kahoot de repaso de los contenidos del tema. Para poder acceder al Kahoot la profesora os proporcionará a través del chat de clase el PIN de acceso, ¡¡¡¡ ES MUY IMPORTANTE QUE TE CONECTES A LA HORA EXACTA PORQUE ESTARÁ ACTIVO EL TIEMPO QUE DURA LA RESPUESTA DE LAS PREGUNTAS, Y DESPUÉS SE CERRARÁ AUTOMÁTICAMENTE!!!! Hora de realización 11:00 horas del viernes 27. En el momento de finalización, yo tendré acceso a vuestros resultados.

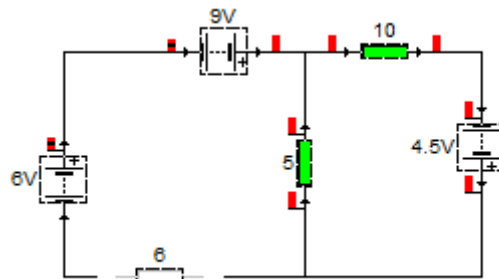
AFONDAMENTO: dado que no vamos a poder seguir avanzando en los proyectos de

Arduino en clase, vais a hacer 1 proyecto de Arduino en TinkerCAD siguiendo un tutorial en Youtube. Está dentro del canal de Tecnoloxia Atios y se trata del ejercicio "Tarefa 3: LED + Pulsador". Lo dejarás guardado en tu cuenta de TinkerCAD.

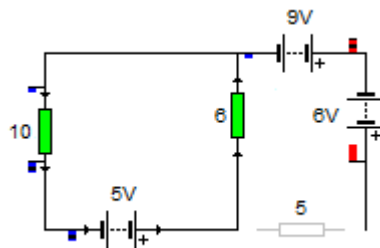
KIRCHOFF

Resuelve por el método de Kirchoff ambos circuitos:

a)



b)



Un fuerte abrazo y mucho ánimo

Se despide, vuestra profesora preferida :)



EJERCICIOS TEMA 1: LA ENERGÍA Y SU TRANSFORMACIÓN

Ejercicio 1: Calcula la energía, en KWh, que ha consumido una máquina que tiene 40 CV y ha estado funcionando durante 3 horas.

Hay que pasar la potencia en CV a Kw

$$\text{Resultado: } E = P \cdot t = 40 \cdot 735 \cdot 3 = 88200 \text{ wh} = 88,2 \text{ Kwh}$$

Ejercicio 2: Determina la temperatura final de 3,5 l de agua si ha absorbido una energía de 5 Kcal y está en una habitación que se mantiene a 20 °C

Se trata de una energía térmica o calorífica: $E_t = C_e \cdot m \cdot (T_f - T_i)$

$$\text{Datos: } V = 3,5 \text{ l} \quad C_e = 1 \text{ Kcal / Kg} \cdot ^\circ\text{C}$$

Teniendo en cuenta que la densidad del agua es 1 kg/l

$$m = d \cdot V = 1 \cdot 3,5 = 3,5 \text{ Kg}$$

$$\text{Cálculos: } E_t = C_e \cdot m \cdot (T_f - T_i) = 1 \cdot 3,5 (T_f - 20) = 5 \text{ Kcal}$$

$$\text{Resultado: } T_f = 21,43^\circ\text{C}$$

Ejercicio 3: Calcula la energía cinética, potencial y mecánica que tienen un objeto de 120 Kg de masa que se lanza desde el aire a 100 m de altura.

Teniendo en cuenta que antes de lanzarse el objeto no tiene energía cinética (su velocidad es 0)

$$E_c = 0 \text{ J} \quad E_m = E_p = mgh = 120 \cdot 9,8 \cdot 100 = 117600 \text{ J}$$

Ejercicio 4: ¿Qué energía (en julios) consume una plancha de 220 V por la que circula una intensidad de 5 A y está conectada 1 hora y media?

Hay que pasar el tiempo a segundos y emplear la fórmula de energía eléctrica

$$\text{Resultado: } E_e = U \cdot I \cdot t = 220 \cdot 5 \cdot (1,5 \cdot 3600) = 5940000 \text{ J}$$

Ejercicio 5: Calcula en KiloJulios, la energía liberada al quemar 8,5 Kg de madera

Tomando un poder calorífico de la madera de 3000 Kcal / Kg y empleando la fórmula de energía química de combustión:

$$\text{Resultado: } E_q = P_c \cdot m = 3000 \cdot 8,5 = 25500 \text{ Kcal} = 106590 \text{ KJ}$$



Ejercicio 6: Una central térmica de carbón produce 5700 KW en 1 hora. Sabiendo que emplea antracita como combustible y que el rendimiento de la central para producir electricidad es del 20 %. Calcula la cantidad de toneladas diarias que es necesario suministrar a la central.

Se trata de una central térmica cuya energía absorbida es energía química de combustión: $E_q = P_c \cdot m$ (sólidos y líquidos) y debe producir una energía útil de 5700 KWh

Datos: $E_u = 5700 \text{ KWh}$ $\eta = 20\% = 0,2$

P_c antracita = 8000 kcal/kg

Cálculos: $\eta = \frac{E \text{ útil}}{E \text{ absorbida}} = \frac{E_u}{E_a} = \frac{E_u}{E_q}$ $0,2 = \frac{5700 \text{ KWh}}{E_q}$

Vamos a calcular la energía química y pasar las unidades de KWh a Julios y luego a Kcal que es la unidad en que se calcula la energía química

$$E_q = \frac{5700 \text{ KWh}}{0,2} = 28500 \text{ KWh} = 28500 \text{ KWh} \cdot \frac{1000 \text{ W}}{1 \text{ KW}} \cdot \frac{3600 \text{ s}}{1 \text{ h}} =$$
$$= 1,026 \cdot 10^{11} \text{ Ws} = 1,026 \cdot 10^{11} \text{ J} = 1,026 \cdot 10^{11} \text{ J} \cdot \frac{1 \text{ cal}}{4,18 \text{ J}} = 2,45 \cdot 10^{10}$$

cal = $2,45 \cdot 10^7$ Kcal

Con la fórmula de energía química, calculamos la masa de combustible

$$E_q = P_c \cdot m \quad 2,45 \cdot 10^7 = 8000 \text{ kcal/kg} \cdot m$$

$$m = 3062,5 \text{ Kg} = 3,0625 \text{ T en una hora}$$

Resultado $m = 3,0625 \text{ T} \cdot 24 \text{ h} = 73,5 \text{ T al día}$

Ejercicio 7: Calcula la energía liberada (en Kcal) en una reacción nuclear suponiendo que se han transformado 3 g de uranio en energía calorífica.

Calculamos la energía nuclear en Julios y luego lo pasamos a Kcal . Hay que tomar como dato $c =$ velocidad de la luz = $3 \times 10^8 \text{ m/s}$

Resultado $E = m \cdot c^2 = 0,003 \cdot (3 \times 10^8)^2 = 2,7 \cdot 10^{14} \text{ J} = 6,46 \cdot 10^{10} \text{ Kcal}$



Ejercicio 8: Calcula la cantidad de calor que se acumula en el agua del radiador de un coche, antes de que se ponga el ventilador en marcha, si la temperatura se eleva desde los 20 °C hasta los 95 °C. El volumen de agua es de 3,5 litros.

Se trata de una energía térmica o calorífica: $E_t = C_e \cdot m \cdot (T_f - T_i)$

Datos: $T_i = 95 \text{ °C}$ $T_f = 20 \text{ °C}$

$V = 3,5 \text{ l}$, como la densidad del agua es $d = \frac{m}{V} = 1 \text{ kg/l}$,

$m = d \cdot V = 1 \cdot 3,5 = 3,5 \text{ Kg}$

$C_e = 1 \text{ Kcal / Kg} \cdot \text{°C}$

Resultado $E_t = C_e \cdot m \cdot (T_f - T_i) = 1 \cdot 3,5 (95 - 20) = 262,5 \text{ Kcal}$

Ejercicio 9: Una fábrica necesita 100 Kwh. diarios. Calcula la masa de combustible que se necesita y el precio, si utiliza:

a) Carbón de hulla: $P_c = 7000 \text{ kcal/kg}$ $0,15 \text{ €/kg}$

El rendimiento es del 60%

Se trata de una fábrica cuya energía absorbida es energía química de combustión: $E_q = P_c \cdot m$ (sólidos y líquidos) y debe producir una energía útil de 100 KWh

Datos: $E_a = 100 \text{ KWh}$ $\eta = 60\% = 0,6$

a) P_c carbón de hulla = 7000 kcal/kg $0,15 \text{ €/kg}$

Cálculos: $\eta = \frac{E \text{ útil}}{E \text{ absorbida}} = \frac{E_u}{E_a} = \frac{E_u}{E_q}$ $0,6 = \frac{100 \text{ KWh}}{E_q}$

Vamos a calcular la energía química y pasar las unidades de KWh a Julios y luego Kcal que es la unidad en que se calcula la energía química

$$\begin{aligned} E_q &= \frac{100 \text{ KWh}}{0,6} = 166,7 \text{ KWh} = 166,7 \text{ KWh} \cdot \frac{1000 \text{ W}}{1 \text{ KW}} \cdot \frac{3600 \text{ s}}{1 \text{ h}} = \\ &= 6 \cdot 10^8 \text{ Ws} = 6 \cdot 10^8 \text{ J} = 6 \cdot 10^8 \text{ J} \cdot \frac{1 \text{ cal}}{4,18 \text{ J}} = 143540670 \text{ cal} = \\ &143540 \text{ Kcal} \end{aligned}$$

Con la fórmula de energía química, calculamos la masa de combustible

$$E_q = P_c \cdot m \quad 143540 \text{ Kcal} = 7000 \text{ kcal/kg} \cdot m$$

Resultado $m = 20,5 \text{ Kg} \cdot 24 \text{ h} = 492 \text{ Kg al día}$

Precio = $492 \cdot 0,15 = 73,8 \text{ €}$



Ejercicio 10: Deseamos calentar 5 l de agua a 25°C hasta 100°C utilizando un quemador de butano de 2,5 kw con un rendimiento del 60%. Calcula el tiempo necesario

La energía útil es la energía térmica para subir la temperatura del agua y la energía absorbida es la que nos proporciona el quemador de butano

Datos: $T_i = 100\text{ }^\circ\text{C}$ $T_f = 25\text{ }^\circ\text{C}$

$$V = 5\text{ l}, \text{ como la densidad del agua es } d = \frac{m}{V} = 1\text{ kg/l},$$

$$m = d \cdot V = 1 \cdot 5 = 5\text{ Kg}$$

$$C_e = 1\text{ Kcal / Kg} \cdot ^\circ\text{C}$$

$$P_a = 2,5\text{ KW}$$

$$\eta = 60\% = 0,6$$

Cálculos: $\eta = \frac{E\text{ útil}}{E\text{ absorbida}} = \frac{E_u}{E_a} = \frac{E_t}{E_q}$

$$E_t = C_e \cdot m \cdot (T_f - T_i) = 1 \cdot 5 \cdot (100 - 25) = 375\text{ Kcal}$$

$$\eta = 0,6 = \frac{375\text{ Kcal}}{E_q} \quad E_q = 625\text{ Kcal}$$

$$P_a = \frac{E_a}{t} \quad \text{Para poder operar hay que pasar las Kcal a Julios}$$

$$E_q = 625\text{ Kcal} \cdot \frac{1000\text{ cal}}{1\text{ Kcal}} \cdot \frac{4,18\text{ J}}{1\text{ cal}} = 2612500\text{ J} = 2612500\text{ Ws}$$

$$P_a = \frac{E_a}{t} \quad 2500\text{ W} = \frac{2612500}{t}$$

Resultado $t = 1045\text{ s} = 17,42\text{ min}$

Ejercicio 11: Un motor de gasoil eleva mediante una grúa un peso de 950 Kg a una altura de 25 m. Calcula la cantidad de gasoil que debe quemar el motor si el rendimiento es del 30 %.

La energía útil es la energía potencial necesaria para elevar el peso y la energía absorbida es la que nos proporciona el motor de gasoil (energía química)

Datos: $m = 950\text{ Kg}$ $h = 25\text{ m}$ $\eta = 30\% = 0,3$

$$P_c\text{ gasoil} = 10300\text{ kcal/kg}$$

Cálculos: $\eta = \frac{E\text{ útil}}{E\text{ absorbida}} = \frac{E_u}{E_a} = \frac{E_p}{E_q}$

$$E_p = mgh = 950 \cdot 9,8 \cdot 25 = 232750\text{ J}$$



$$\eta = 0,3 = \frac{232750 \text{ J}}{E_q} \quad E_q = 775833 \text{ J}$$

Hay que pasar las unidades de Julios a Kcal que es la unidad en que se calcula la energía química

$$E_q = 775833 \text{ J} \cdot \frac{1 \text{ cal}}{4,18 \text{ J}} = 185606 \text{ cal} = 185,6 \text{ Kcal}$$

$$E_q = P_c \cdot m \quad 185,6 \text{ Kcal} = 10300 \text{ kcal/kg} \cdot m$$

Resultado $m = 0,018 \text{ Kg} = 18 \text{ g}$

Ejercicio 12: Una bombilla conectada a 220 V y que tiene una potencia de 15 W, está encendida una media de 4 horas al día. Calcula la energía que consume en KWh y en J, durante el mes de Octubre.

La energía eléctrica es

$$E_e = P \cdot t = 15 \text{ W} \cdot 4 \frac{\text{h}}{\text{dia}} \cdot 31 \text{ dias} = 1860 \text{ Wh} = \mathbf{1,86 \text{ KWh}}$$

Para calcular la energía en Julios hay que calcularla en Ws:

$$E_e = 1,86 \text{ KWh} = 1860 \text{ Wh} \cdot \frac{3600 \text{ s}}{1 \text{ h}} = 6696000 \text{ Ws} = \mathbf{6696000 \text{ J}}$$

Ejercicio 13: ¿Cuánto tiempo han estado encendidas las 6 lámparas de bajo consumo de 11 W de potencia cada una, si la compañía eléctrica ha facturado 4,15 €. El precio del KWh es de 0,15 €.

La compañía eléctrica cobra por energía consumida en KWh. Para calcular la energía consumida dividimos:

$$\frac{4,15 \text{ €}}{0,15 \text{ €/KWh}} = 27,7 \text{ KWh} = 27700 \text{ Wh}$$

$$E_e = P \cdot t \quad 27700 = 6 \cdot 11 \cdot t \quad t = 419,7 \text{ h}$$

t = 70 h cada lámpara

Ejercicio 14: Se emplea un montacargas que tiene una masa de 250 kg y es capaz de elevar una carga máxima de 1.700 kg hasta una diferencia de altura de 8 m en 15 segundos. Conociendo que en estas condiciones la potencia requerida por el motor del montacargas es de 12 kW y que la velocidad es constante, calcula:

- El trabajo o energía realizado por el montacargas.
- La potencia útil del motor



c) El rendimiento del motor.

Resultado a) $E_p = 153037 \text{ J}$

b) $P_u = 10202 \text{ W}$

c) $\eta = 85 \%$

Ejercicio 15: Se dispone de un vehículo de 1200 kg de masa que alcanza una velocidad de 100 km/h en 11 segundos. En ese tiempo, el motor del vehículo presenta un rendimiento medio del 30 %. Conociendo que el combustible utilizado tiene un poder calorífico es 42800 kJ/kg, calcula:

- El trabajo o energía mecánica realizado por el vehículo
- La energía total liberada en el motor del vehículo.
- La cantidad de combustible consumido por el motor.
- La potencia desarrollada por el motor

Resultado a) $E_c = 462963 \text{ J}$

b) $E_{ab} = 1543210 \text{ J}$

c) $m = 36,06 \text{ g}$

d) $P = 42087 \text{ W}$