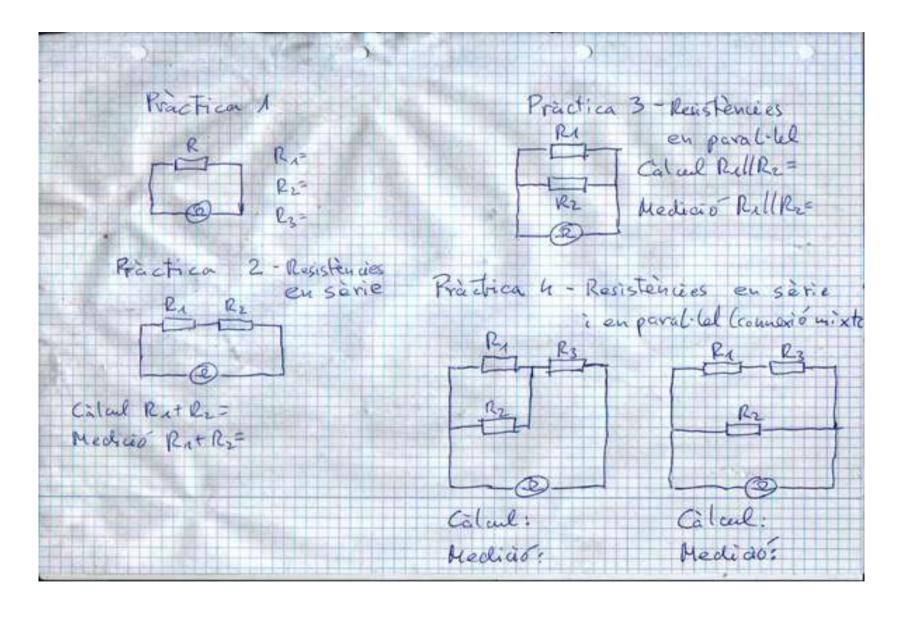
Preguntas relativas al vídeo "Fundamentos de la electricidad"

- 1. ¿De qué están compuestos los átomos?
- 2. ¿Cómo se llaman los elementos del átomo de carga negativa?
- 3. ¿Qué elementos del átomo se mueven en los metales, produciendo la electricidad?
- 4. ¿Cómo se pueden liberar los electrones de su órbita?
- 5. ¿Qué cargas electricas se atraen y cuales se repelen?
- 6. ¿Qué es la corriente eléctrica y en qué unidad se mide?
- 7. ¿Qué es la tensión eléctrica y en qué unidad se mide?
- 8. ¿Qué es la resistencia eléctrica y en qué unidad se mide?
- 9. ¿Qué tipos de corriente conoces y en qué se diferencian?
- 10. ¿Qué factores afectan a la resisténcia de un conductor?
- 11. Indica 3 materiales conductores y 3 aislantes de la electricidad.
- 12. ¿Cómo cambia la resistencia de un cable conductor si aumentamos su longitud y reducimos su área o sección?

Medida de resistencias, en serie y en paralelo.

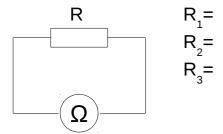


Pràctica mesurament resistències

Noms Data

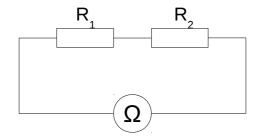
Grup

Circuit 1



Circuit 2 Resistències en sèrie





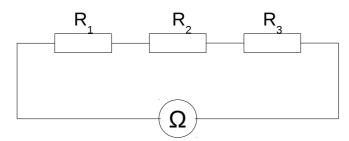
Càlcul:

Medició:

Circuit 3

Resistències en sèrie

$$R_{1} + R_{2} + R_{3} =$$



Càlcul:

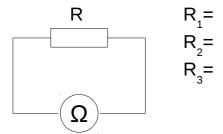
Medició:

Pràctica mesurament resistències

Noms Data

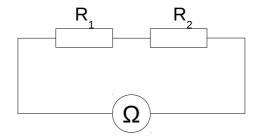
Grup

Circuit 1



Circuit 2 Resistències en sèrie



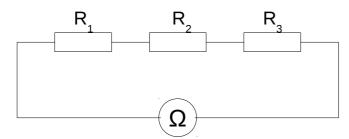


Càlcul:

Medició:

Circuit 3 Resistències en sèrie

$$R_1 + R_2 + R_3 =$$



Càlcul:

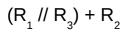
Medició:

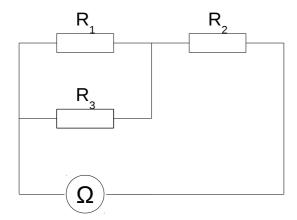
Pràctica mesurament resistències

Noms Data

Grup

Circuit 6



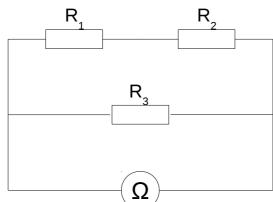


Càlcul:

Medició:

Circuit 7

$$(R_{_{1}} + R_{_{3}}) / R_{_{2}}$$



Càlcul:

Medició:

Afegir esquemes de resistències en connexió estel triangle

23/10/18

Exrecici_1:

Fes un dibuix de la resistència amb la pinça amperimètrica mesurant corrent.

Fes un dibuix amb el polimetre mesurant corrent.

Fes un dibuix amb el polimetre mesurant tensió. Calcula el valor de la resistencia mesurant la tensió U I el corrent I.

Dibuixa l'esquema elèctric.



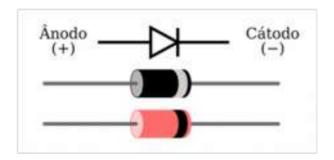


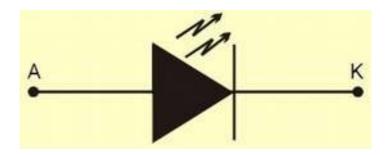


30/10/18

Funcionament d'un diode

El diode és un component electrònic fet amb material semiconductor que només deixa passar el corrent elèctric en un sentit.





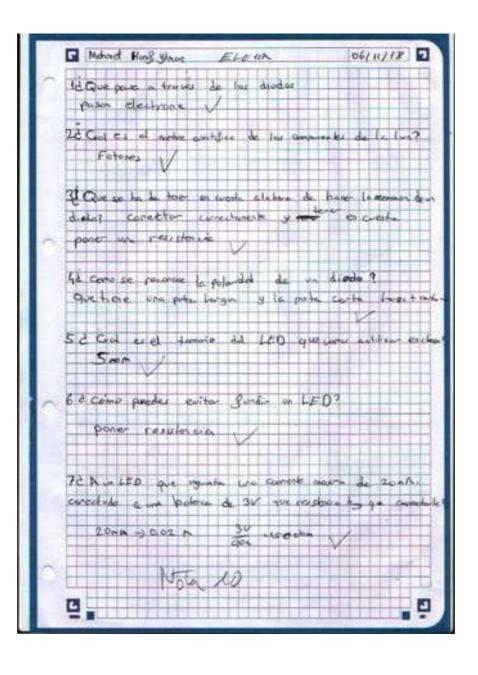
Diode LED

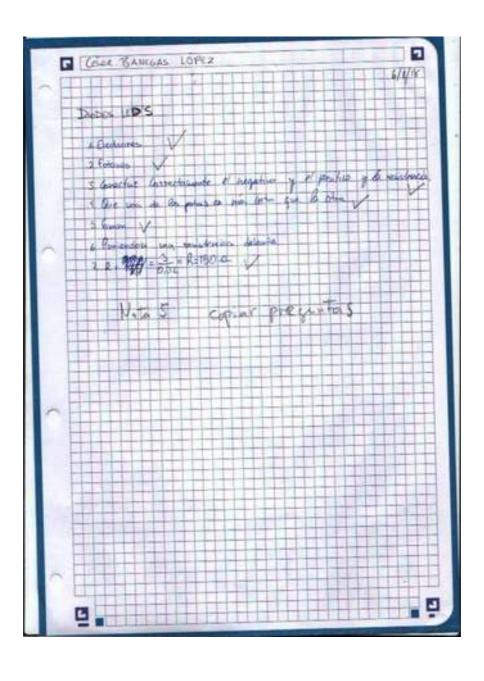
Light Emitting Diode



Preguntas relativas al vídeo "Diodos LED: Explicación y tipos"

- 1. ¿Qué pasa a través de los diodos?
- 2. ¿Cual es el nombre científico de los componentes de la luz?
- 3. ¿Qué se ha de tener en cuenta a la hora de hacer la conexión de un diodo?
- 4. ¿Cómo se reconoce la polaridad de un diodo?
- 5. ¿Cual es el tamaño del LED que vamos a utilizar en clase?
- 6. ¿Cómo puedes evitar fundir un LED?
- 7. ¿A un LED que aguanta una corriente máxima de 20 mA, conectado a una batería de 3 V, qué resistencia hay que conectarle?





Javiet Martiney Pregones Relatives of vidue Diolos LED Exploresion 4 1Que pos stras de los dodos? electrones V 20 unit of a notice cientorico de los come netes de la Luz Coloros 30,00 se he de tendo en questo a la hora de hacon la constion de un d'odo? ponet un sua e tasisterve para qui no su munor y colorer d + y d - bien 4 coro se recoroco la polatidad de un diode? -le pate belos protivo -la pata corta d aced wo Saveled & Trans to 14 (ED are form a utilizate) Form Como poodes evital condic on LED? -con to Residence to 7 eun LED que sopraise vere corierte de Loren constrain some betters av, are to intentio hay que constates Nota 10

2. è chue para a trouvoir de les diedos Dann alatana El Chal en el "nombro científico de los compositos de la lare ? La coveriense de alestrones X 3. I am in he do tener was country a har hora do have la come de un diale? Consexter todo consectamente y poner resistance / te Economo ne romane la pullare hal de un dealo?

Pere una tiene para langa y otre para correr y Edition of the town of the province of the contract of the con 6 L. Coma pareder without finder in 1503. * I A in LED que agranta una comiente missione els Zonas, como todo a una detenió de sus que remitencia hay que somechante? Nota 8

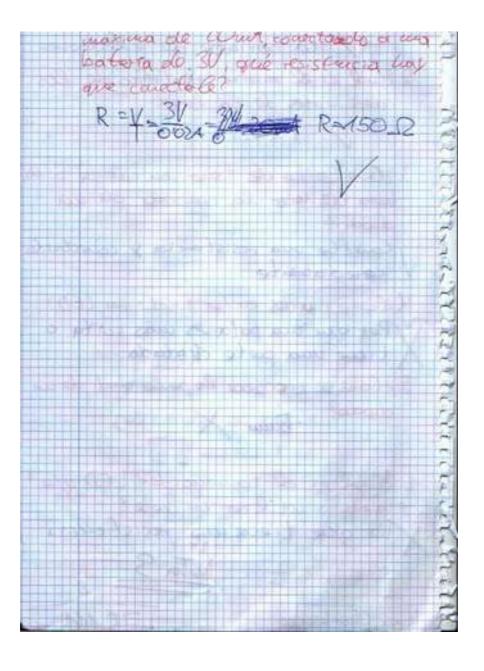
Roberto Framindez lichimas 16-11-18 Preguntos relativos d video LED 1.1 Que posa a traves de las brodos? Electrons V 2 devel as a membre wind free to Pas componentes do la luz? folimes V Til QUE so he de line on winter a la hora de hiras the concerned in dut ? a fixed a consistence of porion and resustancia delante V 4.6 Go To Su Meconola la pular Wad de un dello? In Ronge had do les palas 5-2 tent is of Lymin del LED are sense a of Par an Close? 5 mm / 6. Home piedes en or finds un LED? provide on wisteria Til Aun LED que oquorla como comiente muxima de 20 mm. Conectimo o una bateria de 30, que 165-31 copia hay goe concelled? R= Y = 3V = 3V Note 10 18= 150 12 V 20-A->20 A

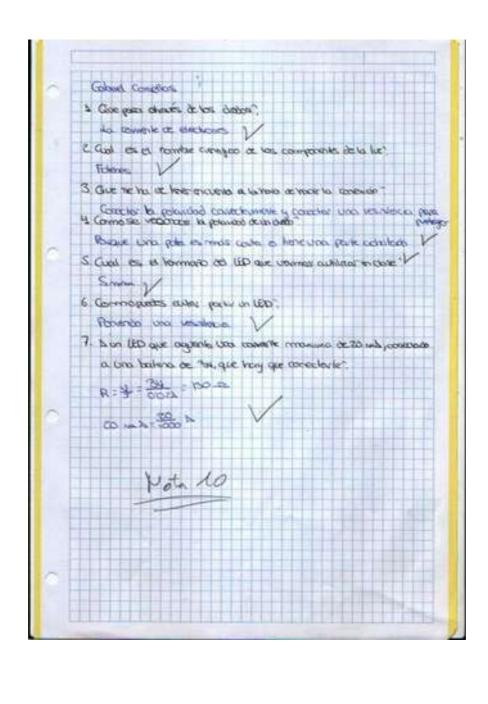
I li ane Para a través de las diado? 2) Elval es el nombre científico de los landonentes de la luz? 310 ave se la de tener en avente a la hora de racer la conidión de un dado? 11-16 Como se recoroce la Paloridad de un diado ? 5-16 Cual so et tamaiso del lad que vamen a utiliano an Clase P 610 Camo Puedo antis cultar Senda un let? 7-1 page of un led que aguarte una contiente max de coma canedade a una bateria de svoju servitina May que conectarle à respusto 1-1 la carriente de electrons. 2-1 tatanes V 3-1 Carrictar una resistencia es conestato consectant 4-1 Por que ina Pata es mas conta o timo uma Parte. Chatadeo 5-15 mm. 6-1 Pariendo arra arritanciero 7-1 R= = 1K = 150 m. Nota 10

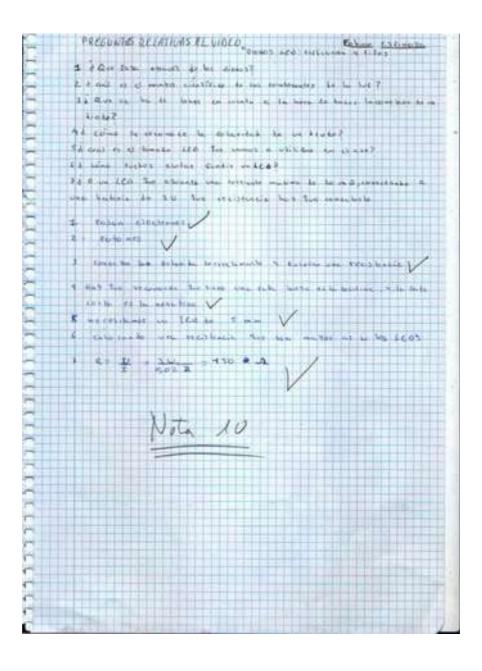
timent l'écule para a traver de les dédos? La commente de elec 2 and as of mornistae cientifico de la luz ? è con seha de temps em coemta a la Hora de hacer la comexión de um cicolo? La consciur uma acomo concentra con cicolo. is polaricidal responsibility A Como paedo se recomor la polazidad de um disde? See que tiene una pola mes large que la atra y 5 Gad ex el termamo de el lett 5 mm metros E Cormo puede entare lumbro um led? Romiandale uma Fil Atim led que este agrante uma contente maximo de 20 ans tessis tempia. All CASA, contectados a uma valenta de 30 ans tessis tempia. Nau que comectante? Ray SV 30 anch Nota 10 200 Act 20 A R = 450-0-

(a) cleations V (a) teams V (b) teams Loopitation polaritis constituent takens were used that (b) teams to minimize the teams with larger or to prototion (c) paint towns are the de some 8) Whendo my residence are now mayor what he had Nota 5 copier presentles megoray Letra

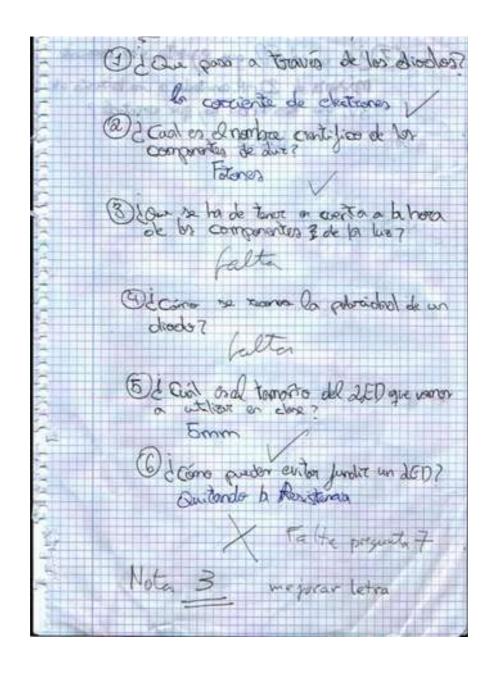
a con este de electrosos 2 coul es a nantre c'entifico de los compounted de la luz? / Potaces 3 : Que se ho de teur en mente a hora de hacer la conexida obt hex diado? , Coulc'to una resistencia y conectoudo correctamente "Komo prodos evitor funder un LED? Por que ma rata es más costa o trece una porte chartada 5 2 Como se recourse la polo dad de un diode Sum > 6.2 (val es el tormació del LED que vacues or college to those? Por que tiene una resistemos Notes S Law Clew Gia

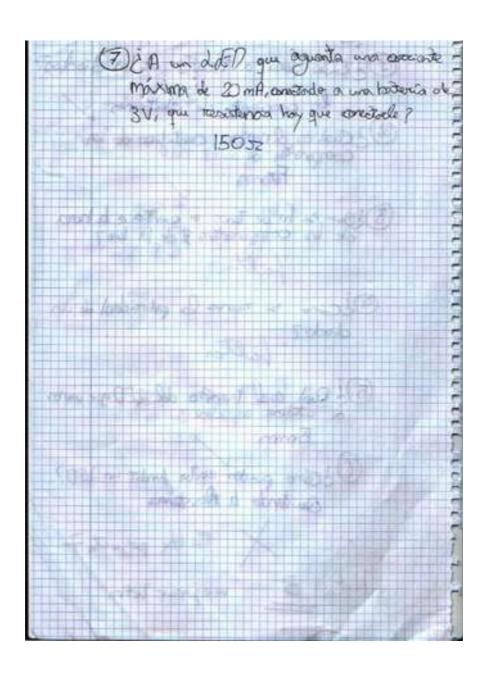


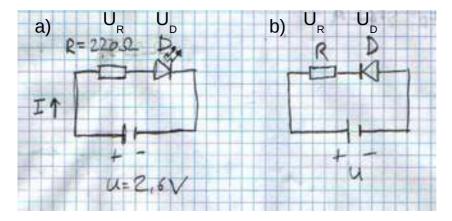




Bragantin trelations of orders hados led : Explaners a tops No Care grave a Traver do has ducker . Para fleebrones V Zalloma es il maitre enifer de les conquertes el le lies? Fatores Side is at his do less in contin to be horse to hour In continu se un dado / conscluto contentente a grasery am result V folk for excurento polaridad Hat Come is telesimo la golgerand de un parto? Lee geste mushinge so et a y le mes curte es la - V 50 2 cent good toward and last agre very a willess we shoul? Newster in led as 5 mm V 66 - tomas greety maky searcher in las? coleenule un rosure que se margon al cu las heals The of Aun led got agent were words more & 20 and powere and when it is go recen my go many







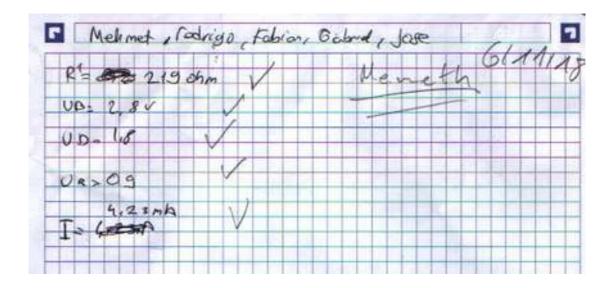
La imatge a) mostra l'esquema d'un diode LED connectat de forma que deixa passar el corrent.

En l'esquema b) s'ha canviat la polaritat del diode. Ara, el corrent no circula i el diode queda apagat.

Mesura el corrent i que passa pel circuit i les tensions U_R i U_D .

Calcula el corrent i la potència en la resistència $R=220\ \Omega$.

Dibuixa els esquemes i fes els mesuraments i càlculs amb $R = 2 k\Omega$.



Tipos de pilas: guía completa con las pilas y baterías que existen

Existen **infinidad de tipos de pilas diferentes**. Ya sea por su forma o su composición las combinaciones son de lo más numerosas.

Ante la gran variedad de modelos diferentes puede que no compremos la mejor pila que se adapte a nuestras necesidades. Además, podemos **encontrarnos con vendedores que no especifican de forma clara qué tipo de pila están vendiendo**, por lo que conviene que conozcamos bien los distintos tipos que hay.

En esta entrada he intentado esquematizar de forma clara los diferentes tipos de pilas que existen en el mercado. No están todas, de hecho faltan bastantes, pero debería ser más que suficiente para nuestras necesidades.

Tipos de pilas

A pesar de que se suelan llamar pilas desechables o pilas recargables, hay que saber la diferencia entre pila y batería:

Una pila sufre un proceso irreversible. Esto quiere decir que cuando se descargan no se pueden volver a cargar. Por el contrario **las baterías recuperarán su carga** si se les suministra una corriente eléctrica.

Otra característica que diferencia a las pilas y las baterías es la **autodescarga**. Las primeras mantendrán su carga eléctrica durante años, mientras que las baterías pueden llegar a perder hasta una tercera parte de la carga en un mes.

Una batería siempre se podrá recargar. **No existen baterías no recargables**, a pesar de que a la hora de comprarlas haya vendedores que las llamen así. Debemos tener cuidado con esto, puesto que puede ser una mala traducción del inglés (*battery* se usa tanto para "pila" como para "batería"). A continuación aparece un ejemplo de Amazon de unas pilas a las que se les ha llamado baterías:



Una vez se entra en la descripción del producto se puede ver, y no a simple vista, que se tratan de unas pilas normales, no recargables. Si alguien las compra pensando que son baterías y las intenta cargar puede resultar muy peligroso.

Las normas <u>IEC 60086-2:2011</u> y <u>IEC 60086-3:2011</u> establecen con detalle las especificaciones físicas y eléctricas que deben tener los diferentes tipos de pilas. Vamos a verlas ahora por encima.

1. Pilas NO recargables



Estos tipos de pilas están diseñadas para un único uso. Hay gran variedad de tamaños y composición química, pero **bajo ningún concepto se deberán intentar cargar**.

1.1 Cilíndricas



1.1.1 Alcalinas

Las pilas alcalinas son las más comunes dentro de las pilas no recargables. Esta composición, que utiliza el zinc como ánodo y el dióxido de manganeso (MnO2) como cátodo, está presente en cualquier tamaño de pila cilíndrica.

Puesto que obtiene su energía de la reacción química de estos dos compuestos **conviene que se conserven a una temperatura máxima de 25** °C. Las altas temperaturas aceleran las reacciones químicas mientras que las bajas las ralentizan, minimizando la pérdida de potencia con el paso del tiempo.

Y si estabas pensando en meterlas en la nevera para retrasar su pérdida de potencia vete quitándote esa idea de la cabeza. Los fabricantes no lo recomiendan.

Los tipos de pilas alcalinas más comunes de forma cilíndrica son los siguientes:

Nombre	Código IEC	Código ANSI	Longitud	Diámetro	Voltaje
<u>AA</u>	LR6	15A	50 mm	14,2 mm	1,5 V
<u>AAA</u>	LR03	24A	44,5 mm	10,5 mm	1,5 V
<u>AAAA</u>	LR61	25A	42,5 mm	8,3 mm	1,5 V
<u>C</u>	LR14	14A	46 mm	26 mm	1,5 V
<u>D</u>	LR20	13A	58 mm	33 mm	1,5 V
<u>N</u>	LR1	910A	30,2 mm	12 mm	1,5 V
<u>A23</u>	8LR932	1811A	28,5 mm	10,3 mm	12 V

Destaca por su diferencia de voltaje la pila A23. Es comúnmente utilizada para mandos de garaje.

Puede ocurrir que **un fabricante se invente su propio nombre** para que cuando compres un juguete o aparato recurras directamente a su marca. Es el caso de la pila **E90 de Energizer**, un nombre que utiliza esa marca pero que en realidad se trata de un modelo N o LR1 (fabricado por infinidad de marcas diferentes).

1.1.2 Salinas

Las pilas salinas, o pilas de zinc-carbono, se encuentran cada vez mas en desuso. **Tienen un coste menor que las alcalinas pero también menor capacidad**. Puede que para algún uso sean convenientes, pero por lo general son mejores las pilas alcalinas.

A la hora de comprar podremos saber gracias a su código si se tratan de pilas salinas o alcalinas. En el caso del modelo AA, **si es salina aparecerá el código precedido de una "R"** (R6), pero si es alcalina aparecerán las letras "LR" (LR6).

Nombre	Código IEC	Código ANSI	Longitud	Diámetro	Voltaje
AA	R6	15D	50 mm	14,2 mm	1,5 V
AAA	R03	24D	44,5 mm	10,5 mm	1,5 V
C	R14	14D	46 mm	26 mm	1,5 V
D	R20	13D	58 mm	33 mm	1,5 V
N	R1	910D	30,2 mm	12 mm	1,5 V

1.1.3 Litio

Existen varios tipos de pilas que incorporan litio en su composición. Estos modelos se caracterizan por tener una **autodescarga muy baja**; si se mantienen a 20 °C se descargará un 1 % por año.

Además, tienen un **rango de temperaturas de funcionamiento muy amplio**. Son capaces de funcionar desde -30 °C hasta los 70 °C (estas temperaturas pueden variar en cada modelo).

IMPORTANTE: Son pilas de litio NO recargables. Intentar cargarlas puede resultar muy peligroso.

A pesar de que estemos acostumbrados a que las baterías incorporen litio, no quiere decir que todo lo que incorpore litio se puede recargar.

Tienen una alta densidad de energía y son adecuadas para su uso en aplicaciones de alta tecnología y dispositivos de alto consumo. Estas son las tres composiciones que existen que incorporan litio:

a) Disulfuro de Hierro-Litio

En las pilas de Disulfuro de Hierro-Litio el código IEC incorporará las letras FR y el código ANSI aparecerá LF. Algunos ejemplos serían:

$$AA$$
 → IEC:FR6 → ANSI:15LF
 AAA → IEC:FR03 → ANSI:24LF

Mantienen el mismo voltaje que las alcalinas y las salinas: 1,5 voltios

b) Litio-cloruro de tionilo

También podemos encontrar pilas con composición de Litio-cloruro de tionilo (Li-SOCl2). Existen varios fabricantes y como principal característica es que su voltaje es de **3,6 Voltios**. En la página web del fabricante Amopack se pueden encontrar diferentes modelos con sus características.

Hay que tener cuidado con el uso que se le van a dar a estas pilas, ya que debido a su alto voltaje no se pueden utilizar como recambio de otras tecnologías con el mismo tamaño.

c) Dióxido de Manganeso-Litio

Las pilas de Dióxido de Manganeso-Litio (Li-MnO2) son el tercer tipo de composición química de pilas no recargables que incorporan litio. En este caso su voltaje es de **3 Voltios**.

En la siguiente tabla se puede ver la **comparación de las pilas AA** en los tres tipos de composiciones diferentes que incorporan litio.

Composición	Fórmula	IEC	ANSI	Capacidad	Voltaje
<u>Disulfuro de Hierro-Litio</u>	Li-FeS ₂	FR6	15LF	3000 mAh	1,5 Voltios
Litio-cloruro de tionilo	Li-SOCl2	CR14505	_	2600 mAh	3,6 Voltios
Dióxido de Manganeso-Litio	Li-MnO2	_	_	2000 mAh	3 Voltios

^{*}Recordatorio: **estas pilas de litio NO son recargables**. Las pilas de litio recargables están al final del post.

1.2 Rectangulares

Las pilas rectangulares son menos comunes que las cilíndricas, pero aún hay aparatos que las utilizan. Son de mayor tamaño y presentan diferentes voltajes, **por encima de los 4,5 voltios**.



1.2.1 Alcalinas

Estos tipos de pilas también tienen las letras "LR" en el nombre, por lo que podemos identificar si son alcalinas.

Nombre	Código	Longitud	Ancho	Espesor	Voltaje
<u>Pila de petaca</u>	3LR12	67 mm	62 mm	22 mm	4,5 voltios
<u>PP3</u>	6LR61	48,5 mm	26,5 mm	17,5 mm	9 voltios
Pila de linterna	4LR25	115 mm	68,2 mm	68,2 mm	6 voltios

1.2.2 Salinas

Las de composición salina son más difíciles de encontrar, siendo estos algunos de los modelos:

```
Nombre Código Longitud Ancho Espesor Voltaje

PP6 6F50-2 69,9 mm 34,5 mm 34,5 mm 9 voltios

PP9 6F100 80,2 mm 65,1 mm 51,6mm 9 voltios
```

1.2.3 Litio

Las pilas rectangulares no recargables pueden ser también de litio, tanto con composición de **Dióxido de Manganeso-Litio** como **Cloruro de Tionilo-Litio**. Ambas tienen un voltaje de 9 Voltios.

1.3 De botón

Las pilas de botón se utilizan comúnmente para alimentar pequeños dispositivos electrónicos como **relojes, audífonos y otros equipos electrónicos**. También existen diferentes composiciones químicas y para cada una de ellas hay gran variedad de tamaños.



1.3.1 Alcalinas

Los diferentes tipos de pilas alcalinas de botón tienen un voltaje de **1,5 voltios**, y a continuación aparecen algunos modelos con sus medidas.

```
Código IEC Diámetro Altura Nombres alternativos

LR54 11,6 mm 3,0 mm GP189, V10GA

LR44 11,6 mm 5,4 mm A76, 1166A, V13GA

LR43 11,6 mm 4,2 mm GP186, 1167A, V12GA

LR9 15,6 mm 5,95 mmPX625A, V625U
```

1.3.2 Litio

En el caso de las pilas de litio el voltaje sube hasta los **3 Voltios**. Estas pilas ofrecen una larga vida útil y son idóneas para aplicaciones de carga alta intermitentes. Pueden trabajar en un alto rango de temperaturas.

Existen dos composiciones que incorporan litio, cuyos nombres varían de la siguiente manera:

- El prefijo IEC "CR" denota química de Dióxido de Manganeso-Litio. Desde LiMnO₂
- El prefijo "BR" indica una celda de Monofluoruro de Policarbonato-Litio.

```
Código IEC Diámetro Altura
 CR1025 10,0 mm 2,5 mm
 CR1216 12,5 mm 1,6 mm
 CR1220 12,5 mm 2,0 mm
BR/CR1225 12,5 mm 2,5 mm
 CR1612 16 mm 1,2 mm
 CR1616
          16 mm 1,6 mm
 CR1620
          16 mm 2,0 mm
          16 mm 3,2 mm
 CR1632
 CR2016
          20 mm 1,6 mm
 CR2025
          20 mm 2,5 mm
BR/CR2032 20 mm 3,2 mm
         23 mm 2,5 mm
 BR2325
BR/CR2330 23 mm 3,0 mm
 CR2354 23 mm 5,4 mm
 CR2450 24,5 mm 5,0 mm
 CR2477 24,5 mm 7,7 mm
 CR3032
          30 mm 3,2 mm
```

También existen pilas de botón de **Cloruro de Tionilo-Litio Tadiran**. En algunos modelos aparece el prefijo TL y la principal característica es que tienen un voltaje de **3,6 Voltios**.

Se usan en electrónica, para el montaje de PCB , y en medidores de suministro de agua, gas y electricidad. Su vida útil supera los 10 años.

1.3.3 Óxido de plata

Este tipo de pilas presentan buena resistencia frente a las sacudidas y a la vibración, y tienen un comportamiento frente a la descarga mejor que las alcalinas. Su rendimiento a bajas temperaturas es bueno, y su tensión eléctrica es de **1,55 voltios**.

Código IEC	Diámetro (mm)	Altura (mm)	Nombres alternativos
SR41	7,9	3,6	384, 392, SR41SW, SR736, SB-A1/D1, 280-18, V384, D384, 247, S736E
SR42	11,6	3,6	344, 350, SR1136SW, SR1136, V344, 242
SR43	11,6	4,2	301, 386, SR43SW, SR1142, SB-A8, 280-01, D, V301, 226, S1142E
SR44	11,6	5,4	SR44SW, SR1154, SB-A9, 280-08, A, V303, S1154E, D357, V357
SR45	9,5	3,6	394, SR936SW, SR936, SB-A4, 280-17, D394, 625, AG9
SR48	7,9	5,4	309, SR754W, SR754, SB-B3, F, V393, D393, 255, S754E, AG5, LR750
SR54	11,6	3,05	389, SR1130W, SR1130, SB-BU, 280-15, M, D389, 626, S1131E, AG10
SR55	11,6	2,1	381, SR1120SW, SR1121, SB-AS/DS, 280-27, V381, S1121E
SR57	9,5	2,7	395, SR926SW, SR927, SB-AP/DP, 280-48, LA, V395, D395, 610, S926E
SR58	7,9	2,1	362, SR721W, SR721, SB-BK/EK, 280-53, X, V361, S721E
SR59	7,9	2,6	396, SR726W, SR726, SB-BL, 280-52, V, D396, 612, S726E
SR60	6,8	2,15	364, SR621SW, SR621, SB-AG/DG, 280-34, T, D364, 602, S621E, AG1
SR62	5,8	1,65	317, SR516SW, V317, D317
SR63	5,8	2,15	379, SR521SW, D379
SR64	5,8	2,7	319, SR527SW, D319
SR65	6,8	1,65	321, SR616SW, SR65, V321, D321
SR66	6,8	2,6	376, SR626SW, SR66, SR626, SB-AW, 280-39, BA V377, D377, 606, S626E, AG4
SR67	7,9	1,65	315, SR716SW, D315
SR68	9,5	1,65	373, SR916SW, V373
SR69	9,5	2,1	371, SR920SW, V371, D371

1.3.4 Células de aire zinc

Utilizada normalmente para audífonos y debido su tamaño incorporan una lengüeta de plástico para facilitar su instalación. Su tensión es de **1,4 voltios**.

Código IEC	Código ANSI	Diámetro	Altura
PR70	7005ZD	5,8mm	3,6mm
PR48	7000ZD	7,9mm	5,4mm
PR41	7002ZD	7,9mm	3,6mm
PR44	7003ZD	11,6mm	5,4mm

Resumiendo, en la siguiente tabla se ve la **comparación de voltaje** de los diferentes tipos de pilas de botón:

Composición	Voltaje
Alcalinas	1,5 voltios
Dióxido de Manganeso-Litio	3 voltios
Monofluoruro de Policarbonato-Litio	3 voltios
Cloruro de Tionilo-Litio Tadiran	3,6 voltios
Óxido de plata	1,55 voltios
Zinc-aire	1,4 voltios

1.4 Pilas para cámara



1.4.1 Litio

Estas pilas no tienen siempre la misma forma. En ocasiones son cilíndricas, pero otras veces aparecen como un conjunto de dos pilas. Su composición es de ${\bf Dióxido~de~Manganeso-Litio}$ (${\rm LiMnO}_2$).

Nombre	Código IEC	Código ANSI	Longitud	Diámetro	Ancho	Espesor	Voltaje
CR123A	CR17345	5018LC	34.5 mm	17 mm	_	_	3 voltios
CR2	CR17355	5046LC	27 mm	15,6 mm	_	— -	3 voltios
2CR5	2CR5	5032LC	45 mm	_	34 mm	17 mm	6 voltios
CR-P2	CR-P2	5024LC	36 mm	_	35 mm	19,5 mm	6 voltios
CR-V3	_	5047LC/LF	52.20 mm	_	28,05 mm	14,15 mm	3 voltios

- ¿En qué se diferencian pilas y baterías?
 ¿Una pila o batería que tipo de tensión (corriente) suministra, AC o DC?
 ¿Por qué nunca se debe intentar recargar una _______?
- 4. ¿Qué forma geométrica puede tener una pila?
- 5. ¿Qué tipos de pila diferencia por su composición química?
- 6. ¿Cual es la tensión más frecuente en pilas cilíndricas? ¿Existen excepciones?
- 7. Una pila del tipo LR14, ¿qué medidas tiene, qué tipo de pila es según su composición química, qué forma tiene, cual es su tensión?
- 8. Una pila del tipo 3LR12, ¿qué medidas tiene, qué tipo de pila es según su composición química, qué forma tiene, cual es su tensión?
- 9. ¿Qué ventajas tienen las pilas de litio sobre las alcalinas y salinas?
- 10.¿Qué tipo de pìla se utiliza en un polímetro, un reloj de pulsera, una linterna, un mando a distancia?

Fuente:

https://actitudecologica.com/tipos-de-pilas/

El precio de las baterías es mayor que el de las pilas de un solo uso, pero a largo tiempo se verá compensado, ya que se pueden recargar y volver a utilizar.

Veamos los tres tipos de baterías más comunes:

2.1 NiCd



Imagen: Wikipedia

Las baterías de níquel-cadmio todavía se pueden encontrar pero se encuentran cada vez más en desuso. Aparte de tener un elemento contaminante como es el cadmio, estas baterías poseen un **efecto memoria** que provoca que su capacidad se vea disminuida si no se cargan correctamente.

Debido a esto son las baterías de NiMH las que más popularidad tienen. Sin embargo las baterías de NiCd no son inferiores en todos los aspectos, ya que tienen una **durabilidad de unos 2000 ciclos de carga y descarga**, valor que no alcanzan ni las de NiMH ni las de Li-ion.

2.2 NiMH (Niquel metal hidruro)



Imagen: Wikipedia

Las baterías NiMH, al contrario que las de NiCd, **no presentan grandes problemas por el efecto memoria** (incluso hay quien afirma que es inexistente en ellas). Además, su densidad energética es mayor. Dos factores que las dejan en muy buen lugar, pero hay que tener en cuenta que también tienen puntos negativos.

Su tasa de autodescarga es alta, por lo que se desaconseja su uso en objetos con periodos largos entre usos (como puede ser un mando a distancia). Además, la **velocidad de carga de las baterías es más baja** que en las NiCd, debido a su mayor resistencia interna. Esta resistencia provoca que aumente la temperatura y las baterías de NiMH son muy sensibles a estos aumentos de temperatura.

Hay que tener mucho cuidado a la hora de comprar un cargador para estas baterías. Es importante que detecten el momento de carga máxima para interrumpir el paso de corriente, ya que un sobrecalentamiento puede producir gases internos y sobrepresiones que den lugar a escapes de electrolito.

https://www.amazon.es/EBL-Capacidad-Recargables-Dom%C3%A9sticos-Almacenamiento/dp/B01CZR83UO/ref=as_li_ss_tl?
encoding=UTF8&psc=1&refRID=2ZP8YSH59178XT45DQMK&linkCode=sl1&tag=actitudeco-21&linkId=794aa137b9546f88bb65b7dc4351c8a1

2.3 Li-ion



Imagen: Wikipedia

Las baterías de litio están muy presentes en nuestra vida, pues alimentan todos los teléfonos móviles. Es un tipo de batería muy común en dispositivos eléctricos pero que también se puede encontrar con forma de las pilas tradicionales.

Tienen una **densidad energética muy superior respecto a las de NiCd y NiMH** y son más ligeras. Esto las convierte en mejores baterías pero también tienen puntos negativos.

El precio es considerablemente superior a las anteriores y su durabilidad en ciclos no alcanza a las baterías de NiCd y NiMH. Eso sí, su tasa de autodescarga es baja.

https://www.amazon.es/Sony-Konion-650vtc6-bater%C3%ADa-3000-mAh-vtc6-18650/dp/B01LYQ2OS7/ref=as_li_ss_tl?
encoding=UTF8&psc=1&refRID=2ZP8YSH59178XT45DQMK&linkCode=sl1&tag=actitudeco-21&linkId=9ae8e6f403a9acf2e47ba90082a44ef4

IMPORTANTE: Las baterías de litio NO deben usarse en un cargador de NiCd-NiMH. No están diseñados para este tipo de baterías y puede resultar muy peligroso. Se debe buscar un cargor específico para baterías de litio.

Al tener distinto voltaje necesitan cargadores específicos. Aquí tienes un ejemplo de ambos cargadores:



• Cargador para baterías de litio



• Cargador para baterías de NiCd-NiMH

En la siguiente tabla se **comparar los principales tipos de pilas recargables**:

	NiCd	NiMH	Li-ion
Energía específica (W·h/kg)	40–60	60–120	100–265
Densidad energética (W·h/L)	50-150	140–300	250-730
Potencia específica (W/kg)	150	250	250-340
Eficiencia carga/descarga	70–90%	66 %	80–90 %
Velocidad de autodescarga (%/mes)	10%	30 %	8 %
Durabilidad (ciclos)	2000 ciclos	500–1200 ciclos	400–1200 ciclos
Voltaje de célula nominal	1,2 V	1,2 V	3,7 V

Es conveniente **saber los puntos fuertes y débiles de los distintos tipos de pilas recargables** para poder elegir acertadamente en función de las necesidades que tengamos. A primera vista puede parecer que las mejores son de litio, pero hay que tener en cuenta que por su precio y voltaje quizá sea mas útil una de NiMH.

También debemos tener cuidado a la hora de comprar, **no dejándonos llevar por el precio más bajo**, pues esto puede suponer que sean unas pilas de NiCd que al final no nos sirvan y tengamos que acabar cambiando.

Preguntas baterías

- 1. ¿Qué es la densidad energética de una batería?
- 2. ¿Qué es la autodescarga de una batería?
- 3. ¿Qué es un ciclo de carga/descarga?
- 4. ¿Qué diferentes tipos de baterías se describen?
- 5. ¿Hay diferencia en el número de ciclos en los diferentes tipos de baterías?
- 6. ¿Qué es el efecto memoria en una batería?
- 7. ¿Qué ventajas y desventajas tienen los distintos tipos de baterías si las comparamos?
- 8. ¿Qué es el electrolito de una batería?
- 9. ¿Cuál es la tensión de carga de una batería de Li-Ion?
- 10.¿Cuál es la tensión de carga de una batería de Ni-Cd?
- 11.¿Cuál es la tensión de carga de una batería de Ni-MH?
- 12.¿Qué medidas tiene una batería del tipo AA?
- 13.¿Qué medidas tiene una batería del tipo AAA?
- 14.¿En qué unidad se mide la capacidad de una batería?
- 15.¿Una batería de Ni-MH y 2300mAh, cuanta energía puede almacenar? ¿Si la batería está completamente cargada, durante cuanto tiempo puede hacer funcionar una bombilla de 1,2 V y 0,1 A?

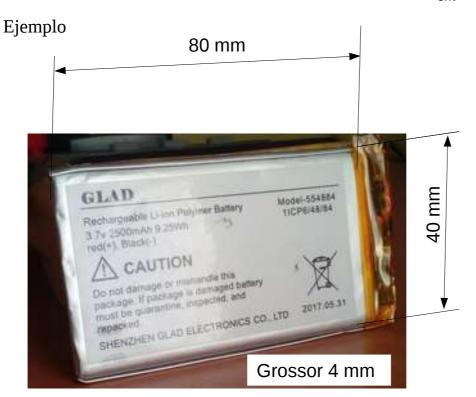
Fuente:

https://actitudecologica.com/tipos-de-pilas/

1. ¿Qué es la densidad energética de una batería?

La densidad energética es la energía acumulada en una batería dividida por el volumen de la batería.

La unidad de la densidad energética se puede indicar en $\frac{Wh}{cm^3}$



2. ¿Qué es la autodescarga de una batería?

La autodescarga de una batería se suele indicar como el porcentaje de descarga mensual de la batería completamente cargada.

La autodescarga aproximada para los principales tipos de baterías es:

Plomo ácido – 5% mensual

Li-Ion – 3 % mensual

NiMH - 30% mensual

NiMH (baja autodescarga) – 0,25% mensual

NiCd – 20% mensual

3. ¿Qué es un ciclo de carga/descarga?

Un ciclo de carga descarga es el proceso coger una batería comletamente cargada, descargarla y volver a cargarla completamente.

El número de veces que una batería se puede volver a utilizar, recargar, es limitado. Las baterías de Li-Ion permiten ser recargadas unas 2000 veces, es decir, su vida está limitada a unos 2000 ciclos.

- 4. ¿Qué diferentes tipos de baterías se describen?

 En el artículo se describen baterías de niquel cadmio (NiCd), niquel metal hidruro (NiMH) y litio-ion (Li-Ion).
- 5. ¿Hay diferencia en el número de ciclos en los diferentes tipos de baterías? Sí, dependiendo del tipo de batería, el número de ciclos varía. Las baterías que más veces se pueden recargar son las de Li-Ion, que pueden alcanzar unos 2000 ciclos.
- 6. ¿Qué es el efecto memoria en una batería?

El efecto memoria se produce cuando una batería no se carga por completo y por ello pierde capacidad de carga. Es decir, la batería recuerda la carga incompleta y ya no permite volver a la carga completa. Este efecto se produce en baterías del tipo NiCd.

7. ¿Qué ventajas y desventajas tienen los distintos tipos de baterías si las comparamos?

NiCd

Ventajas: Permite un elevado número de ciclos.

Desventajas: Efecto memoria, densidad energética reducida.

NiMH

Ventajas: Sin efecto memoria, major densidad energética que NiCd. desventajas: Alta autodescarga, velocidad de carga baja (alta resistencia interna), Sensibles a altas temperaturas, max. 1000 ciclos.

Li-Ion

Ventajas: Mayor densidad energética que NiCd y NiMH, ligeras, baja autodescarga 3% mensual

Desventajas: Caras, vida aprox. 100 ciclos

8. ¿Qué es el electrolito de una batería?

El electrolito de una batería suele ser una sustancia líquida, que permite que los iones se muevan entre el contacto positivo (cátodo) y el contacto negativo (ánodo) de la batería.

- 9. ¿Cuál es la tensión de carga de una batería de Li-Ion? Unos 3,7 V.
- 10.¿Cuál es la tensión de carga de una batería de Ni-Cd? Unos 1,2 V.

- 11. ¿Cuál es la tensión de carga de una batería de Ni-MH? Unos 1,2 V.
- 12.¿Qué medidas tiene una batería del tipo AA? Longitud 50 mm, diámetro 14,2 mm
- 13.¿Qué medidas tiene una batería del tipo AAA? Longitud 44,5 mm, diámetro 10,5 mm
- 14.¿En qué unidad se mide la capacidad de una batería? En Ah y la tensión o en Wh.
- 15.¿Una batería de Ni-MH y 2300mAh, cuanta energía puede almacenar? ¿Si la batería está completamente cargada, durante cuanto tiempo puede hacer funcionar una bombilla de 1,2 V y 0,1 A?

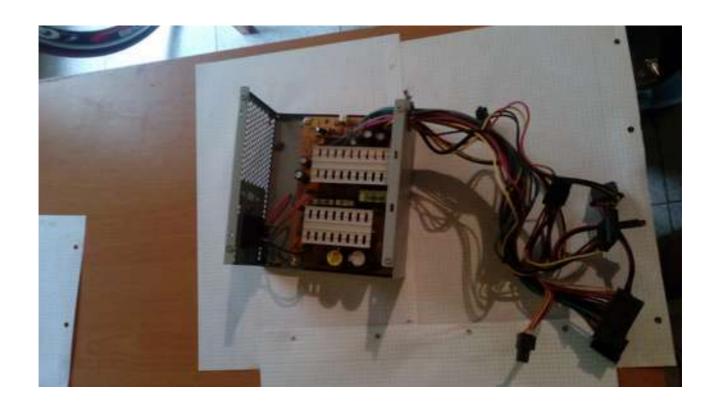
https://elpais.com/sociedad/2018/11/15/actualidad/1542301777 290729.html artículo

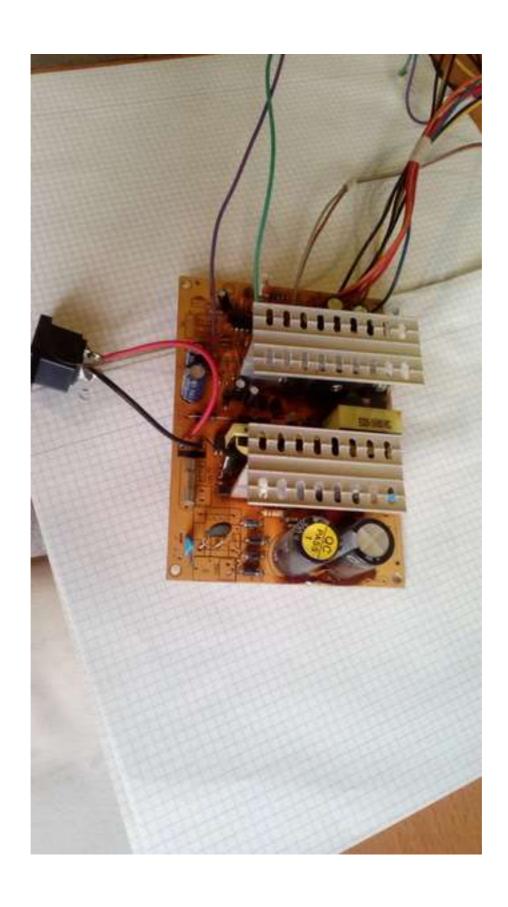


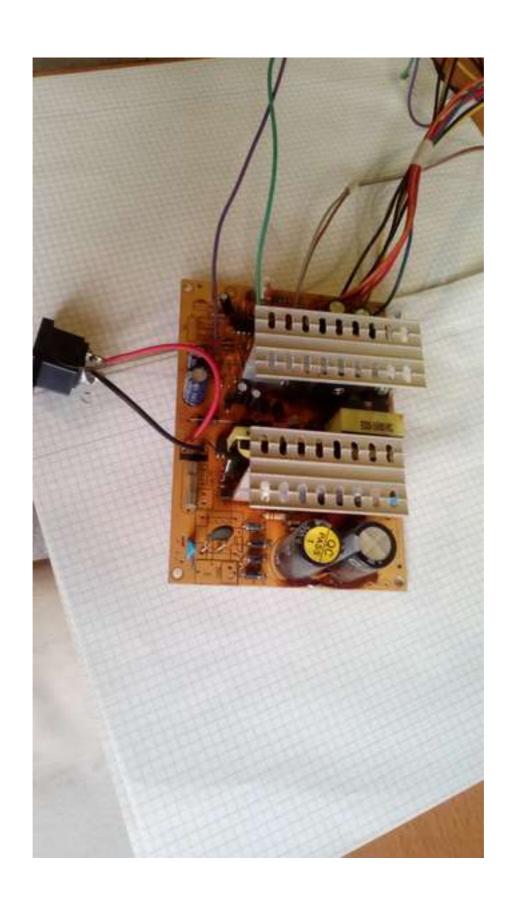


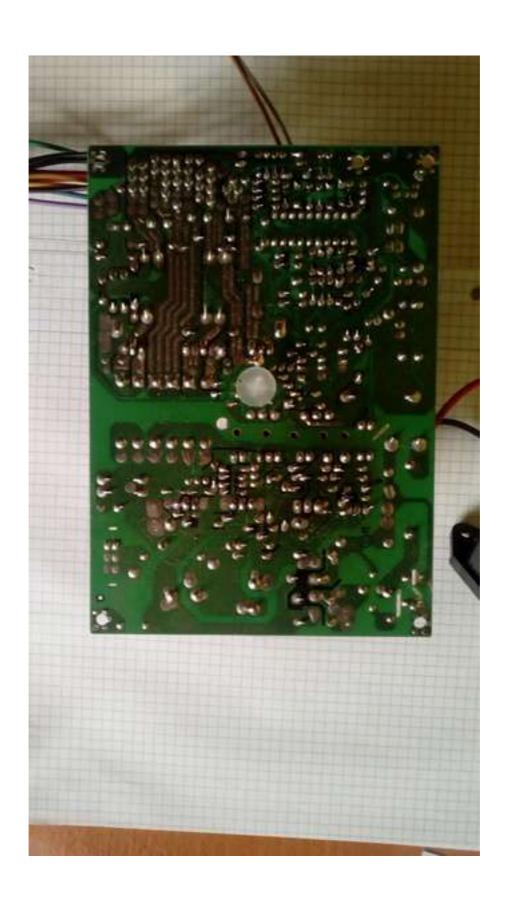




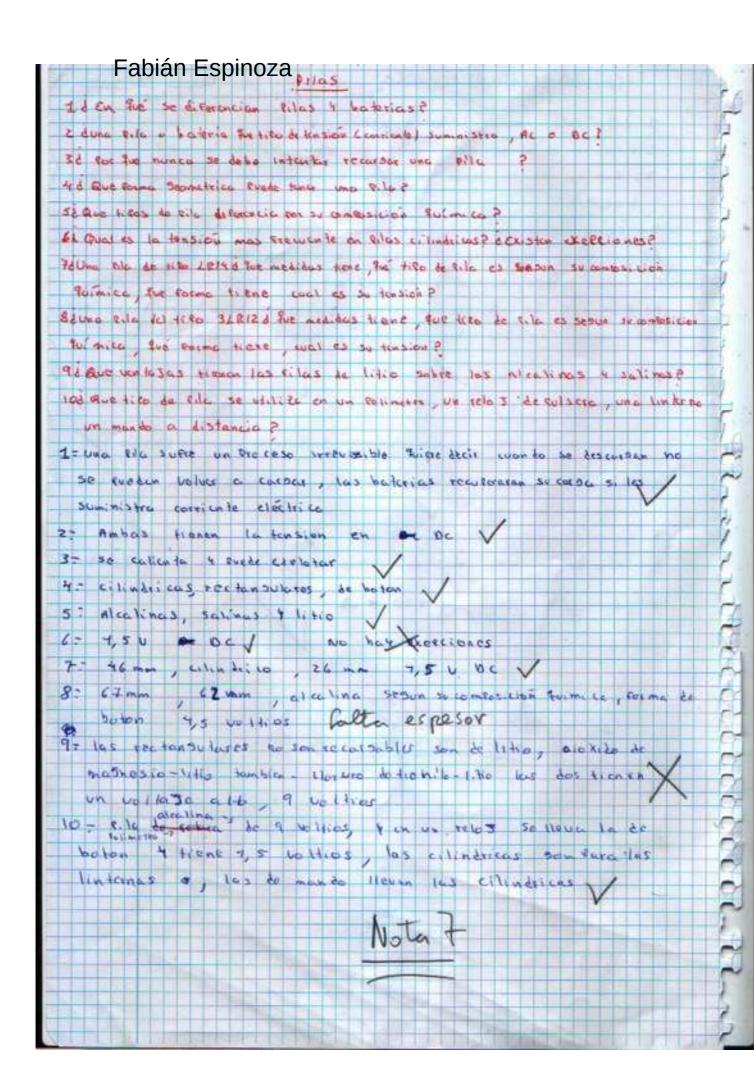






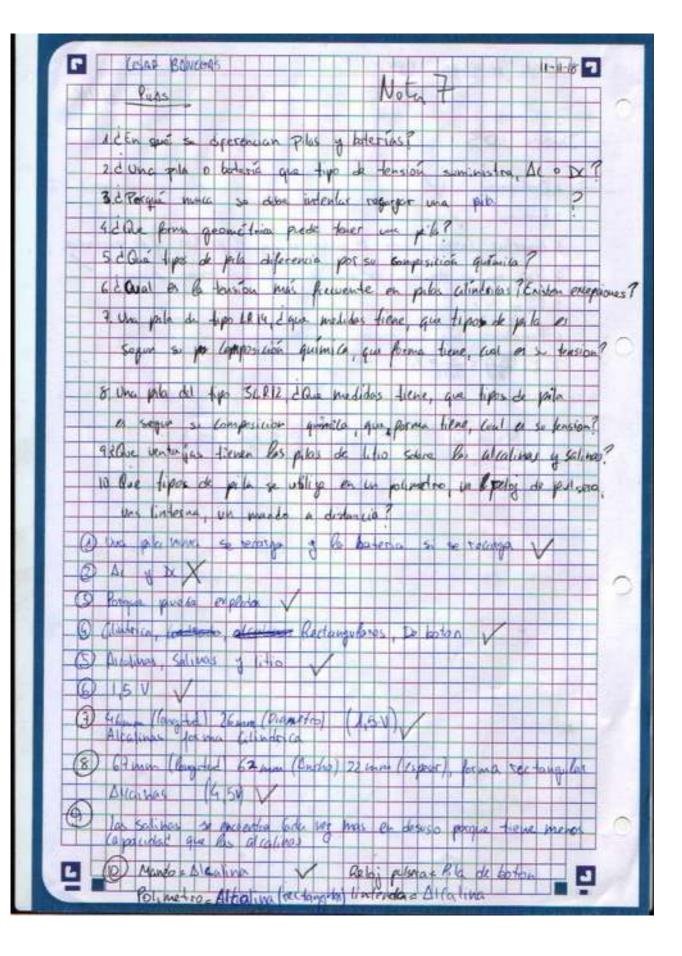


longuetod forma cuadrada krasión Ancho espusor? 67mm 62 mm 450 9 Que ventajos teman las pilas de litro adore las alcalinas g salinas? Que lipo de pulas se utilizan en un polimetro, un -- reloj de pulzara. una lintorna, un mordo adiztancia.7 - Polimetro, de boton un rolo de politora una linterna - plos blooknes Ummande a delence Nota 7

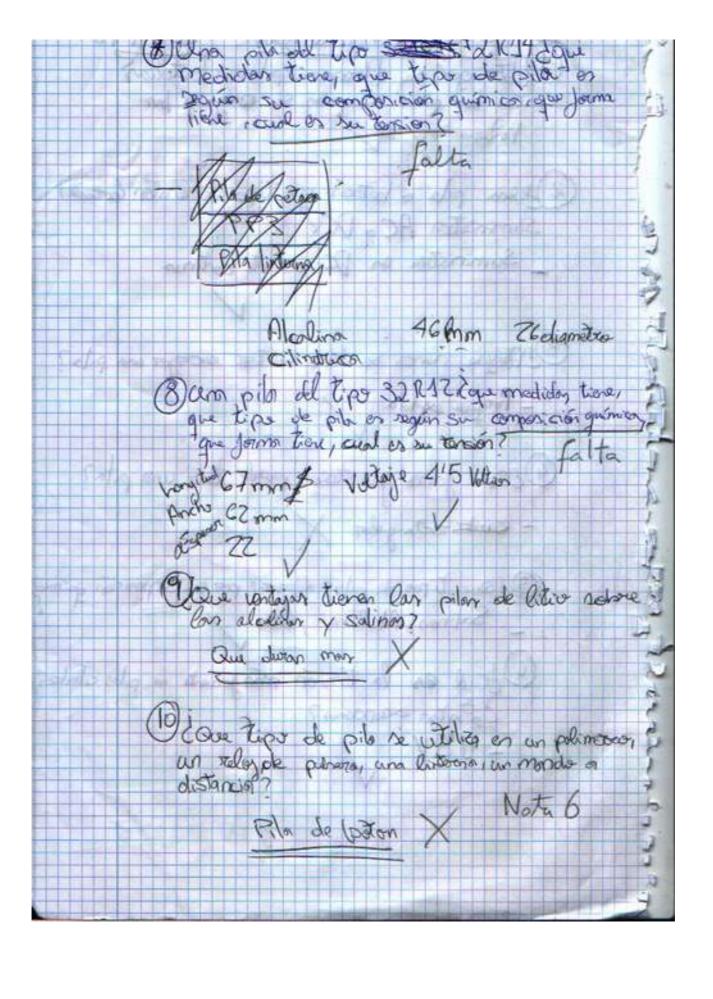


- Vua pila suffe un processo irrevolsible las bateias recuperán on carga \ 2 stua pila o batera que tipo de teusias summistra, ACODC? DC 3 & Porque namica se debe intra recorger mus pila? Porque se calcenta y puede explotor I ? Que forma geomética puedo teno was pila De botou X 5. 2 Que tipos de pila diferencia por se composição quiluica Alcalinas, Salinas y Litio 6. Qual es la tensión más frecuente en plas cilcubicas? Elistan exceptions Colindricas 15V DC No exista Bycere iones vau Churkiu

tiene, que medidas tiene, que tipo de pilo seguia su composición quimea que formos tiene, and es su tensión -46 mu (Langi End) 26 (Diametro) - Alcalico -19/(Tension) -Ciliudrica 8. Cha pila del tipo BLR12, que ucola tiene que tipo de pila seguia su composición química que forma tiene, and es su trousion? -6 Fran (Long tuo) Queen (Aucho) espesor! -Alcolum - Rectaugulor - 45 V (Tens. oci) 3. 2 Que ventajas trenen las pilas de litio sobre las alcalinas y salica Tienen hasta 3V que supera la viola del resto 10) Que tipo de pila se utiliza en un solsue tro um reles de pulsero -Pila ciliudica (lintera) -Pila de botán (Relo;) V -Pila rectaugulor (Polimetro)



Miguel Ángel 1) detroqué de diferención pilos y losterios. - Rue los pilos recuperan su corago y los potentian no 2) Julia pila a botación que tipo de tensión (consute) Suminister AC & DC Suministra en De coraierte continua 32 Porque runca se debre intentar recorgos una pila? - Parque explota (DEQui Jama granitares puede tenor una pila? - Quant Toclargular @ jour tipes de pitas diferencis por su composición guima) Salinas, Alalinas, lita (C) Etual es la tensión mos grecante en pilos citudados) Catallan exceptioner? - 1'5V



Carlos Isaias 1-16 En que se diferencia Pilas y baterias P 2-16 una Pila o bateria que Mo de tensión Suminotra, ACODEP 3-10 Parque Munca se debe interna recargas una 4-10 are forma geometrica quede Tener una pila s 5-16 au tipo de pila diferencia par su companción quimica D 6-18 and es la terricio mas sucuente en Pilas Chindrica D & Crister excepciones? 7-1 una Pila del tipo LR 14, ¿ que medidas tiene, que tipo de fila es según su comfasición quimita, que tiene, and es su tensions? 8-1 una pila del Tiro 3LR 12, ¿ que medida tiene que life de Pila es regun su campasición quimica, que sorma tiene, cual es su tarrices à 9-10 au ventasas tienes las pilas de letio sabre las alcalinas is salinas à 10-16 ave tipo de vila se utiliza en un palmetro, un relas de Pulsera, una linterna un mando a distinción ? 1-) una Pila sufre un Proceso ineversible y um boteria recuperan su carga. 2-1 DC. 1 3-1 Parque se calienta y Puede explotar 4-10e boton X

5-1 Alcalinas, Salionas y litio inos 62 min Avelos rectangular Falta espesor)-) are time haster 3 Valters & supera so I liter de butes, rectingular y silundrica THE COLLEGE AND THE COLLEGE OF THE C Nota 7

11m que se diforemciam las pilas y tratorias? Pue que las batorias som mas recargables y tiene mast ampercios 20 Uma pila, o batoria que tipo de temsiom (consiente) sumi--mistra, AGODC? 30 for que munica se debe intentare recargar uma pila No se dete intentar nunca una pila paraque calienta y puede explotar 42 Que forma geometrica puede temer uma pila? Plas de cilimáricas, rectam gulares, de botom, de petaca 5 ave tipos de pla diferencia por su composicon Disulfuturo de Hierro-lito, Litio-dorruro de tiomilo, dioxido de magneso-Litio accuente en las pilas cilindricais A constan exceptiones 1/5 valities, me existed exceptiones 4) Uma pila del tipo LR14 d'Oue medidas tieme, que tipo de pila os segum su osposición quimira que formillo tiene qual ex su ternsion alimbrique 16cm de lonquitud 26cm diametro 1,5 vol Note 4

Pelas Servethy Ruby Vitels Ele 114 14/11/11 1. CEn que se diferención pilos y leuterius. Law los pilos tiens ducersos formes y waltigs la que nec pages de 10 V y les hateres paren de 10 V y son nuclue mes circules lus geles recuperarios en coriger y les pulisas 2. ¿ Une pilo a lesterio que tipo de hension (corriet) summer , AD a DC } Superistra es DC correcte continua 1 3 c Porges never so dele worker recurges un Pilo Mitering 4. ¿ Que gome reparetries quelle teres une pelo! abutica, Retagulores y de lectes 56 Que types or get diference you su compressiones guines Salines, Alcalus y de lities 6 cQual es la tenglion mos fregueste en piles citadrices ? ¿ Eiglen exeques ? Tuyin 1'SVDC y ne exister exceptions 17 Cener giles del timo LRAY de melides time por lique to july 5 regen so conference yourse + 40 form tour ; and 5 a confusion Form Terreun Alcohon Batun 15V 96 mm 8 you greta at lope 32 R12 & and necess the right hyur degle 4 significan Composito Form Teyes 67-62-72 Alulum Boton 4'50

9 c an vitigen some les plus ar letre ratre les colontes y relies " Que duran mas. X 16 & a ve lyee at get it when any july day in relief de gentre u pune holom, un man a ausence ? Palnetre = Pelace / Peling - Balon V mile > alidra Nota 7 Meyorar la letra PPP Tay 80

Mehmet r tetaque se diferencian plas aboteria? Une pla cuando se descoros no se prede corgan Una betterra and se horsarge se prese corgan 22 Prople o betern out tipo de tours Coganole) sunistra Amber tione to tension e DC Three se debe intertar processes in 32 Porque Hay green variabled de termonos y composiçãos gravices pulles explorer 5 d Que garne geometrica prede tener une pile 7 Calindricay rectoryulores de boton 5 d Care topos de pilla deferencia PET SU KAMPUSKING Alcoligas Schings 1110 62 Qual er le tragan mes force este en plas cultable 76 crimerano 1.5V DC No existe executiones The plant the hold to green and the green green to plant and conference of plants and cilinarica longitud 46 mm dicimetro 26 mm DC search or composition guines of these and as by less and 67mm 162mm & Picolinal segn sucomposition Sormer de boto 4.5 volt as/ falla espassor lasplos rectongulares no recorrobes puedes ser landa Co 1. 10 tanto con consición ce nos la mangerara cono chora la constante de la constante del constante del la constante del cons

Ismal Alver Bime 7 month recorded with a debe interpor recorder certa por explano osuma gesmetaria pude ener olla 19000 de 080 composing maple MO detico. Nota (J Guillen Vicollir Angel Casta o Rodriguez Rodino Alverez R: Believe Poteries enfunción de R 15/1/19 Grapt 10, 3,2 ks2, 2 ks Jonethan Grup 2 3,7 ks, 2 ks, 57 ks Rodrigo Grup3 4752, 3,2402, 2016 & Ivan Develin 6,000 3,2652, 3,7602,015 to 2, 262 Colorel José Paval Grup 5 2,260, 150m, 260 Filian Mehretk Grup6 2652, 4752, 9, 8652? Roser Grup 7 192 LSL, 26852, 9852 Iswall

Noms Jonathan	Data 15/1/19 Grup 1
Circuit 1 $R = \frac{1}{12} \cdot 1^{14} \times R$ $R_{2} = 0 \cdot 1^{12} \times R$ $R_{3} = \frac{1}{2} \cdot 1^{14} \times R$	V ZZIMM9
Circuit 2	
Resistències en sèrie R, + R, R	3.7
Càlcul: R+ R2=1,9 k & +3,2 k & ? Medició: 5'2 K & /	
Circuit 3 Resistències en sèrie R ₁ + R ₂ + R ₃ =	
R ₁ R ₂ R ₃ R ₃ (10'2Λ)	1900 1900 1900 1900 1017160 \$110
Calcul: 1'400 + 3200+ 1012: 404 Medició: 8th 2 / falta unidad	overly Kr,

Pràctica mesurament resistències

Noms

Data

Grup

3100

Circuit 4 Resistències en paral·lel

Ω

Calcul: 1900 + 3200 - 50 1006 4 - 601

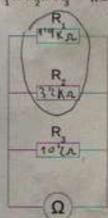
1400+ 1100 5100

Medició: 1'2Kn

Circuit 5 Resistències en paral·lel

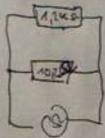
R, // R, // R,

 $R = \frac{R_1/R_2 \cdot R_3}{R_1/R_2 + R_3} \quad \text{Càlcul:} \quad \frac{1900/3200 \times 100 \times 10}{1900/3200 \times 10} = \frac{7}{1900/3200 \times 10}$



Medició: 9 '9 AL





Pràctica mesurament resistències

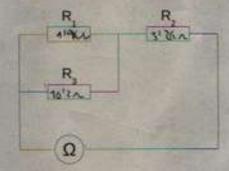
Noms

Data

Grup

Circuit 6

(R1 // R3) + R2

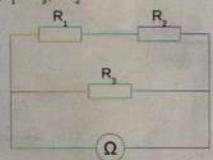


Càlcul:

Medició: 3° 24

Circuit 7

(R1+R3)//R2



Cálcul:

Medició: 10' 4 x

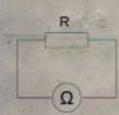
Noms

Carlas y Radingo

Data : 25/1/2019

Grup 2 22/1/19

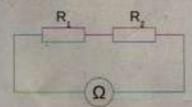
Circuit 1



R R= = KA - 60 KA R=3,2 KA R=1,9 KA

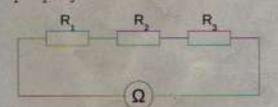


Circuit 2 Resistències en sèrie R, + R,



Cálcul: 1,9K+3,2K12 = 5,2K12 X Medició: 5,2K12 X

Circuit 3 Resistències en sèrie R, + R,+ R,=



Calcul: 60 + 3,24 + 2,9 = 65-2 KA / Medició 65-2 /

Noms

Data

Grup

Circuit 4 Resistències en paral·lel

$$R_1 // R_2$$
 $R = \frac{R}{R}$
 R_1
 R_2
 $R_3 // R_4$
 R_4

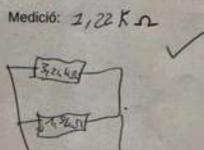
$$R_1 \parallel R_2$$
 $R = \frac{R_1 R_2}{R_1 + R_2}$ Càlcul: $\frac{63 \text{K} \Omega \cdot 3 \text{Z} \text{K} \Omega}{63 \text{K} \Omega + 3 \text{Z} \text{K} \Omega} - \frac{20 \text{Z} \cdot 6 \cdot 000 \cdot \Omega}{66,200 \cdot \Omega} - \frac{30 \text{Z}}{66,200 \cdot \Omega}$

=304572

Medició: 3, 24 K.n.

Circuit 5 Resistències en paral·lel

$$R_1 || R_2 || R_3 = \frac{R_1 || R_2 || R_3}{R_1 || R_3 + R_3}$$
 Câlcul: $\frac{3045 \cdot 1996}{3045 + 1996} = \frac{6.077,820}{5,041} = 22 \text{ K.S.}$

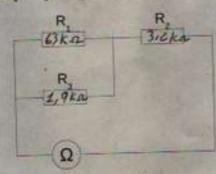


Noms

Data

Grup

Circuit 6



Medició: 5, 16 K.n.

Circuit 7

Medició: 1,93 K__

Ivan Churkin, Ivan Poval Pràctica mesurament resistències Data 15. 01 2019 Noms Grup 3 WINING Circuit 1 R= (8' (ΚΩ) = 18600Ω R= (8'1/ ΚΩ) = 3100Ω R= (8/16'7Ω) R Circuit 2 Resistències en sèrie R, + R, 19'00+ 3100 = \$1196 Medició: 22'8KQ=(2290010 Resistències en sèrie 13 600 + 3100 + 9617 - 3279 C R₁ + R₁ + R₂ = 1966 + 3109 C + 9617 - 3279 C 318515_2X Càlcul: Medició: 45.2 X

Practica	mesurament	registències

Noms

Data

Grup

Circuit 4 Resistències en paral·lel

 $R = \frac{R_1 \cdot R_2}{R_1 + R_2}$ Călcul: 2676 6 0

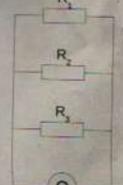
R1=19,87K.2=19870.2 2 PAII RZ=ZIPIKE PZ=3,28K.2=3280.2 3 PAII RZ=ZIPIKE Z810.2

Medició:

1 1 1 0 possess+0,0000503 gpossess

Circuit 5 Resistències en paral·lel

 $R_1 // R_2 // R_3 = \frac{R_1 / R_2 \cdot R_3}{R_1 / R_2 + R_3}$ Călcul: $\frac{1}{10}$



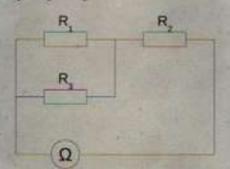
Noms

Data

Grup

Circuit 6

(R, //R,)+R,

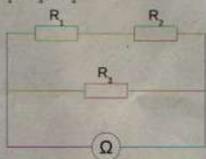


Càlcut:

Medició:

Circuit 7

(R1+R1)//R2



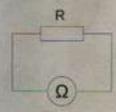
Càlcul:

Noms Gobriel coselles y Jose Doubl

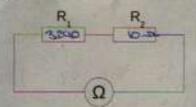
Data 15-01

Grup L 22/1/19

Circuit 1



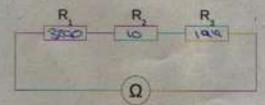
Circuit 2 Resistències en sèrie R₁+R₂ = 33500



Càlcul: 7

Medició: 7

Circuit 3 Resistències en sèrie R₁+R₂+R₃ = 351454



Càlcul: ?

Noms

Data

Grup

Circuit 4 Resistències en paral·lel

en paral·lel
$$R = \frac{R_1 \cdot R_2}{R_1 + R_2} \quad \text{Càlcul: } 9.96 \text{ a} \qquad 32.80 \cdot 10^2 \quad 33.456$$

$$V \qquad 32.80 \cdot 10.7 \quad 32.90.2$$

$$= (0, 1)$$

Medició: 10 4

Circuit 5
Resistències en paral·lel

$$R_1 || R_2 || R_3$$
 $R_4 || R_5 || R_6 || R_6 || R_7 ||$

Medició: 10 ,1

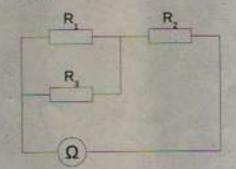
Noms

Data

Grup

Circuit 6

(R, //R) + R,

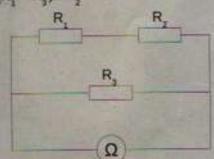


Câlcul:

Medició: 3'30 🕰

Circuit 7

(R1+R1)//R2



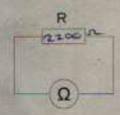
Càlcul:

Medició: i\

Noms takien corinoza Mehmat Havifi Yılmaz Data 22/1/19

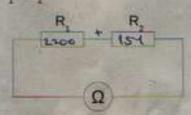
Grup S

Circuit 1



R= 2.2 K.M = 2200M R= 151-12 R= 20 ckn = 2020

Circuit 2 Resistêncies en sèrie R, + R,



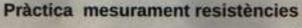
Calcul: 2 too+ 151 = 2354

Medició: 26 23 62 1

2020

Circuit 3 Resistències en sèrie R, + R, + R, =

Calcul: 4374



Noms

Data

Grup

Circuit 4 Resistències en paral·lel

R, // R,

$$R = \frac{R_1 \cdot R_2}{R_1 + R_2}$$
 Câlcul:

2200 - 151 = 332 200 -141,3 2200 + 151 = 2351



Medició: 142 -72

Circuit 5

Resistències en paral·lel

20201

 $R_1 \parallel R_2 \parallel R_3 = \frac{R_1 \mid R_2 \mid R_3 \mid R_4 \mid R_4 \mid R_5 \mid R_$

142 2020l

142 - 2020 286840

- - 132.6 A



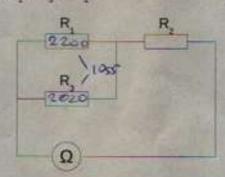
Medició: 132 @

Noms

Data

Grup

Circuit 6

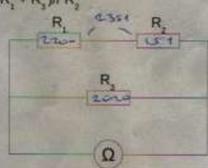


- 1023 T

Medicio:

1055 52

Circuit 7



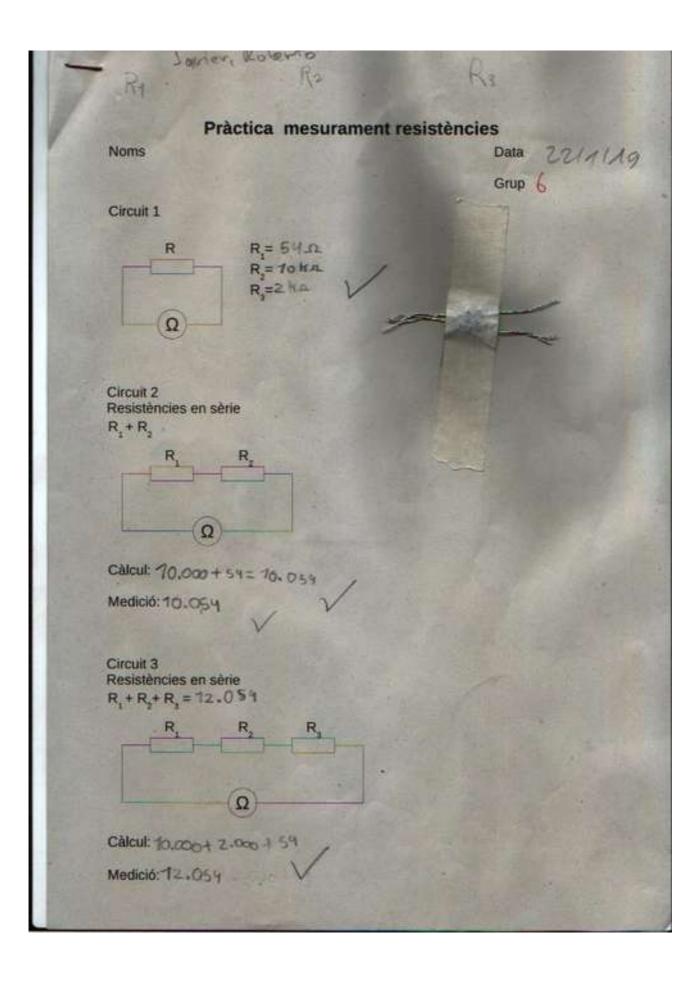
Cálcul:

22001 151 = 2351

2200-2000 , 144400

- 1053 IL

Medició: 1891 1



Noms

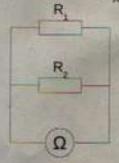
Data

Grup

Circuit 4 Resistències en paral·lel

$$R = \frac{R_1 \cdot R_2}{R_1 + R_2}$$

$$R = \frac{R_1 \cdot R_2}{R_1 + R_2}$$
 Câlcul: $\frac{54 \cdot 1000}{54 + 1000} - 46.0$

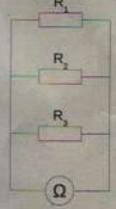


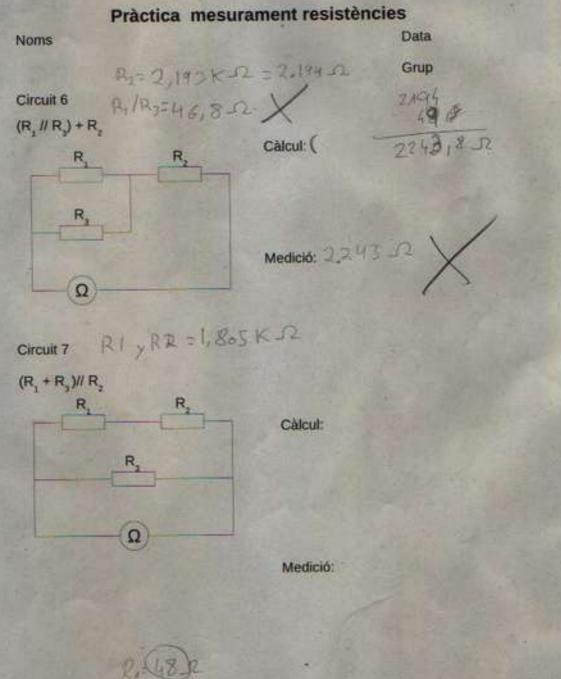
Medició: 462

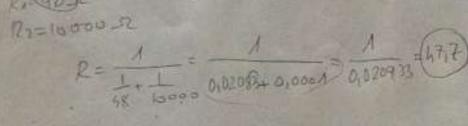
Circuit 5 Resistències en paral·lel

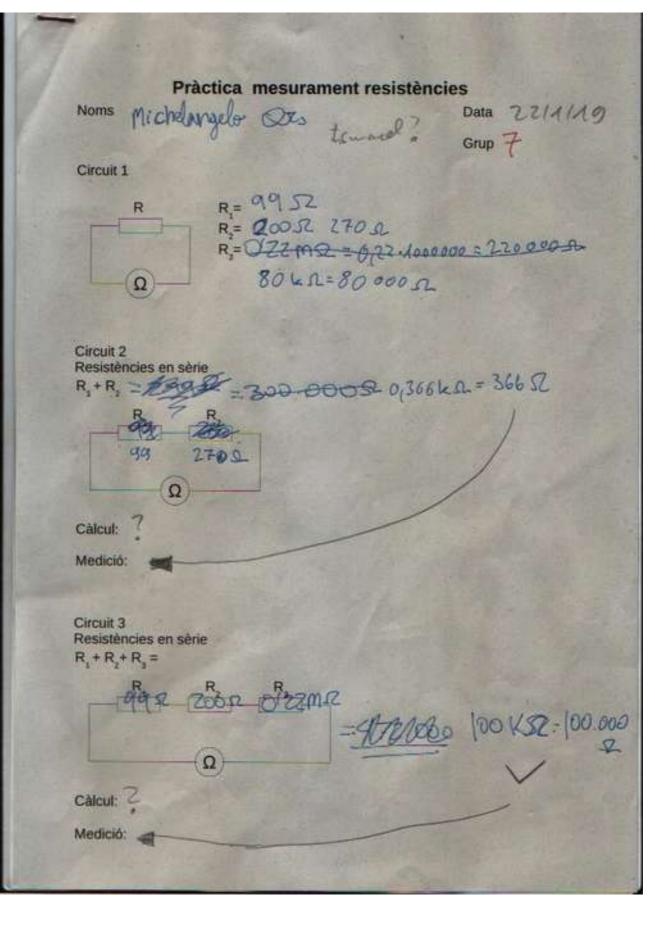
$$R = \frac{R_1/R_2 \cdot R_3}{R_1/R_2 + R_3}$$

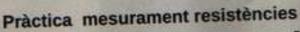
 $R_1 // R_2 // R_3 = \frac{R_1 / R_2 \cdot R_3}{R_1 / R_2 + R_3}$ Câlcul: 21/1800 - 7.











Noms

Data

Grup

Circuit 4 Resistències en paral·lel

$$R_1 // R_2$$
 $R = \frac{R_1 R_2}{R_1 + R_2}$ Călcul: 19800

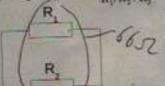
-6652

Medició: 76 7 7

Circuit 5 Resistències en paral·lel

Ω

 $R = \frac{R_1/R_2 \cdot R_3}{R_1/R_2 + R_3}$ Càlcul: 9



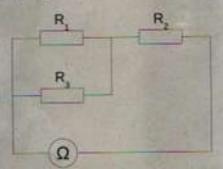
Noms

Data

Grup

Circuit 6

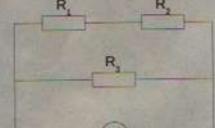
(R1//R3)+R3



Càlcul:

Medició:

Circuit 7



Călcul:

05/02/19

Terminar càlculs de resistències en estel.

Mostrar funcionament sonda Pt500.

Mesurar temperatura ambient, aigua bollint, temperatura aigua aixeta, temperatura cos

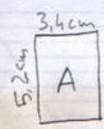
Calcular resistèncie interna d'una bateria.

Dibuixar esquema muntatge portabateries.

Construir portabateries.

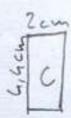
Muntatge portabateries

- Material: cartro
- 1 Recorter una pera de 3,4 cm x 5,2 cm, que serà la base A.



2) Recordar dues peces B de 5,2cm x 2cm

(3) Recortar dues peces C de 4,4cm x 2cm



(4) Amb cinta de carroor, univ les peces A, BiC, perque formin una capsa. (5) Col·locar bateries i cables de connexión vermell+ peça de foli d'alumini que sa de pont entro Contactes dalumini

Tensió d'una bateria sense càrrega, tensió de circuit obert

La tensió máxima que es pot mesurar en una bateria, és quan la bateria no duu càrrega i per tant, no hi ha corrent.

Aquesta tensió de la bateria sense càrrega també s'anomena tensió en buit.

La potencia que subministra una bateria en buit és

$$P = V \cdot I = V_{oc} \cdot 0 A = 0 W$$

El polimetre ajustat per mesurar tensió, presenta una resistència molt gran a la bateria, de froma que en mesurar la tensió, no circula corrent pel polimetre.



Corrent de curtcircuit

El corrent màxim mesurable en una bateria és quan es produeix un curtcircuit, és a dir, s'uneixen els pols positiu i negatiu amb un conductor amb resisitència de 0 Ω o molt petita.

En el cas del curtcircuit els pols de la bateria estan units per un conductor, per tant, la tensió entre els pols és zero o quasi zero.

La potencia que subministra una bateria en curtcircuit és

$$P = V \cdot I = 0V \cdot I_{sc} = 0 W$$



El polimetre, ajustat per mesurar corrent, presenta una resistència molt petita al pas del corrent.

Resistencia interna d'una bateria

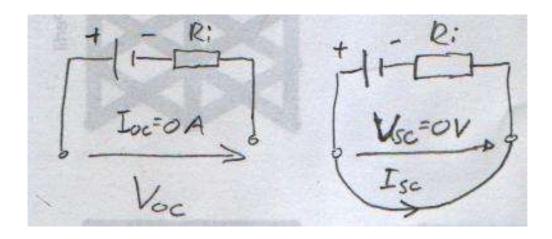
La resistència interna d'una bateria R_i es calcula amb la tensió de circuit obert V_{oc} i el corrent de curtcircuit I_{sc} .

$$R_i = \frac{V_{sc}}{I_{oc}}$$

Exemple:

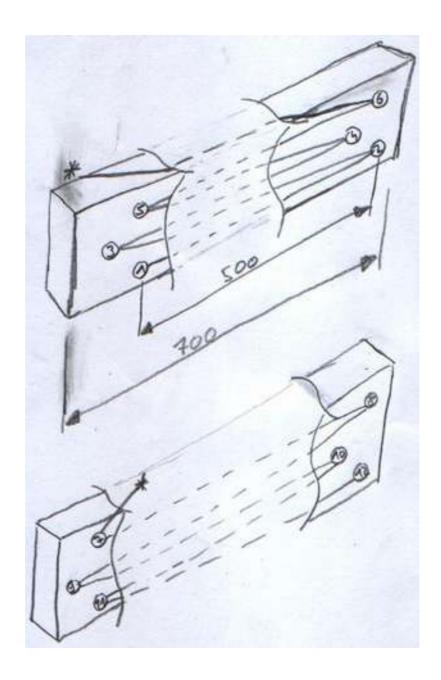
Calcula la resistència interna d'una bateria amb V_{oc} = 2,52 V I I_{sc} = 12, 6 A.

$$R_i = \frac{V_{sc}}{I_{oc}} = \frac{2,52 \, V}{12,6 \, A} = 0,2 \, \Omega$$



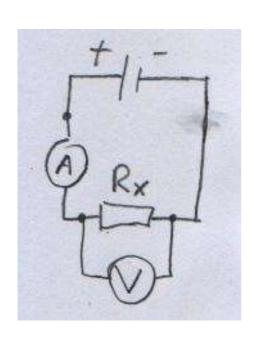
Mesurament de la resistència d'un fil de coure

Per mesurar la resistència d'un fil de coure, variant la seva llargària, farem la següent construcció.



Damunt un llistó de fusta de 70 cm de llargària, estan cargolats 12 cargols, 6 a un costat i 6 a l'altre. Els cargols formen parelles unides pel fil de coure a mesurar. la distància entre les parelles de cargols és de 50 cm.

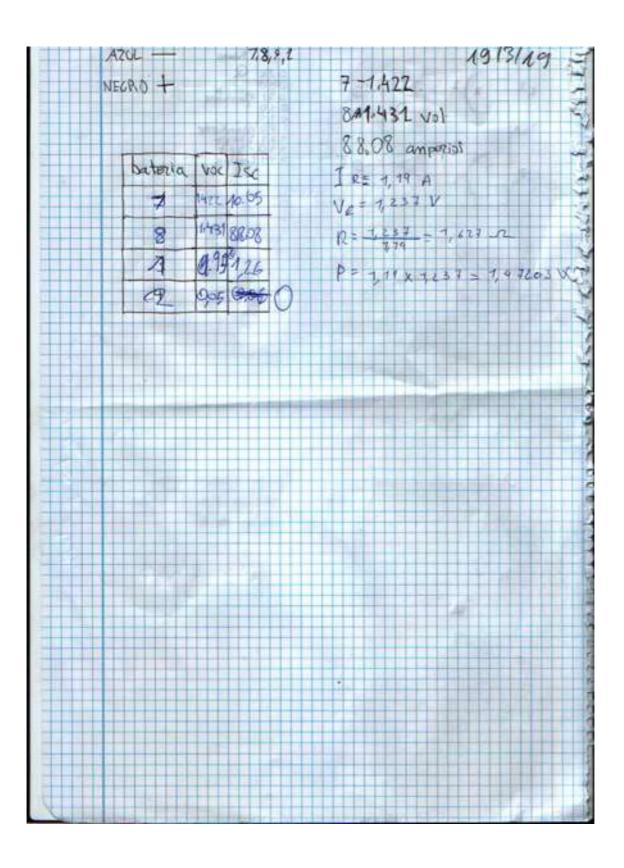
Cargol	Llargària fil	Tensió en V	Intensitat en A	Resistència	Potència en W
1					
2					
3					
4					
5					
6					
7					
8					
9					
10					
11					
12					

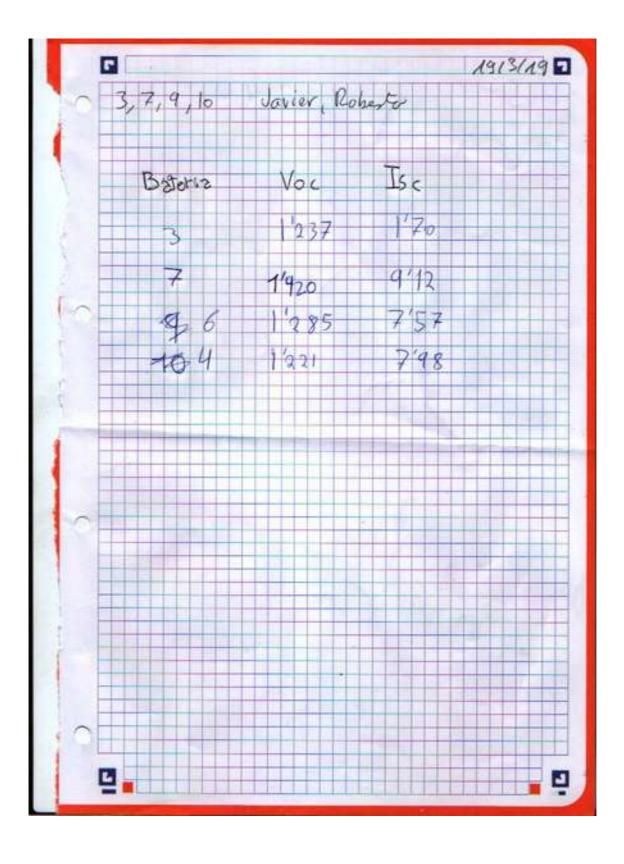


Scoretario Jose , Miguel Angel, Jarothan.

- 1920) Negativo. + Negro positivo. 1,2342

Ooc	2750
٨٩٩	2,44
1,13	0
1,2	0
1,30	to de to
	1,19





26/03/19

Mostrar sobrecàrrega mesurant intensitat.

Fondre un fil de coure

Comprobar continuïtat resistencias

R5 Jonathan, Jose, Miquel Àngel – Problema continuïtat

R6 Mehmet, Rodrigo

R7 Roberto, Javier

R8 Fabian, Ivan, Ismael

R9 Carlos, Ivan, Gabriel

