

1. Propiedad o fenómeno de los metales para liberar electrones desde su superficie en estado incandescente	2. También se le designa a la válvula termoiónica como:
3. típicamente es un filamento de wolframio recubierto por una sustancia rica en electrones libres	4.Usos de la válvula termoiónica
5. ES UNA VÁLVULA TERMOIÓNICA FORMADO POR UN ÁNODO DELANTE DE UNA SERIE DE CÁTODOS. LOS CÁTODOS TIENEN LA FORMA DE UN DETERMINADO SÍMBOLO QUE SE QUIERE REPRESENTAR Y LA CAPSULA DE VIDRIO SE LLENA DE GAS A BAJA PRESIÓN, NORMALMENTE NEÓN. SE EMPLEAN PARA REPRESENTAR SÍMBOLOS TALES COMO NÚMEROS O TEXTO	6. VENTAJAS DEL TUBO NIXIE SOBRE OTRO TIPO DE ILUMINACIÓN INCANDESCENTE:
7. SE EMPLEA PRINCIPALMENTE COMO REGULADOR DE VOLTAJE DEBIDO QUE PUEDE SOPORTAR CAMBIOS DRÁSTICOS DE CORRIENTE Y MANTENER SU VOLTAJE SIN VARIACIONES	8. SE EMPLEAN GENERALMENTE COMO AMPLIFICADORES O COMO INTERRUPTORES
9.Principales tipos de Tiristores:	10. ES UN COMPONENTE ELECTRÓNICO SEMICONDUCTOR QUE EMPLEA REALIMENTACIÓN INTERNA PARA PRODUCIR UNA CONMUTACIÓN Y QUE SE EMPLEA GENERALMENTE PARA EL CONTROL DE POTENCIA
11.ES UN DIODO SEMICONDUCTOR QUE PUEDE PERMITIR EL PASO DE LA CORRIENTE EN AMBOS SENTIDOS, PERO SÓLO DESPUÉS DE QUE SU VOLTAJE DE RUPTURA ES SUPERADO	12. TAMBIÉN SE LES CONOCE COMO DIODOS DE DISPARO SIMÉTRICO Y SE CLASIFICAN COMO UNA CLASE DE TIRISTOR
13. ES UN DISPOSITIVO ELECTRÓNICO SEMICONDUCTOR, CAPAZ DE EFECTUAR CONMUTACIONES INTERNAS EN DOS SENTIDOS, , TAL COMO LO HACE UN SWITCH MECÁNICO DE DOS VÍAS	14. APLICACIONES MAS COMUNES DEL TRIAC:

<p>2. Bulbo, Valvula o Tubo de Vacio Pag. 18, Parrafo 77</p>	<p>1. EFECTO EDISON O TERMOIÓNICO Pag. 18, Parrafo 76</p>
<p>4. A. Rectificador, B. amplificador, C. triodos, D. klystrons, E. tubos de onda progresiva, F. tiratron Pag.20, Parrafo81</p>	<p>3. EL CÁTODO Pag. 19, Parrafo 79</p>
<p>6. A. COMPATIBLE CON LAS VÁLVULAS TERMOIÓNICAS. B. REQUIERE DE MUY POCA CORRIENTE. C. VIDA MÁS LARGA. D. LOS SÍMBOLOS SON CLAROS. Pag.21, Parrafo83</p>	<p>5. TUBO NIXIE Pag.20, Parrafo82</p>
<p>8. TRANSISTORES Pag.26, Parrafo101</p>	<p>7. DIODO ZENER Pag.25, Parrafo99</p>
<p>10, Tiristor Pag.28, Parrafo105</p>	<p>9. 1. RECTIFICADOR CONTROLADO DE SILICIO (SCR SILICIUM CONTOLED RECTIFIER). 2. DIAC. 3. TRIAC. 4. FOTO-SCR. 5. INTERRUPTOR CONTROLADO POR PUERTA. 6. INTERRUPTOR CONTROLADO DE SILICIO. 7. TRANSISTOR UNIÓN (UJT UNI JOINT TRANSISTOR). Pag.28, Parrafo106</p>
<p>12.DIAC Pag.29, Parrafo109</p>	<p>11.DIAC Pag.29, Parrafo107</p>
<p>14. A. CONTROL DE CORRIENTES ALTERNAS. B. INTERRUPTOR ESTÁTICO O SWITCH ELECTRÓNICO. Pag.29, Parrafo112</p>	<p>13.TRIAC Pag.29, Parrafo110</p>

1. ES UN DIODO SEMICONDUCTOR DE DOS TERMINALES QUE POSEE DOS ESTADOS: APAGADO O DE ALTA IMPEDANCIA Y ENCENDIDO O DE BAJA IMPEDANCIA	2. ESTRUCTURA DE TRES CAPAS SEMICONDUCTORAS, SIENDO LA INTERMEDIA DE SEMICONDUCTOR INTRÍNSECO, Y LAS EXTERNAS, UNA DE TIPO P Y LA OTRA TIPO N. POR LO GENERAL LA CAPA INTRÍNSECA ES UNA CAPA DE ALTA RESISTIVIDAD O UNA CAPA DE ALTA CONDUCTIVIDAD.
3. ENTRE SUS APLICACIONES SE ENCUENTRAN: A. RESISTENCIA VARIABLE. B. CONMUTADOR DE RF. C. PROTECTOR DE SOBRE TENSIONES	4. ES UN DIODO SEMICONDUCTOR QUE MANTIENE CONSTANTE EL VOLTAJE ENTRE SUS TERMINALES
5. SU EMPLEO MÁS COMÚN ES EL DE PROTEGER OTROS COMPONENTES O CIRCUITOS ELECTRÓNICOS CONTRA VARIACIONES DE VOLTAJE O PICOS DE CORRIENTE	6. TIENE UN USO ESPECÍFICO DENTRO DEL DISEÑO DE SISTEMAS DE COMUNICACIONES DEBIDO A SU HABILIDAD PARA CAMBIAR SU VALOR DE CAPACITANCIA MEDIANTE VARIACIONES DE VOLTAJE
7. MEMORIA QUE REQUIERE DE ENERGÍA ELÉCTRICA PARA ALMACENAR INFORMACIÓN	8. ES UN CIRCUITO ELECTRÓNICO QUE PUEDE ALMACENAR UN BIT
9. MEMORIA EN LA QUE EL TIEMPO PARA LEER O ESCRIBIR INFORMACIÓN ES EL MISMO PARA CUALQUIER LOCALIDAD DE LA MEMORIA	10. MEMORIA DONDE EL TIEMPO PARA LEER UNA PALABRA NO ES EL MISMO DEBIDO A QUE SECUENCIALMENTE VA REVISANDO LAS LOCALIDADES DE MEMORIA HASTA ENCONTRAR LA LOCALIDAD DESEADA
11. MEMORIA DONDE SE PUEDE ESCRIBIR O LEER CON LA MISMA FACILIDAD	12. MEMORIA DONDE SE ESCRIBE UNA SOLA VEZ Y DESPUÉS SOLO SE PODRÁ LEER EN ELLA
13. MEMORIA ROGRAMABLE POR EL USUARIO, AUNQUE DESPUÉS ES IMPOSIBLE BORRARLA	14. MEMORIA QUE PUEDE ESCRIBIRSE Y BORRARSE LAS VECES QUE SE DESEE. EL BORRADO DE ESTAS MEMORIAS SE HACE CON LUZ ULTRAVIOLETA Y SE TIENEN QUE DESMONTAR DE LOS CIRCUITOS

2. DIODO PIN
Pag.29, Parrafo 114

1. DIODO SHOCKLEY
Pag.29, Parrafo 113

4. VARISTOR
Pag.30, Parrafo 116.

3. DIODO PIN
Pag.29, Parrafo 114

6.VARACTOR
Pag.28, Parrafo99

5. VARISTOR
Pag.30, Parrafo 116.

8.CELDA
Pag.39, Parrafo146

7. MEMORIA VOLÁTIL
Pag.39, Parrafo 150

10. MEMORIA DE ACCESO SECUENCIAL (SAM)
Pag.40, Parrafo150

**9. MEMORIA DE ACCESO ALEATORIO
(RAM)**
Pag.40, Parrafo151

12. MEMORIAS DE SOLO LECTURA (ROM)
Pag.40, Parrafo151

**11. MEMORIA DE LECTURA Y ESCRITURA
(RWM)**
Pag.40, Parrafo150

**14. MEMORIA ROM PROGRAMABLE Y BORRABLE
(EPROM)**
Pag.40, Parrafo151

13.MEMORIA ROM PROGRAMABLE (PROM)
Pag.40, Parrafo151

1. MEMORIA QUE PUEDE LEER Y ESCRIBIR LAS VECES QUE SE DESEE Y SE PUEDE BORRAR DESDE EL CIRCUITO APLICANDO UNA CORRIENTE PEQUEÑA	2. DURANTE LA TRANSMISIÓN OCURREN CIERTOS EFECTOS NO DESEADOS QUE ALTERAN LA FORMA DE LA SEÑAL, PERTURBANDO SU RECEPCIÓN; ESTOS SON
3. ES UNA PERTURBACIÓN QUE PRODUCE LA DEFORMACIÓN DE LA SEÑAL, RESTRINGIENDO LOS SISTEMAS DE COMUNICACIONES A DETERMINADAS FRECUENCIAS. DICHA PERTURBACIÓN ES DEBIDA A SEÑALES PROVENIENTES DE OTRAS TRANSMISIONES, LAS CUALES DEBIDO A LA PROXIMIDAD DE LAS FRECUENCIAS, SE MEZCLAN CON LAS DE LA SEÑAL QUE SE TRANSMITE	4. ES LA DISMINUCIÓN DE LA INTENSIDAD DE LA SEÑAL
5. ES LA CONTAMINACIÓN POR SEÑALES EXTRAÑAS QUE NORMALMENTE SON ARTIFICIALES Y DE FORMAS SIMILARES A LA DE LA SEÑAL; SU SOLUCIÓN ES ELIMINAR LA SEÑAL INTERFERENTE O SU FUENTE.	6. SON SEÑALES NO DESEADAS QUE INGRESAN AL SISTEMA DE COMUNICACIONES Y QUE NO PUEDEN EVITARSE. CUANDO ESTAS VARIACIONES SE AGREGAN A LA SEÑAL PORTADORA DE LA INFORMACIÓN, ÉSTA PUEDE QUEDAR EN GRAN PARTE OCULTA O TOTALMENTE ELIMINADA. EL RUIDO NO ELIMINABLE ES UNO DE LOS PROBLEMAS BÁSICOS DE LA COMUNICACIÓN ELECTRÓNICA
7. TIENEN DETERMINADAS FRECUENCIAS QUE DEPENDEN DE LOS DISPOSITIVOS ELÉCTRICOS Y ELECTRÓNICOS DEL SISTEMA	8. SEGÚN SU ORIGEN SE PUEDE CLASIFICAR AL RUIDO EN LAS SIGUIENTES CATEGORÍAS
9. .SE PRESENTA CUANDO LAS SEÑALES DE RUIDO ABARCAN TODO EL ESPECTRO DE FRECUENCIAS.	10. SE DEBE A LA AGITACIÓN TÉRMICA DE LOS ELECTRONES DENTRO DEL CONDUCTOR EN FUNCIÓN DE LA TEMPERATURA
11. ESTE TIPO DE RUIDO SE ENCUENTRA PRESENTE EN TODOS LOS DISPOSITIVOS ELECTRÓNICOS Y MEDIOS DE TRANSMISIÓN. EL RUIDO TÉRMICO NO SE PUEDE ELIMINAR DE LOS SISTEMAS DE COMUNICACIONES	12. ES EL QUE SE PRESENTA CUANDO SEÑALES DE DIFERENTES FRECUENCIAS COMPARTEN UN MISMO MEDIO DE TRANSMISIÓN.
13. ESTE NO ES CONTINUO Y SE MANIFIESTA POR PULSOS O PICOS IRREGULARES DE CORTA DURACIÓN Y AMPLITUD RELATIVAMENTE GRANDE, EN COMPARACIÓN CON LOS OTROS TIPOS DE RUIDO QUE SON RAZONABLEMENTE PREDECIBLES Y DE MAGNITUD CONSTANTE. ESTOS PULSOS SE GENERAN POR DIVERSAS CAUSAS, TALES COMO LAS PERTURBACIONES ELECTROMAGNÉTICAS PRODUCIDAS POR TORMENTAS ATMOSFÉRICAS	14. ES LA PORCIÓN DEL ESPECTRO RADIOELÉCTRICO QUE CONTIENE UN CONJUNTO DE FRECUENCIAS CUYA CARACTERÍSTICA ÚNICA LA HACE DIFERENTE A LAS OTRAS

<p>2. A. ATENUACIÓN. B. DISTORSIÓN. C. INTERFERENCIA. D. RUIDO. Pag.46, Parrafo 180</p>	<p>1. ROM ELÉCTRICAMENTE BORRABLE (EEPROM) Pag.40, Parrafo151</p>
<p>4. ATENUACIÓN Pag.47, Parrafo 181</p>	<p>3. DISTORSIÓN Pag.47, Parrafo 182</p>
<p>6. RUIDO Pag.47, Parrafo184</p>	<p>5.INTERFERENCIA Pag.47, Parrafo183</p>
<p>8. A. RUIDO BLANCO. B. RUIDO TÉRMICO. C. RUIDO DE INTERMODULACIÓN. D. RUIDO IMPULSIVO. Pag. 1, Parrafo186</p>	<p>7. LAS SEÑALES DE RUIDO Pag.47, Parrafo186</p>
<p>10RUIDO TÉRMICO Pag. 1, Parrafo 188</p>	<p>9.RUIDO BLANCO Pag.48, Parrafo187</p>
<p>12. RUIDO DE INTERMODULACIÓN Pag.48, Parrafo 189</p>	<p>11.RUIDO TÉRMICO Pag.48, Parrafo188</p>
<p>14. BANDA DE FRECUENCIAS Pag.49, Parrafo 194</p>	<p>13. RUIDO IMPULSIVO Pag.48, Parrafo 190</p>

1. SON SEÑALES QUE OSCILAN SENOIDALMENTE DONDE LAS AMPLITUDES DE LOS CAMPOS ELÉCTRICO Y MAGNÉTICO VARÍAN A UNA RAZÓN ESPECÍFICA (FRECUENCIA). ESTAS VARIACIONES PUEDEN OCURRIR A FRECUENCIAS SUBSÓNICAS O A FRECUENCIAS DE LOS RAYOS CÓSMICOS.	2. SON LAS ONDAS ELECTROMAGNÉTICAS DEL ESPECTRO RADIOELÉCTRICO COMPRENDIDAS A PARTIR DE 1 GHz. Y HASTA ANTES DEL ESPECTRO ÓPTICO (300 GHz)
3. ES EL INTERVALO DEL ESPECTRO ELECTROMAGNÉTICO OCUPADO POR LAS ONDAS LUMINOSAS (INFRARROJO, LUZ VISIBLE Y ULTRAVIOLETA).	4. MIENTRAS SEA MAYOR LA FRECUENCIA DE UNA ONDA, SU LONGITUD SERÁ
5. ES EL RANGO DEL ESPECTRO ELECTROMAGNÉTICO QUE CAPTA EL OJO HUMANO	6. Frecuencia PARA RADIOCOMUNICACIÓN A MEDIA Y LARGA DISTANCIA, RADIODIFUSIÓN Y OTROS
7. AÚN CUANDO ESTA BANDA ES EMPLEADA PARA ENLACES MARÍTIMOS DE RADIO A GRAN DISTANCIA, SU EMPLEO MÁS COMÚN ES EN LA GENERACIÓN DE FRECUENCIAS DE AUDIO, DE ULTRASONIDO Y DE SONAR.	8. SON ONDAS UTILIZADAS EN LA RADIODIFUSIÓN Y EN RADIOCOMUNICACIÓN A MUY LARGA DISTANCIA
9. FRECUENCIA UTILIZADA PARA RADIOCOMUNICACIÓN A GRAN DISTANCIA, ESPECIALMENTE EN LA NAVEGACIÓN MARÍTIMA Y AÉREA	10. FRECUENCIA QUE SE UTILIZA EN ENLACES TERRESTRES Y SATELITALES POR MICROONDAS, EN RADIOCOMUNICACIÓN TIERRA-AIRE, EN TELEVISIÓN Y EN RADIOCOMUNICACIONES MÓVILES, ENTRE OTROS.
11.FRECUENCIA QUE SE UTILIZA EN TELEVISIÓN, RADIODIFUSIÓN EN FM Y RADIOCOMUNICACIONES MÓVILES, ENTRE OTROS.	12. FRECUENCIA QUE SE UTILIZA EN SISTEMAS DE RADAR Y DE MICROONDAS
13. SON RAYOS NO VISIBLES, MUY ÚTILES PUES SON IRRADIADOS POR LOS CUERPOS DEPENDIENDO DE SU TEMPERATURA. SUS APLICACIONES INCLUYEN LOS CONTROLES REMOTOS DE APARATOS DOMÉSTICOS Y LA TRANSMISIÓN DE DATOS	14. SE DIVIDE EN CERCANO Y EXTREMO, CUYA DIFERENCIA, ADEMÁS DE SU FRECUENCIA, RADICA EN LA CANTIDAD DE ENERGÍA QUE TRANSMITEN, SIENDO LOS EXTREMOS LOS MÁS FUERTES Y POR LO MISMO, LOS MÁS PELIGROSOS PARA LA SALUD

<p>2. MICROONDAS Pag.49, Parrafo 195</p>	<p>1. ONDAS ELECTROMAGNÉTICAS Pag.49, Parrafo 192</p>
<p>4.MENOR Pag.50, Parrafo 198</p>	<p>3. ESPECTRO ÓPTICO Pag.49, Parrafo 196</p>
<p>6. ALTA FRECUENCIA (HF) Pag.51, Parrafo 200</p>	<p>5.LUZ VISIBLE Pag.52, Parrafo202</p>
<p>8. FRECUENCIA MEDIA (MF). Pag.51, Parrafo 200</p>	<p>7. MUY BAJA FRECUENCIA (VLF). Pag. 1, Parrafo</p>
<p>10. ULTRA ALTA FRECUENCIA (UHF). Pag.51, Parrafo 200</p>	<p>9. BAJA FRECUENCIA (LF) Pag.51, Parrafo 200</p>
<p>12. SUPER ALTA FRECUENCIA (SHF) Y/O EXTREMADAMENTE ALTA FRECUENCIA (EHF) Pag.51, Parrafo 200</p>	<p>11. MUY ALTA FRECUENCIA (VHF) Pag.51, Parrafo 200</p>
<p>14.ULTRAVIOLETA Pag.52, Parrafo 203</p>	<p>13.INFRARROJO Pag.52, Parrafo 201</p>

1. ESTOS TRANSMITEN AÚN MÁS ENERGÍA QUE LOS ULTRAVIOLETA, COMPORTÁNDOSE MÁS COMO UNA PARTÍCULA QUE COMO UNA ONDA	2. SON ONDAS GENERADAS POR ÁTOMOS REACTIVOS Y POR EXPLOSIONES NUCLEARES, SIENDO LA FORMA DE RADIACIÓN DE ENERGÍA MÁS PODEROSA CONOCIDA. SON MUY UTILIZADOS EN EL ÁREA DE LA MEDICINA, AÚN CUANDO LA EXPOSICIÓN A ESTOS ES SUMAMENTE PELIGROSA PARA LOS SERES VIVOS
3. SUELE EMPLEARSE COMO INTERRUPTOR EN TAREAS DE CONTROL Y ACOPLAMIENTO	4.
5.	6.
7.	8.
9.	10.
11. Es la porción del espectro radioeléctrico-que contiene un conjunto de frecuencias cuya característica única la hace diferente a las otras	12.
13. Para efectos de este manual, es el intervalo de ondas electromagnéticas que comprende a todas las frecuencias que son radiadas al espacio a la velocidad de la luz.	14. Es el intervalo del espectro electromagnético que se utiliza para las telecomunicaciones, comprendido generalmente de 30 khz. a 300 ghz

2. RAYOS GAMMA
Pag.52, Parrafo 205

1. RAYOS X.
Pag.52, Parrafo 204

4.
Pag. 1, Parrafo

3. Fotodiodo
Pag.26, Parrafo99

6.
Pag. 18, Parrafo

5.
Pag. 1, Parrafo

8.
Pag. 1, Parrafo

7.
Pag. 1, Parrafo

10
Pag. 1, Parrafo

9.
Pag. 1,Parrafo

12.
Pag. 1, Parrafo

11. Banda de frecuencias. E
Pag. 1, Parrafo 194

14. Espectro radioeléctrico
Pag. 1, Parrafo

13. Espectro electromagnético
Pag. 1, Parrafo 191

BATERIAS / NORMAS 1.	2. Es el elemento de un sistema de radiocomunicación que permite hacer el acoplamiento y la transferencia de la información hacia el espacio libre a través de ondas electrónicas
3. Cuales son las características más importantes de una antena?	4. Se refiere a la capacidad de la misma para recibir o transmitir la mayor cantidad de energía
5. Está relacionada con la capacidad de recibir o dirigirla en una dirección específica la mayor parte de la energía radiada	6. Características más importantes de una antena
7. Es indispensable que el dipolo de la antena receptora esté de manera paralela o perpendicular al dipolo de la antena transmisora para recibir el máximo nivel de señal?	8. Es la relación de las potencias por superficie, entre la antena dada y una antena isotrópica alimentada con la misma potencia y está dada por la relación
9. Es la capacidad que tiene una antena para recibir o transmitir señales sólo en ciertas direcciones y sentidos determinados	10. Es el ángulo que se forma entre el plano de tierra y una línea perpendicular, en la dirección con la onda se desplaza
11. Las antenas se pueden clasificar de diferentes maneras, Por el tamaño:	12. Es una antena direccional, utilizada para incrementar la recepción de los equipos de radiocomunicación a un bajo costo.
13. Las antenas se pueden clasificar de diferentes maneras, Por la forma de patrón de radiación:	14. Las antenas se pueden clasificar de diferentes maneras, Por la forma de patrón de radiación:

<p>2. La antena Pag. 1, Parrafo 237</p>	<p>1. Pag.1, Parrafo</p>
<p>4. Rendimiento de una antena Pag. 1, Parrafo244</p>	<p>3. A. Rendimiento. B. Direccionalidad u omnidireccionalidad. Pag.Parrafo243</p>
<p>6. A. Ganancia. B. Directividad. C. Patrón de radiación. D. Frecuencia o ancho de banda. E. Impedimenta. F. Ángulo de despliegue. G. Polarización. Pag. 18, Parrafo249</p>	<p>5.La direccionalidad de una antena Pag. 1, Parrafo245</p>
<p>8.Ganancia Pag. 1, Parrafo 250</p>	<p>7. Paralela Pag. 1, Parrafo248</p>
<p>10Ángulo de despegue Pag. 1, Parrafo</p>	<p>9.Directividad Pag. 1,Parrafo 251</p>
<p>12.Yagui UDA Pag. 1, Parrafo 272</p>	<p>11.A. Vertical o de latigo, B. Dipolo., C. YaguiUDA, D.Rómbica, E. Log Periódica, F. Helicoidal, G. Parabólica Pag. 1, Parrafo272</p>
<p>14. A. De media onda. B. De un cuarto de onda. Pag. 1, Parrafo274</p>	<p>13. A. Direccionales. B. Omnidireccionales. Pag. 1, Parrafo273</p>

<p>1.es una antena que puede ser desplegada completamente por una sola persona, sin que requiera gran cantidad de herrajes de montaje, generalmente consiste de dos carretes de cuerda y alambre, un aislador central y una línea de transmisión</p>	<p>2. Cual es la impedancia del dipolo simple</p>
<p>3. Tipos de Antena Dipolo</p>	<p>4.se coloca entre el transmisor y la antena para modificar las características de la carga que se presenta al transmisor de manera que se transfiera la máxima potencia desde el transmisor a la antena.</p>
<p>5.La señal de radiofrecuencia llega al acoplador desde el transceptor y se dirige a un circuito discriminador donde se capta:</p>	<p>6.es ejecutada por medio de relevadores de acción rápida y controlados por un microprocesador que responde a un algoritmo previamente programado y a otros datos de entrada. La salida de esta tarjeta electrónica se alimenta directamente a la antena.</p>
<p>7.modifica la longitud eléctrica de la antena que se está utilizando, agregando en forma automática una combinación de bobinas y capacitores, siendo todo esto transparente para el operador de radio</p>	<p>8.Los parámetros característicos de la línea de transmisión son:</p>
<p>9.Es la impedancia que se ve desde una línea infinitamente larga o la impedancia que se ve desde el largo finito de una línea que se termina en una carga totalmente resistiva igual a la impedancia característica de la línea</p>	<p>10.relación entre el máximo valor y el mínimo valor de tensión o de corriente sobre la línea.</p>
<p>11.</p>	<p>12.</p>
<p>13. EXTENSIONES</p>	<p>14.</p>

<p>2. 73 Ohms Pag. 1, Parrafo 285</p>	<p>1. La antenadipolo simple Pag.1, Parrafo 280</p>
<p>4.El acoplador Pag. 1, Parrafo 292</p>	<p>3. A. V incluida o V invertida B. Dipolodoblado C. Dipoloeléctricamenteacortado Pag. 18, Parrafo286</p>
<p>6.La sintonía Pag. 18, Parrafo 295</p>	<p>5. A. Potenciatransmitida y potenciareflejada. B. Frecuencia. C. Fase. D. Conductancia. Pag. 1, Parrafo</p>
<p>8.A. Velocidad de Propagación. B. Velocidad de onda. C. Longitud de onda. D. Período. E. Frecuencia. F. Impedanciacaracterística. G. Atenuación. H. Ancho de banda. I. Dispersión. J. Coeficiente de reflexión. Pag. 1, Parrafo327</p>	<p>7.El acopladorautomático Pag. 1, Parrafo297</p>
<p>10. s la relación de ondasestacionaria (roe) Pag. 1, Parrafo335</p>	<p>9.Impedanciacaracterística Pag. 1,Parrafo330</p>
<p>12. Pag. 1, Parrafo</p>	<p>11. Pag. 1, Parrafo</p>
<p>14. Pag. 1, Parrafo</p>	<p>13. Pag. 1, Parrafo</p>

<p>1. Es el formato estándar para almacenar video digital.</p>	<p>2. Cuando se captura video desde una cámara digital al ordenador, se suele almacenar en este formato con el códec DV (digital video).</p>
<p>3. . El archivo AVI puede contener video con una calidad excelente. Sin embargo el peso del archivo resulta siempre muy elevado.</p>	<p>4. El formato AVI puede ser visualizado con la mayoría de reproductores: Windows Media, Quicktime, etc. siempre y cuando se encuentren instalados en el equipo los adecuados códec para cada tipo de reproductor</p>
<p>5. Es ideal para guardar videos originales que han sido capturados de la cámara digital.</p>	<p>6. No es recomendable publicarlos en internet en este formato por su enorme peso</p>
<p>7. Es un formato estándar para la compresión de video digital.</p>	<p>8. Admite distintos tipos de códec de compresión: (calidad CD), (calidad DVD), (orientado al audio MP3) y (más orientado a la WEB)</p>
<p>9. Se reproducen con windows media player y quicktime.</p>	<p>10. Utiliza el códec MPEG-4 para la compresión de video</p>
<p>11. Ha sido desarrollado recientemente por Microsoft</p>	<p>12.</p>
<p>13. Es ideal para publicar videos en internet por su razonable calidad/peso</p>	<p>14. Se recomienda utilizar el reproductor de quicktime. Existe una versión gratuita del mismo que se puede descargar de internet</p>

2. AVI
Parrafo 523

1. AVI
Parrafo 523

4. AVI
Parrafo 523

3. AVI
Parrafo 523

6. AVI
Parrafo 523

5. AVI
Parrafo 523

8. MPEG
Parrafo 523

7. MPEG
Parrafo 523

10. WMV
Parrafo 523

9. MPEG
Parrafo 523

12.
Parrafo

11. wmv
Parrafo 523

14. MOV, WMV
Parrafo 523

13. MOV
Parrafo 523

1. Este tipo de archivos tienen extensión *.qt.	2. También puede tener extensión *.asf
3. Es la propuesta de real networks para archivos de video	4. Utiliza un códec propio para comprimir el audio
5. Se visualiza con un reproductor específico: real player. Existe una versión gratuita del mismo que se puede descargar de internet	6. Se puede utilizar para publicar videos en internet por su aceptable calidad/peso.
7. Es un formato que utiliza el reproductor adobe flash para visualizar video en internet.	8. Utiliza el códec Sorenson Spark y el códec ON2 VP6. ambos permiten una alta calidad visual con bitrates reducidos
9. Se pueden reproducir desde distintos reproductores locales: MPlayer, VLC media player, riva y xine	10. Opción recomendada para la web por su accesibilidad. Al visualizarse a través del reproductor de flash es accesible desde la mayoría de los sistemas operativos y navegadores web
11. Los reproductores de vídeo más conocidos en internet utilizan este formato para la difusión de vídeos: youtube, google video e ifilm.	12. es una sustancia química que al disolver en el agua, da lugar a la formación de iones
13. Está dada en los Amperes hora (Ah) o miliamperes hora (mAh)	14. Es el número máximo de amper que el elemento puede suministrar en una hora, se mide en amper x hora (A.H)

<p>2. WMV Pag. 1, Parrafo 523</p>	<p>1. MOV Pag.1, Parrafo523</p>
<p>4. RM Pag. 1, Parrafo523</p>	<p>3. RM Pag. 18, Parrafo 523</p>
<p>6. RM Pag. 18, Parrafo523</p>	<p>5. RM Pag. 1, Parrafo</p>
<p>8. FLV Pag. 1, Parrafo523</p>	<p>7. FLV Pag. 1, Parrafo523</p>
<p>10 FLV Pag. 1, Parrafo</p>	<p>9. FLV Pag. 1,Parrafo</p>
<p>12. ELECTROLITO Pag. 1, Parrafo 559</p>	<p>11. FLV Pag. 1, Parrafo</p>
<p>14. Capacidad Pag. 1, Parrafo 571</p>	<p>13. Capacidad de carga (Q) Pag. 1, Parrafo 589</p>

1. Basada en una reacción química irreversible, y por lo tanto, no recargable, posee un solo ciclo de vida.	2. Basada en una reacción química reversible y por lo tanto, recargable
3. Se pueden generar sus elementos activos pasando una corriente eléctrica en sentido contrario al descargar. Posee ciclos de vida múltiples	4. baterías que no tienen efecto memoria son:
5. tipos de baterías que existen	6. Las pilas se clasifican en:
7. Es una batería que está constituida con el material activo de los polos, tanto el negativo como el positivo por compuestos de plomo; mientras que el electrolito contiene una solución de ácido sulfúrico.	8. También se le llama acumulador, debido a que puede almacenar energía eléctrica. Su empleo es clásico en las baterías de los vehículos
9. como aspectos negativos. las baterías de li-ion requieren un circuito de protección para mantenerse operando de forma segura.	10. además de la alta densidad de energía y el bajo peso, la descarga cuando no se utiliza es menor a la mitad de la que sufren las baterías de NiCd y NiMH.
11. Es de bajo mantenimiento, una ventaja que ningún otro químico puede ofrecer, no hay efecto memoria y no se requieren ciclos de mantenimiento para prolongar la vida de la batería	12. Son baterías recargables, utilizan un ánodo de hidróxido de níquel y un cátodo de una aleación de metal-hidruro que usan hidrógeno en su proceso de producción de energía
13. tienen el 30 ó 40 % más capacidad de carga que las baterías de níquel-cadmio.	14. Es una pila secundaria recargable, el electrodo positivo de la pila níquel- cadmio, es hidróxido de níquel, mientras el negativo es cadmio metálico, el electrolito es hidróxido de potasio, el voltaje medio de trabajo, bajo condiciones normales es de 1.2 volts

<p>2. PILA secundaria Pag. 1, Parrafo 565</p>	<p>1. PILA primaria Pag.1, Parrafo 564</p>
<p>4. A. Batería de Plomo y Ácido. B. Batería de Lones de Litio. Pag. 1, Parrafo584</p>	<p>3. PILA SECUNDARIA Pag. 18, Parrafo</p>
<p>6.pilashúmedas y pilassecas Pag. 18, Parrafo587</p>	<p>5. A. Níquelcadmio. B. níquel e hidrurometálico. C. Ion litio D. Plomoácido. Pag. 1, Parrafo</p>
<p>8.Plomoácido Pag. 1, Parrafo 586</p>	<p>7.Plomoácido Pag. 1, Parrafo586</p>
<p>10. Ion litio. Pag. 1, Parrafo</p>	<p>9.Ion litio. Pag. 1,Parrafo</p>
<p>12.níquel e hidrurometálico Pag. 1, Parrafo</p>	<p>11.Ion litio. Pag. 1, Parrafo</p>
<p>14.Níquelcadmio Pag. 1, Parrafo</p>	<p>13.níquel e hidrurometálico Pag. 1, Parrafo 586</p>

1. NORMAS	2.
3. normas para la instalación de sistemas de protección contra rayos	4.estándares de protección, en Europa
5. De que trata la NMX-J-549-ANCE	6. Clases de Zonas de Protección P633
7. De que trata la NOM-001-SEDE-2005?	8.En el servicio de transmisiones son tresaspectosfundamentales que deben de considerarse para un medio tecnológico:
9.indican las necesidades que tiene el producto para funcionar u operarennuestropaís, como por ejemplo, el tipo de energíaeléctrica o cualquierotramateria que utilice, como combustible, niveles de presiónatmosférica, niveles de temperatura, humedad, entre otros.	10.
11.. De que trata la NOM-001-SCFI-1993	12. Norma que dice: Aparatos electrónicos de uso doméstico alimentados por diferentesfuentes de energía eléctrica. Requisitos de seguridad y métodos de prueba para la aprobación de tipo
13.De que trata la NOM-024-SCFI-1998	14. Norma que dice: Información comercial para empaques, instructivos y garantías de los productos electrónicos, eléctricos y electrodomésticos

<p>2. Pag. 1, Parrafo</p>	<p>1. Pag.1, Parrafo</p>
<p>4.Franklin/Faraday, que es el tradicional, y el de puntas de inicio “Early Streamers” Pag. 1, Parrafo631</p>	<p>3. NFPA 780 Pag. 18, Parrafo</p>
<p>6. Pag. 18, Parrafo</p>	<p>5. Protección contra rayos Pag. 1, Parrafo631</p>
<p>8. a. Las normas con que fue fabricado. b. Las normas de operación. c. Las normas de seguridad. Pag. 1, Parrafo653</p>	<p>7.Observa que el conductor de puesta a tierra directa del apartarrayos de un sistema de distribución, podráinterconectarse al neutro del secundariosiempre y cuandoésteúltimotenga una conexión a una tuberíametálicasubterránea de agua, o siempre y cuando sea un sistemasecundariomultiaterrizado y que los conductores no se llevenencubiertasmetálicas, a menos de que se conecten a éstasen sus dos extremos. Pag. 1, Parrafo642</p>
<p>10 Pag. 1, Parrafo</p>	<p>9.Las normas de operación Pag. 1,Parrafo653</p>
<p>12.NOM-001-SCFI-1993 Pag. 1, Parrafo654</p>	<p>11.Aparatos electrónicos de uso doméstico alimentados por diferentes fuentes de energía eléctrica. Requisitos de seguridad y métodos de prueba para la aprobación de tipo Pag. 1, Parrafo654</p>
<p>14.NOM-024-SCFI-1998 Pag. 1, Parrafo654</p>	<p>13.Información comercial para empaques, instructivos y garantías de los producto selectrónicos, eléctricos y electrodomésticos Pag. 1, Parrafo654</p>

1. Son las normas mexicanas, elaboradas por un organismo nacional de normalización, o la secretaría de economía, tienen como finalidad establecer los requisitos mínimos de calidad de los productos y servicios de que se trate	2.
3. De que trata la norma NMX-I-031-NYCE-2002	4. Que norma trata de : Electrónica, audio y video. Pantallas de televisión y monitores. Método de medición del área visible.
5. De que trata la norma NMX-I-036-NYCE-2002	6. Que norma trata de : Requisitos generales de cinescopios para televisión monocromática.
7. De que trata la norma MNX-I-069-NYCE-2002	8. Que norma trata de : Condiciones generales de prueba empleadas en receptores monocromáticos de la banda comercial.
1. Las baterías que no tienen efecto memoria son:	2. ejemplo de ello son las baterías de los vehículos
3. En esta pila, el electrolito está compuesto por una pasta atravesada por una barra de carbón que hace las veces de colector	4. La composición de esta pasta es lo que marca la diferencia entre unas pilas y otras, hace que sean más o menos caras, más o menos contaminantes y que tengan una duración mayor o menor.
5. Los tipos de baterías recargables que existen.	6. Tipos de baterías que sufren del “Efecto Memoria”

<p>2. Pag. 1, Parrafo</p>	<p>1. Las normas NMX. Pag.1, Parrafo</p>
<p>4.NMX-I-031-NYCE-2002 Pag. 1, Parrafo</p>	<p>3. Electrónica, audio y video. Pantallas de televisión y monitores. Método de medición del área visible Pag. 18, Parrafo</p>
<p>6.NMX-I-036-NYCE-2002 Pag. 18, Parrafo</p>	<p>5. Requisitos generales de cinescopios para televisión monocromática Pag. 1, Parrafo 653</p>
<p>8.MNX-I-069-NYCE-2002 Pag. 1, Parrafo654</p>	<p>7.Condiciones generales de prueba empleadas en receptores monocromáticos de la banda comercial. Pag. 1, Parrafo654</p>
<p>2.. La pila húmeda Pag. 1, Parrafo 588</p>	<p>1. A. Batería de Plomo y Ácido. B. Batería de Lones de Litio. Pag.1, Parrafo584</p>
<p>4. El electrolito de la pila seca Pag. 1, Parrafo589</p>	<p>3. la pila seca Pag. 18, Parrafo589</p>
<p>6. Niquel Cadmio ++ Niquel e Hidruro Metalico -- Pag. 18, Parrafo</p>	<p>5. A. Niquel Cadmio (NiCd) B.Nique Hidruro Metalico (NiMh) C. Ion Litio D. Plomo Ácido Pag. 1, Parrafo 586</p>

<p>1. . Estas antenas son las más simples desde el punto de vista teórico</p>	<p>2.</p>
<p>3. La resistividad total del terreno, es resultado de las diversas capas que lo constituyen.</p>	<p>4. Puede suceder que una sola capa presente una resistividad tan baja que predomina sobre las demás, tal como cuando se alcanzan zonas o el nivel freático</p>
<p>5. Son repelidos muy débilmente hacia las zonas de menor campo magnético</p>	<p>6. Se magnetizan débilmente en presencia de un campo magnético</p>
<p>7. los dominios magnéticos se orientan a favor del campo. Y si éste es muy elevado, pueden quedar orientados permanentemente (formando lo que se conoce como imán)</p>	<p>8. Características que definen una batería</p>
<p>9. Son un tipo de batería común en vehículos convencionales (no híbridos o eléctricos).</p>	<p>10. Tienen un voltaje de 6 V, 12 V u otro múltiplo.</p>
<p>11. . La tensión nominal que suministra cada celda es de 2 V.</p>	<p>12. Las baterías tienen la capacidad de suministrar corrientes altas, que las hacen ideales para los motores de arranque</p>
<p>13. Tiene una densidad de energía de 30 Wh/kg. (Watts-hora por kilogramo).</p>	<p>14. Su forma más conocida es la batería de automóvil.</p>

<p>2. Parrafo 3</p>	<p>1. Parrafo 272 DIPOLO</p>
<p>4. Estratigrafía Parrafo 620</p>	<p>3. Estratigrafía Parrafo 620</p>
<p>6. Parrafo 33 Paramagnéticos</p>	<p>5. Parrafo 33 Diamagnéticos</p>
<p>8. Parrafo 589 Voltaje nominal, capacidad de carga y corriente máxima.</p>	<p>7. Parrafo 33 Ferromagnéticos</p>
<p>10. Parrafo 590 Bateria de acido-plomo</p>	<p>9. Parrafo 590 Bateria de acido-plomo</p>
<p>12. Parrafo 590 Bateria de acido-plomo</p>	<p>11. Parrafo 590 Bateria de acido-plomo</p>
<p>14. Parrafo 590 Bateria de acido-plomo</p>	<p>13. Parrafo 590 Bateria de acido-plomo</p>

<p>1. Están formadas por un depósito de ácido sulfúrico y dentro de él una serie de placas de cobre y otras de plomo dispuestas alternadamente.</p>	<p>2. Por su contenido de ácido, se debe atender a las indicaciones del fabricante para su adecuado manejo, mantenimiento y reciclaje</p>
<p>3. Ventajas de esta batería:</p> <ul style="list-style-type: none"> i. Bajo costo. ii. Fácil fabricación. iii. Reciclables. 	<p>4. Desventaja de esta batería No admiten sobrecargas ni descargas profundas, ya que disminuyen su vida útil.</p>
<p>5. Desventaja Altamente contaminantes, por lo cual es necesario canalizarlas a un centro de reciclaje. Que batería es?</p>	<p>6. Desventaja Peso excesivo, ya que están compuestas principalmente de placas de plomo. Que batería es?</p>
<p>7. Periódicamente Mantener los bornes y terminales limpios Que batería es?</p>	<p>8. Periódicamente Mantener limpia la parte superior de la batería. Que batería es?</p>
<p>9. Periódicamente Limpiar los tapones de los depósitos del electrolito. Que batería es?</p>	<p>10. Periódicamente Revisar que el nivel del electrolito cubra las placas Que batería es?</p>
<p>11. Son diseñadas para proveer una cantidad constante de corriente durante un período de tiempo largo Que batería es?</p>	<p>12. (ácido plomo para aplicaciones especiales) Que batería es?</p>
<p>13. están construidas con materiales activos de alta densidad, Que batería es?</p>	<p>14. Existen los de consistencia de gel y los AGM (donde el ácido es fijado en fibra de vidrio), Que batería es?</p>

2. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

1. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

4. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

3. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

6. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

5. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

8. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

7. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

10. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

9. Parrafo 590
Bateria de acido-plomo

12. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

11. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

14. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

13. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

<p>1. Se pueden descargar casi totalmente de manera consecutiva, recomendándose esto sólo en caso necesario, Que batería es?</p>	<p>2. En promedio, una batería de ciclo profundo puede llegar a cumplir 2000 ciclos durante su vida útil; descargando y cargando su energía lenta, pero constantemente. Esto equivale de 4 a 8 años de vida útil, dependiendo de su aplicación ó empleo. , Que batería es?</p>
<p>3. Su uso más común es en bancos de baterías de sistemas autónomos y de respaldo de energía (UPS). , Que batería es?</p>	<p>4. Tiene una densidad de energía de 30 a 40 Wh/kg. (Watts-hora por kilogramo) , Que batería es?</p>
<p>5. Son resistentes al daño causado por descargas totales. , Que batería es?</p>	<p>6. Pueden ser cargadas más rápidamente y requieren menos energía para recargar completamente. , Que batería es?</p>
<p>7. Mantienen el voltaje nominal más alto mientras se descargan, así que los equipos de corriente directa trabajan mejor. , Que batería es?</p>	<p>8. Producen menos gas de hidrógeno al recargarse que las baterías de ácido plomo y prácticamente no requieren de mantenimiento, Que batería es?</p>
<p>9. tienen un mayor costo que las baterías de ácido-plomo, Que batería es?</p>	<p>10. Los bornes y terminales deben mantenerse limpios, al igual que los cables de interconexión cuando se emplean en arreglos. , Que batería es?</p>
<p>11. Mantener limpia y seca la parte superior de la batería; esto evitará corrientes de fuga o cortocircuitos. , Que batería es?</p>	<p>12. Son baterías recargables de uso doméstico, comercial e industrial. . , Que batería es?</p>
<p>13. Cada vez se usan menos, debido a su efecto memoria y al cadmio, que es muy contaminante. . , Que batería es?</p>	<p>14. El cátodo es de hidróxido de níquel y el ánodo de un compuesto de cadmio. . , Que batería es?</p>

2. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

1. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

4. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

3. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

6. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

5. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

8. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

7. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

10. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

9. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

12. Parrafo 590
Níquel-cadmio (NiCd)

11. Parrafo 590
Bateria de Ciclo profundo

14. Parrafo 590
Níquel-cadmio (NiCd)
Ni (+) Cd (-)

13. Parrafo 590
Níquel-cadmio (NiCd)

<p>1. El electrolito es de hidróxido de potasio. , Que batería es?</p>	<p>2. Su primera carga deberá ser de 24 horas continuas. , Que batería es?</p>
<p>3. Densidad de energía de 50 Wh/kg. , , Que batería es?</p>	<p>4. Presentan un efecto de memoria, que requiere atención (reactivación) para mantener su vida útil, Que batería es?</p>
<p>5. Su vida útil puede alcanzar hasta los 1000 ciclos de carga/descarga. , Que batería es?</p>	<p>6. Admiten un gran rango de temperaturas de funcionamiento de -20°C a 60°C, Que batería es?</p>
<p>7. Baja tasa de auto descarga por almacenamiento 1% diario. , Que batería es?</p>	<p>8. Pueden presentar el efecto memoria, que paulatinamente les impide cargarse en su totalidad, notándose que en pocos meses ofrecen notoriamente menos energía. , Que batería es?</p>
<p>9. Debido a su baja impedancia interna no se pueden cargar a tensión constante ya que se generarían corrientes muy elevadas que producen el calentamiento del níquel-cadmio y su destrucción, Que batería es?</p>	<p>10. Para que estas baterías rindan al máximo, es conveniente realizar antes de su uso 5 ciclos completos de carga/descarga. , Que batería es?</p>
<p>11. Descargar siempre hasta un 20% ó 30% de su capacidad para recargarlas nuevamente, Que batería es?</p>	<p>12. Monitorear su carga y descarga. , Que batería es?</p>
<p>13. Deben almacenarse por lo menos con un 50% de carga. , Que batería es?</p>	<p>14.</p>

2. Parrafo 590 Níquel-cadmio (NiCd)	1. Parrafo 590 Níquel-cadmio (NiCd)
4. Parrafo 590 Níquel-cadmio (NiCd)	3. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)
6. Parrafo 590 Níquel-cadmio (NiCd)	5. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)
8. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)	7. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)
10. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)	9. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)
12. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)	11. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)
14. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)	13. Parrafo590 Níquel-cadmio (NiCd)

<p>1. Su ánodo es de hidróxido de níquel , Que batería es?</p>	<p>2. Posee una mayor capacidad de carga (entre dos y tres veces más que una de NiCd del mismo tamaño y peso) , Que batería es?</p>
<p>3. Densidad de energía de 80 Wh/kg. , Que batería es?</p>	<p>4. Tiene un efecto memoria poco apreciable en comparación con las de NiCd. , Que batería es?</p>
<p>5. Son ideales para aplicaciones de gran consumo, Que batería es?</p>	<p>6. Su vida útil varía entre 300 y 1000 ciclos de carga/descarga, Que batería es?</p>
<p>7. Usadas de forma óptima pueden alcanzar 1000 ciclos de carga/descarga, manteniendo un 50% de su capacidad, Que batería es?</p>	<p>8. Ideales para aplicaciones digitales de gran consumo, Que batería es?</p>
<p>9. No admiten el frío extremo, reduciendo drásticamente la potencia eficaz que puede entregar, Que batería es?</p>	<p>10. Son más costosas que las de níquel cadmio. , Que batería es?</p>
<p>11. Es recomendable cargarlas al 50% antes de almacenarlas. , Que batería es?</p>	<p>12. Si no se han usado durante varias semanas, se recomienda un ciclo carga/descarga el día anterior a ser utilizadas nuevamente. , Que batería es?</p>
<p>13. Emplea como electrolito una sal que provee los iones necesarios para la reacción electroquímica reversible que tiene lugar entre el cátodo y el ánodo. , Que batería es?</p>	<p>14. Ligereza de los componentes que la integran. , Que batería es?</p>

2. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

1. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)
Ni (-) Mh (+)

4. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

3. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

6. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

5. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

8. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

7. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

10. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

9. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

12. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

11. Parrafo 590
Níquel-metal hidruro (NiMh)

14. Parrafo 590
Iones de Litio (Li-Ion)

13. Parrafo 590
Iones de Litio (Li-Ion)

<p>1. Tiene una densidad de energía de 115 Wh/kg. , Que batería es?</p>	<p>2. No presenta el efecto memoria y tiene un elevado número de ciclos de carga/descarga, Que batería es?</p>
<p>3. Diseño liviano, de pequeño tamaño y variadas formas, con un alto rendimiento, especialmente adaptados a las aplicaciones de la industria electrónica de gran consumo. , Que batería es?</p>	<p>4. Su uso se ha popularizado en equipos de radio, en teléfonos celulares, agendas electrónicas, computadoras portátiles, y reproductores de música. , Que batería es?</p>
<p>5. Ventajas, Que batería es?</p> <ul style="list-style-type: none"> i. Poco espesor. ii. Alto voltaje por celda. iii. Descarga lineal. 	<p>6. Facilidad para diagnosticar la carga que almacenan (basta con medir, en reposo, el voltaje de la batería). , Que batería es?</p>
<p>7. Ventajas , Que batería es?</p> <ul style="list-style-type: none"> i. Baja tasa de auto descarga. ii. Tienen una vida útil de 3 años ó más. iii. Se pueden almacenar hasta con un 40% de su carga máxima. 	<p>8. Soportan entre 300 y 1000 ciclos de carga. , Que batería es?</p>
<p>9. Pueden sobrecalentarse hasta el punto de explotar, Que batería es?</p>	<p>10. Están fabricadas con materiales inflamables que las hace propensas a detonaciones o incendios, por lo que es necesario dotarlas de circuitos electrónicos que controlen en todo momento su temperatura, Que batería es?</p>
<p>11. Ofrecen un rendimiento inferior a las baterías de Ni-Cd o Ni-Mh a bajas temperaturas, reduciendo su capacidad hasta en un 25%, Que batería es?</p>	<p>12. Se debe usar el cargador correcto por el tipo de batería y monitorear su carga. , Que batería es?</p>
<p>13. . Una batería que se conecta a un cargador inadecuado puede sobrecalentarse e incluso incendiarse. , Que batería es?</p>	<p>14. Usar siempre el cargador suministrado con la propia batería o dispositivo que la utiliza. , Que batería es?</p>

2. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	1. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
4. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	3. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
6. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	5. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
8. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	7. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
10. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	9. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
12. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	11. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
14. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	13. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)

<p>1. En caso de almacenar una batería por mucho tiempo, lo más recomendable es dejarla cargada hasta un 40% de su capacidad total y temperatura cercana a los 15 °C. , Que batería es?</p>	<p>2. almacenada de manera correcta puede retener hasta un 80% de su carga y funcionar perfectamente incluso después de 6 mese, Que batería es?</p>
<p>3. El calor puede dañar por completo la batería. Que batería es?</p>	<p>4. Almacenamiento: En un lugar fresco y seco. Que batería es?</p>
<p>5. Tipos de baterías primarias:</p>	<p>6. Tienen un ánodo de zinc y el cátodo es un compuesto de dióxido de magnesio y carbón. Que batería primaria es?</p>
<p>7. Este tipo de batería tiene una vida útil de almacenamiento promedio de año y medio. Que batería primaria es?</p>	<p>8. Son las más económicas. Que batería primaria es?</p>
<p>9. Su uso más común es en: calculadoras, relojes de pared, lámparas, control remoto y radios. Que batería primaria es?</p>	<p>10. Son las llamadas “Heavy Duty” o de “larga duración” Que batería primaria es?</p>
<p>11. Son mejores que las de zinc carbón ya que duran más en almacenamiento. Que batería primaria es?</p>	<p>12. Los usos recomendados son los mismos que las de zinc carbón. Que batería primaria es?</p>
<p>13. En ocasiones se llegan a confundir con las alcalinas. Que batería primaria es?</p>	<p>14. Utilizan un electrolito usualmente de hidróxido de potasio. Que batería primaria es?</p>

2. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	1. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
4. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)	3. Parrafo 590 Iones de Litio (Li-Ion)
6. Parrafo 582 Zinc carbón.	5. Parrafo 582. son 3: Zinc carbon Cloruro de zinc. alcalinas
8. Parrafo 582 Zinc carbón.	7. Parrafo 582 Zinc carbón.
10. Parrafo 582 Cloruro de zinc.	9. Parrafo 582 Zinc carbón.
12. Parrafo 582 Cloruro de zinc.	11. Parrafo 582 Cloruro de zinc.
14. Parrafo 582 Bateria Alcalina	13. Parrafo 582 Cloruro de zinc.

<p>1. Son las mas caras. Que batería primaria es?</p>	<p>2. Ofrecen una mayor duración de almacenamiento, así como un mejor rendimiento en los aparatos de alto consumo. Que batería primaria es?</p>
<p>3. Ideales para cualquier aplicación de bajo consumo, ya que su vida útil se prolonga hasta por años, sin tener que cambiarlas. Que batería primaria es?</p>	<p>4. Son comerciales. Que batería primaria es?</p>
<p>5. Son de relativo bajo costo. Que batería primaria es?</p>	<p>6. Se manejan las medidas estándar. Que batería primaria es?</p>
<p>7. Opción económica para aparatos de bajo consumo. Que batería primaria es?</p>	<p>8. Al ser de un solo uso debe considerarse su correcta disposición una vez agotada, ya que en la basura común representa un factor contaminante. Que batería primaria es?</p>
<p>9. Algunas aún utilizan mercurio, el cual es altamente contaminante. Que batería primaria es?</p>	<p>10. Al adquirir es tipo de pilas verifique la fecha de caducidad. Que batería primaria es?</p>
<p>11. No exponer las pilas al sol o cerca de fuentes de calor extremo. Que batería primaria es?</p>	<p>12. No abrir las pilas ni intentar recargarlas. No abrir las pilas ni intentar recargarlas. Que batería primaria es?</p>
<p>13. Guarde las pilas en lugar fresco y seco si no se van a utilizar inmediatamente. Que batería primaria es?</p>	<p>14. Coloque las pilas con la polaridad correcta. Que batería primaria es?</p>

2. Parrafo 582
Bateria Alcalina

1. Parrafo 582
Bateria Alcalina

4. Parrafo 582
Bateria Alcalina

3. Parrafo 582
Bateria Alcalina

6. Parrafo 582
Bateria Alcalina

5. Parrafo 582
Bateria Alcalina

8. Parrafo 582
Bateria Alcalina

7. Parrafo 582
Bateria Alcalina

10. Parrafo 582
Bateria Alcalina

9. Parrafo 582
Bateria Alcalina

12. Parrafo 582
Bateria Alcalina

11. Parrafo 582
Bateria Alcalina

14. Parrafo 582
Bateria Alcalina

13. Parrafo 582
Bateria Alcalina

1. Sustituir todas las pilas al mismo tiempo, ya que al combinar pilas nuevas con usadas se reduce la capacidad de las nuevas. Que batería primaria es?

2. Reciclar las pilas depositándolas en los contenedores específicos de recepción de pilas, para evitar la contaminación del medio ambiente. Que batería primaria es?

3.

4.

5.

6.

7.

8.

9.

10.

11.

12.

13.

14.

2. Parrafo 582
Bateria Alcalina

1. Parrafo 582
Bateria Alcalina

4. Parrafo

3. Parrafo

6. Parrafo

5. Parrafo

8. Parrafo

7. Parrafo

10. Parrafo

9. Parrafo

12. Parrafo

11. Parrafo

14. Parrafo

13. Parrafo

