



PLATICAS DE SEGURIDAD

CÓDIGO

PSE-01/F-01

REVISIÓN

00

EMISIÓN

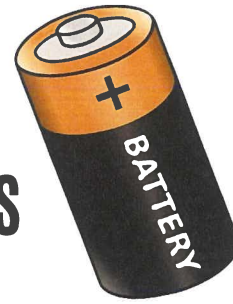
01.ABR.20

UBICACIÓN	NAVE 1
FECHA	2023-06-14
TEMA	PILAS Y BATERIAS

NO	NOMBRE	PUESTO/CATEGORIA	FIRMA
1	Miguel A. Montano	CHOFER	
2	Carlos Eloy Martinez Cruz	Operador Nava	
3	Armando Casanova Ortiz	Pallero	
4	Serge Sanchez Gonzalez	Punthead	
5	Cesar Gonzalez Carrion	Asesor de cliente	
6	Alfredo Montano Andre	Ayudante	
7	Victor Jesus Ramos Calleja	SSMA	
8	Bartolo M. Jimenez	Ayudante Pintor	
9	Araceli Lopez Vasquez	Mantenimiento	
10	Raúl Palfox Pacheco	Chofer	
11	Yael Alberto Flores Hernandez	Ayudante	
12	Brandon Daniel Fernandez Romero	Instrumentista	
13	Gerardo Trinidad Rivera	Practicante mantlo	
14	Jesus Rojas Lorenzo	Mantenimiento	
15	Juan Alberto Martinez R.	Almacen	
16	Rodrigo Dolores Garcia	meconico	
17	Yahir Ivan Martinez Heruado	Almacen	
18	Jorge Saul Gozman Simentez	Ayudante	
19	Bertha Lina Flores Valdivia	Almacen.	
20	Araceli Ramos Emuncho	Almacen	
21	Adriana Herrera Flores	Almacen	
22	Edelmiro Morales Jimenez	Soldador	
23	Sara Donato Herrera	Intendencia	
24	Jorge Luis Morales Santiago	TUBERO	
25	Vicente Manuel Martinez Perez	Punthead	

DIFUNDIÓ	MARTINEZ BARTOLO LETICIA	FIRMA	
----------	--------------------------	-------	--

PILAS Y BATERÍAS



Una batería eléctrica, también llamada pila o acumulador eléctrico, es un artefacto compuesto por celdas electro químicas capaces de convertir la energía química en su interior en energía eléctrica. Así, las baterías generan corriente continua y, de esta manera, sirven para alimentar distintos circuitos eléctricos, dependiendo de su tamaño y potencia.

TIPOS DE BATERÍAS Y PILAS

Baterías alcalinas

Comúnmente desechables. Emplean hidróxido de potasio (KOH) como electrolito. La reacción química que produce energía ocurre entre el zinc (Zn, ánodo) y el dióxido de manganeso (MnO_2 , cátodo). Son pilas sumamente estables, pero de corta vida.



Baterías de ácido-plomo

Comunes en vehículos y motocicletas. Son pilas recargables que cuando están cargadas poseen dos electrodos de plomo: un cátodo de dióxido de plomo (PbO_2) y un ánodo de plomo esponjoso (Pb). El electrolito empleado es ácido sulfúrico (H_2SO_4) en solución acuosa.



Baterías de iones de litio

Emplean como electro lito una sal de litio. Son las baterías más empleadas en la electrónica de pequeño tamaño, como celulares y otros artefactos portátiles.



Baterías de polímero de litio

Son una variación de las ordinarias baterías de litio, presentan mejor densidad de energía y mejor tasa de descarga, pero presentan el inconveniente de quedar inutilizadas si pierden su carga por debajo del 30%.



¡Son contaminantes!

Una pequeña unidad electrónica se compone de químicos que se transforman en energía que hacen funcionar los aparatos.

El consumo de pilas y baterías tiende a incrementar años tras años, por ello es necesario reciclar enviando las pilas a plantas especializadas en el reciclado de las misma

