

## Akumulator (makedonski)

Vrsta: Seminarski | Broj strana: 14 | Nivo: Zemјodelski fakultet – Štip

Универзитет „Гоце Делчев”-Штип

Земјоделски факултет -Штип

Семинарска работа по предметот :

Основи на Земјоделска Техника

На тема:

Акумулатор

Ментор: Изработил:

Проф. Др. Зоран Димитровски Алаксандар Стоименовски

Штип 2009 година

Содражина

Вовед

Што представува акумулаторот и од што се состои

Опасности од акумулаторот

Како работи акумулаторот

Појава

Примена

Од што се направени акумулаторите

Како се одражуваат акумулаторите

Како се одражуваат акумулаторите

Сервис проблем

Карактеристики

Капацитет

Резервни капацитет

Проблеми при корозија

Одржување мерки за претпазливост

Користена литература

Вовед

Акумулаторот е електрохемично извор на енергија која ослободува електричната енергија во контролиран начин. Сите видови на батерии содржи позитивни и негативни ознаки се нурнати во електролитите во внатрешноста на кутијата. Сите акумулатори, Фабриката за акумулатори Сомбор се доведат-киселина, што значи дека позитивни и негативни ознаки направени од олово соединенија кои се во електролит на разредена сулфурна киселина.

Оловно-киселински акумулатори се група на средното батерии, што значи дека по ослободувањето може да биде дополнет. Основено батериите можат да се испуштаат само еднаш, по кои мора да ги фрлат; пример од овие батерии се на батериите зарачните ламби и радио рачено.

Што представува акумулаторот и од што се состои

Акумулаторот е вид на батерија, електрохемично помагала, кој е во состојба да ја врши двојна конверзија (реализација) на енергија. Можно е да се конвертира во хемиска електрична енергија, која се смета за полнење батерии, бидејќи тогаш врши зголемување на потенцијалот на енергијата на батерии. Сепак, можно е да се изврши конверзија на хемиска енергија во електрична енергија, како и со сите батерии, приклучување на струја на потрошувачите во делови на батериите (столбови), кога на батеријата произведува електрична енергија и моќност испорака коло.

Акумулаторот се состои од една или повеќе клетки имаат две електроди (катод и аноден) се нурнати во електролитите. Еден од водечките ќелија на батеријата овозможува напон од околу 2 V и на сериски приклучок од клетки добива на батеријата номинален напон што одговара на бројот на клетките множат со напон од една ќелија. На пример, за номинален напон од 12 V, потребно е да го

поврзете 6 клетки од 2 V серија.

Најпознати и најчесто присутна во пракса, олово и земјата.

Батерии се во средното електро-хемиски извори на електрична енергија и постојано да конвертира во хемиска енергија, електрична енергија и обратно (може да биде обвинет и разрешува).

За разлика од батерии батерија е еден од таканаречените примарни извори на електрична енергија поради тоа што конвертира во хемиска енергија, електрична енергија и не можат да бидат обвинети

**----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE  
PREUZETI NA SAJTU. -----**

[www.maturskiradovi.net](http://www.maturskiradovi.net)

**MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: [maturskiradovi.net@gmail.com](mailto:maturskiradovi.net@gmail.com)**