



Мне нужна твоя зарядка

DEMOTIVATORS.RU

На дворе 2017,
перед выходом из дома:
Смартфон зарядил,
планшет зарядил,
часы зарядил,
чехол зарядил,
зарядку зарядил.



idaprikol.ru

УДЛИННИТЕЛЬ ПИТАНИЯ

Давным-давно, когда ещё не было батареек и аккумуляторов, садилось солнце. Его тоже хватало от силы на день, не больше.

Источники питания

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.1) Батарейки (одноразовые)

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.1) Батарейки (одноразовые)

1.1.1) Солевые батарейки («обычные», марганцево-цинковые, кислотные)

Это старейший тип батареек, разработанный еще 100 лет назад. В качестве «минуса» в нем используется цинк, а в качестве «плюса» — двуокись марганца. Электролит, который обеспечивает протекание реакции — хлорид аммония. Это соль, поэтому батарейка называется солевой.

Солевые батарейки имеют международную маркировку R.

Преимущества дешевизна маленький вес возможность возобновить работу батарейки после разряда	Недостатки невысокая выработка тока не работают при минусовых температурах небольшой срок хранения проблемы с герметичностью и быстрая разрядка при неиспользовании
--	---

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.1) Батарейки (одноразовые)

1.1.2) Щелочные батарейки

Щелочные батарейки также называются алкалиновыми или алкалайновыми (от alkaline — щелочной). Они также состоят из марганца и цинка, но в качестве электролита, в котором протекает реакция, в них используется гидроксид калия. Это щелочь, поэтому у батареек такое название.

Щелочная батарейка маркируется буквами LR.

Преимущества большая емкость, чем у солевых могут работать при низких температурах герметичны малая скорость саморазряда — могут храниться до 7 лет	Недостатки цена чуть выше более тяжелый вес одноразовые — после выработки заряда использовать больше не могут
--	---

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.1) Батарейки (одноразовые)

1.1.3) Литиевые батарейки

У этих батареек в качестве «плюса» используется литий, а вот «минус» и электролит могут быть представлены различными веществами: диоксид марганца, монофторид углерода, пирит, тионилхлорид и другие. Литиевые батарейки могут использоваться в разной портативной электронике и имеют маркировку CR. Они объединяют в себе все преимущества предыдущих типов и, по факту, являются самым хорошим гальваническим элементом питания. Но по сравнению с щелочными и солевыми элементами литиевые батарейки дороги (хотя в зависимости от используемых веществ цена может сильно различаться).

Преимущества легкость долгое время хранения (до 12 лет) термическая стойкость стабильное напряжение высокая энергоплотность и энергоемкость	Недостатки высокая стоимость
---	--

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.2) Аккумуляторы (многоразовые)

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.2) Аккумуляторы (многозарядные)

1.2.1) Кислотные (свинцово-кислотные, *Lead-Acid*) (СКА)

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.2) Аккумуляторы (многозарядные)

1.2.2) Никель-кадмиевые (NiCd)

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.2) Аккумуляторы (многозарядные)

1.2.3) Никель-металлгидридные (NiMH)

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.2) Аккумуляторы (многозарядные)

1.2.4) Литий-ионные (Li-Ion)

1) Автономные электрохимические (гальванические) элементы

1.2) Аккумуляторы (многоразовые)

1.2.5) Литий-полимерные (Li-Pol)

2) сетевые, или источники вторичного электропитания (ИВЭП)

2) Сетевые, или источники вторичного электропитания (ИВЭП)

2.1) Выносные или внешние блоки питания и зарядные устройства.

2.2) Внутренние или встроенные блоки питания.

3) *Источник бесперебойного питания (ИБП или UPS — Uninterruptable Power Supply)*

3.1) *пассивные резервного типа (offline)*

3.2) *выполненные по технологии двойного преобразования (online)*

3.3) *линейно-интерактивные (lineinteractive)*