

контроля второго полупериода, необходимо устанавливать зеркально такую же композицию.

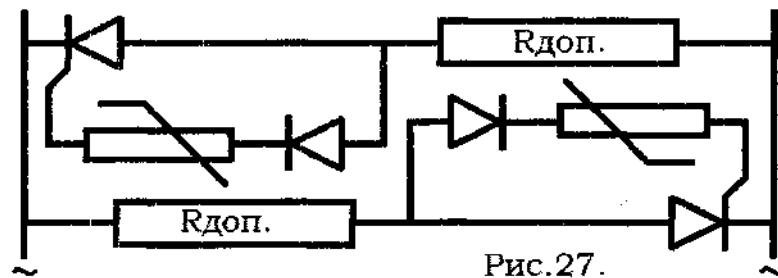


Рис.27.

Схема сборки показана на рис.27. Учитывая ненадёжность полупроводников, рекомендую ставить параллельно в каждом направлении два, а то и по три моста. Идеально параметрами полупроводники никогда не совпадают. Поэтому, какие то мосты будут включаться быстрее. А следующие будут выполнять роль дублёров, и они вступят в работу в момент непредвиденных выбросов энергии Земли. Особенно это наблюдается при сейсмической нестабильности грунтов.

12. Электролиз природными токами.

Я описываю Вам простую конструкцию, которая поможет Вам очистить от ржавчины стальные предметы природными токами. Эффект мне нравится и эффективность меня немного удивляет. Начнём со схемы на рис. 28. Имея два контура активный из существующих энергосистем (А) и свежезабитый в землю кусок арматуры (контур справа на схеме), устанавливаем на оба по конденсатору (С1 и С2). Под рукой у меня близэлектrolитические по 5000мкф., можно брать любые не соблюдая полярность. В промежуток

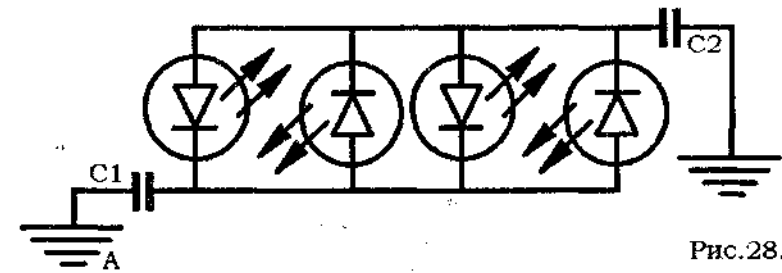


Рис.28.

между ними, параллельно устанавливаем светодиоды во встречном направлении. Светодиоды светятся в полное свечение. Ради интереса, сын повесил в схему все светодиоды, что были у меня в мастерской, примерно 40 шт. Светились все без потери в яркости. Проверив осциллографом наличие разности потенциалов между контурами (рис.29), решили сделать опыт по электролизу. Интересно стало, как поведут себя

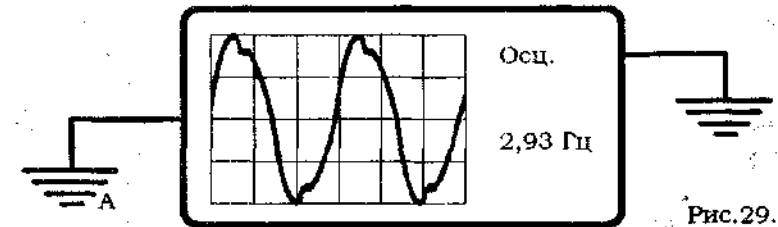


Рис.29.

природные токи в этом процессе. Взяли пластинку алюминия из ленты разобранного конденсатора и ржавые круглогубцы. Так же в поллитровую банку с водой бросили несколько столовых ложек поваренной кухонной соли. Поместили в раствор ржавый инструмент и подключили к активному контуру через диод. Алюминиевую ленту тоже опустили в раствор и подключили ко второму контуру, как показано на рис.30. Визуально началась реакция. Спустя 15 минут ржавчина от