

Приложение

ЭЛЕКТРОЛИТ И ЕГО ПРИМЕНЕНИЕ

1. Электролит, применяемый для заливки в аккумуляторы, должен соответствовать указанному в таблице.

Температура окружающей среды, °С	Применяемый электролит	Марка, сорт	Плотность, кг/м ³	Количество воды в литрах	
				на 1 кг твердой щелочи	на 1 л жидкой щелочи плотности (1,41 г/см ³) 1410 кг/м ³
От плюс 35 до минус 20	Водный раствор гидрата окиси калия ГОСТ 9285-78 с добавкой 20±1 г.л. гидрата окиси лития ГОСТ 8595-83	Твердый, высший, Жидкий, высший	1190-1210 (1,19-1,21)	3,0	1,0
От минус 20 до минус 40	Водный раствор гидрата окиси калия ГОСТ 9285-78	Твердый, высший, Жидкий, высший	1260-1280 (1,26-1,28)	2,0	0,55
От 10 до 50 (в том числе в тропических условиях)	Водный раствор едкого натрия ГОСТ 2263-79 с добавкой 20±1 г/л гидрата окиси лития ГОСТ 8595-83		1170-1190 (1,17-1,19)	5,0	1,5

Примечание. При эксплуатации на электролите — растворе гидрата окиси натрия с добавкой 20±1 г/л гидрата окиси лития электрические характеристики снижаются.

2. При приготовлении электролита из отдельных компонентов в готовый раствор гидрата окиси калия плотности 1190—1210 кг/м³ (1,19—1,21 г/см³) или гидрата окиси натрия плотности 1170—1190 кг/м³ (1,17—1,19 г/см³) добавляется гидрат окиси лития из расчета 20±1 г/л раствора.

3. Чтобы определить массу твердых щелочей в килограммах, необходимую для приготовления требуемого количества электролита, надо разделить количество электролита в литрах:

на 3, если требуется приготовить калиевый электролит

плотности 1190—1210 кг/м³ (1,19—1,21 г/см³);

на 2, если требуется приготовить калиевый электролит плотности 1260—1280 кг/м³ (1,26—1,28 г/см³);

на 5, если требуется приготовить натриевый электролит плотности 1170—1190 кг/м³ (1,17—1,19 г/см³).

4. Отвешенное количество твердой щелочи помещают в посуду и заливают необходимым количеством воды.

5. Электролит приотавливают в железных, пластмассовых банках, с плотно закрывающимися крышками. Рекомендуются иметь емкость с двумя кранами для слива осветленной щелочи и отстоявшегося осадка.

Запрещается пользоваться оцинкованной, луженой, алюминевой, медной, свинцовой, керамической, эмалированной посудой, а также посудой, применявшейся для приготовления электролита для кислотных аккумуляторов.

6. Для растворения щелочи пригодны дистиллированная вода, конденсат, дождевая вода, собранная с чистой поверхности.

7. Растворение щелочи производят при перемешивании прутком из щелочестойкого материала (железо, винипласт). Отстоявшийся до полного осветления и остывший раствор слить, отделяя от осадка, и довести по ареометру до требуемой плотности.

8. Электролит следует хранить плотно закрытым.