# СБОРНИК МЕТОДИК

ПО РАСЧЁТУ ОБЪЁМОВ ОБРАЗОВАНИЯ ОТХОДОВ



Санкт-Петербург

## Отработанные элементы питания

разработана ☐ Инженерно Техническим Центром "Компьютерный Экологический Сервие" ☐ Центром обеспечения экологического контроля

#### Метод расчёта объёмов образования отходов

Отработанные аккумуляторы и аккумуляторные батареи могут сдаваться на переработку в сборе или в разобранном состоянии. Если аккумуляторы разбираются, то образуются следующие виды отходов: лом цветных металлов (в зависимости от типа аккумулятора, пластмасса (пластмассовый корпус батареи), осадок от нейтрализации электролита.

В настоящее время появились предприятия, принимающие на переработку отработанные аккумуляторные батареи с электролитом.

Количество отработанных аккумуляторов определяется по формуле:

$$N = \sum n_1 / T_{12}$$
 mt./fog

где: n, - количество используемых аккумуляторов или аккумуляторных батарей i-го типа;

Т<sub>1</sub> - эксплуатационный срок службы аккумуляторов і-ой марки, год.

$$T_i = k_i \times t$$

Здесь:  $k_i$  - количество зарядно-разрядных циклов, на которые расчитан аккумулятор;

t - среднее время эксплуатации между двумя зарядками, час, определяется по данным предприятия.

Для стартерных аккумуляторов T<sub>i</sub>=1.5–3 года в зависимости от марки машин.

Вес образующихся отработанных аккумуляторов с электролитом равен:

$$M = \sum N_1 \times m_1 \times 10^{-3}$$
,  $T/rox$ 

где: N<sub>1</sub> - количество отработанных аккумуляторов i-ой марки, шт./год, m<sub>1</sub> - вес одного аккумулятора i-ой марки с электролитом, кг.

Суммирование проводится по всем маркам аккумуляторов.

Вес отработанных аккумуляторных батарей без электролита рассчитывается по формуле:

$$M = \sum N_1 \times m'_1 \times 10^{-3}$$
, т/год

где: т', - вес аккумуляторной батареи і-того типа без электролита, кг.

Количество отработанного электролита рассчитывается по формуле:

$$M = \Sigma m^3$$
,  $x N$ ,  $x 10^{-3}$ ,  $T/rog$ 

где: m<sup>3</sup> - вес электролита в аккумуляторе i-ой марки, кг.

$$m_{i}^{3} = V_{i} \times \rho,$$
 Kp

$$m_i^3 = m_i - m_i', K\Gamma$$

Здесь  $V_1$  - количество электролита в аккумуляторе і-ой марки, л;  $\rho$  - плотность электролита, кг/л

Суммирование проводится по всем маркам аккумуляторов

Нейтрализация электролита кислотных аккумуляторов может производится гашеной или негашеной известью

Определение количества осадка, образующегося при нейтрализации электролита <u>негашеной</u> известью производится по формуле.

$$M_{\text{oc Bn}} = M + M_{\text{np}} + M_{\text{Bona}}$$

где: M - количество образующегося осадка в соответствии с уравнением реакции,

М<sub>пр</sub> - количество примесей извести, перешедшее в осадок;

М<sub>вода</sub> - содержание воды в осадке.

Нейтрализация электролита негашеной известью проходит по следующему уравнению реакции:

$$H_2SO_4 + CaO + H_2O = CaSO_4 \cdot 2 H_2O$$

Количество образующегося осадка CaSO<sub>4</sub> · 2 H<sub>2</sub>O в соответствии с уравнением реакции равно:

$$M = 172 \times M_{3} \times C / 98,$$

где: М3 - количество отработанного электролита, т;

С - массовая доля серной кислоты в электролите, С = 0,35;

172 - молекулярный вес кристаллогидрата сульфата кальция;

98 - молекулярный вес серной кислоты.

Количество извести ( $M_{\rm HS}$ ), необходимое для нейтрализации электролита рассчитывается по формуле:

$$M_{H3} = 56 \times M_{3} \times C / 98 / P,$$
 T

где 56 - молекулярный вес оксида кальция,

Р - массовая доля активной части в извести,

Р = 0,4-0,9 в зависимости от марки и сорта извести.

Количество примесей извести ( $M_{mp}$ ), перешедшее в осадок, составляет:

T

$$\mathbf{M}_{\mathsf{mp}} = \mathbf{M}_{\mathsf{HS}} \, \mathbf{x} \, (1 - \mathbf{P}),$$

Содержание воды в осадке рассчитывается по формуле:

$$M_{\text{nona}} = M_3 \times (1 - C) - M_3 \times C \times 18 / 98 = M_3 \times (1 - 1.18 C)$$

Количество образующегося **\*пажного** осадка с учетом примесей в извести равно:

$$M_{\text{ос вл}} = M + M_{\text{пр}} + M_{\text{вода}}$$
 T

Определение количества осадка, образующегося при нейтрализации электролита <u>гашеной</u> известью производится по формуле:

$$M_{oc Bn} = M + M_{np} + M_{Bona}$$

где М - количество образующегося осадка в соответствии с уравнением реакции,

М<sub>пр</sub> - количество примесей извести, перешедшее в осадок;

М<sub>вода</sub> - содержание воды в осадке.

Нейтрализация электролита гашеной известью проходит по следующему уравнению реакции:

$$H_2SO_4 + Ca(OH)_2 = CaSO_4 2 H_2O$$

Количество образующегося осадка CaSO<sub>4</sub> 2 H<sub>2</sub>O в соответствии с уравнением реакции равно:

$$M = 172 \times M_3 \times C / 98,$$

где: М3 - количество отработанного электролита, т

С - массовая доля серной кислоты в электролите, С = 0.35

172 - молекулярный вес кристаллогидрата сульфата кальция,

98 - молекулярный вес серной кислоты.

Количество извести (M<sub>из</sub>), необходимое для нейтрализации электролита рассчитывается по формуле:

$$M_{HS} = 74 \times M_3 \times C / 98 / P,$$

где 74 - молекулярный вес гидроксида кальция,

Р - массовая доля активной части в извести,

Р = 0.4-0.9 в зависимости от марки и сорта извести.

Количество примесей извести ( $M_{np}$ ), перешедшее в осадок, составляет:

$$M_{mp} = M_{H3} x (1 - P),$$

Содержание воды в осадке рассчитывается по формуле:

$$M_{BODA} = M_3 \times (1 - C), \qquad T$$

Количество образующегося влажного осадка с учетом примесей в извести равно:

$$M_{\text{oc BI}} = M + M_{\text{np}} + M_{\text{вода}}$$

Влажность осадка равна: Мвода / Мос вл х 100

T

#### Исходные данные для расчёта

Тип аккумулятора	Масса аккумулятора, кг		ый Т,	رًّة أَنَّ يد أَنَّ
			Эксплуатационный срок службы, Т,	ядн 10в,
	без электролита, m'	с электролитом, т,		Количество зарядно- разрядных циклов, к
1	2	3	4	5
Аккумуляторы и аккумуля	торные (	батареи сі	винцовые	
Аккумуляторы и аккумуляторные б		елезнодор	ожные и тя	говые
32TH-450-У2 (состоит из 4TH-450x8)	119.0	159.0	3 года	170
48TH-450-У2 (состоит из 3TH- 450x16)	90.4	120.4	3 года	170
48тн-350 (состоит из TH-350x16)	68.0	92.0	3 года	170
48TH-350-У2	68.0	92.0	3 года	170
48TH-410-У2	46.0	65.0	3 года	-
Аккумуляторы и аккумуляторные ба	тареи для	мотоцик	ов и мотор	оллеров
3MT-8	1.4	1.8	2 года	120
3MTP-10	2.3	2.9	12 мес.	100
3MT-12	3.6	4.0	2 года	_
3 MT-14A	2.0	2.5	1.5 года	_
3MT-8A	1.3	1.6	2 года	-
Аккумуляторы и аккумуляторные батареи стартерные				
3CT-2159M	34 0	43.0	3 года	-
6CTK-150M	61.0	73.0	2 года	100
12-ACA-150	130.0	160.0	2.5 года	_
12-A-30	24.3	27.8	2 года	
12-A-50	24.3	27.8	2 года	
6CT-182ЭM	56.0	70.7	2 года	_
26BH-440-02	889 2	1157.0	2 года	
6CT-55A	11.2	16.5	18 мес	
6СТ-90ЭМ	28.3	35.7	-	

	2	3	4	
6CT-1329M	41 0	51 0	-	_
6CT-155ЭM	23.1	29.2	_	
3CT-215A	26.0	34.2	1 год	-
6CT-105ЭM	31.0	39.2	3 года	-
6CTK-135MC	53.0	68.0	2 года	125
6CT-140P	51.0	62.0	3 года	120
12CT-70M	58.0	67.5	2 года	80
6CT-55ЭМ	17.5	21.1	3 года	-
6CT-75ЭM	23.8	30.5	2 года	_
6CT-60	19.5	25.0	1 год	_
6CTЭH-140M	52.5	62.0	3 года	-
6CT-50A	12.5	16.7	2 года	_
6CT190A	45.0	60.0	2 года	-
3CT-60ЭM	12.0	14.8	-	-
3СТ-70ПМС	15.0	18.2	-	-
3СТ-84ПМС	17.2	20.6	-	-
3CT-95	17.5	21.7	_	-
3СТ-98ПМС	19.4	23.8	_	-
3CT-110	19.5	24.4	-	_
3CT-135ЭM	23.0	29.0	-	_
3CT-150	24.0	20.1	_	-
3CT-150ЭM	21.1	27.2	_	-
3CT-155ЭM	22.7	28.8	_	_
6CT-42ЭM	15.5	19.3	-	-
6CT-45	16.0	19.8	_	-
6CT-459M	16.0	19.8	-	
6CT-50ЭM	15.9	20.8	-	_
6CT-54ЭM	19.3	24.1		
6CT-55	17.0	21.8	-	-
6CT-60ЭM	19.2	24.7	-	_
6CT-66A	13.3	19.0	_	
6CT-68ЭMC	24.5	30.7		_
6CT-75	25.0	31.3	_	-

	2	3	4	
6CT-75TM	21.7	28 1	-	_
6CT-75A	19.5	25.4		
6CT-77A	15.2	22.1		
6CT-78	28.0	35.6	_	
6CT-819MC	28.0	35.6		
6CT-90	28.5	36.1	_	
6CT-95ЭMC	33.0	41.4	_	_
6CT-105	31.0	39.9		-
6TCT-1059MC	37.3	46.2		
6CT-110A	23.3	32.5		_
6TCT-1209MC	41.3	51.5	_	_
6CT-128	42.0	58.0	_	
6CT-132	41.0	51.2	_	
6TCT-165ЭMC	56.5	70.6	_	
6CT-182	60.0	74.6	-	_
6TCT-182	55.5	76.4	-	_
6CT-190	58.0	73.2	-	
6CT-190TM	56.1	70.6	~	
Аккумуляторы и аккумуляторные батареи щелочные никель-кадмиевые и никель-железные				
Аккумуляторы и аккумуляторные в	батареи ж	елезнодорс	эжные и тя	говые
ТНЖ-250-У	14.8	18.0	6 мес.	500
28ТНЖ-250-У2	339.0	428.0	6 мес.	500
ВНЖ-300-У2	12.0	16.0	8 мес.	750
ТНЖ-400-У2	19.5	24.0	1.5 года	_
ТНЖ-450-У2	18.0	24.0	1.5 года	-
ТНЖ-500-У2	15.6	21.6	1.5 года	_
ТНЖ-350-У2	16.3	22.6	-	1000
ТНЖ-600-У2	23.0	30.0	-	1200
40ТНЖ-350-У2	504.0	684.0	-	1000
28ТНЖ-350-У2	353.0	478.0	-	1000
50ТПНК-550-ТЗ	1623.0	2083.0		750

	2	3	4	5
ТПНЖ-550-У2	35.0	45.0	-	750
46ТПНЖ-350-У2	1625.0	2100.0		750
ТПНК-300М-Т2	12.0	15.5	_	500
28THK-300M-T2	340.0	440.0	-	500
ТНЖШ-550-У5	19.5	25.0	-	1000
112ТНЖШ-650-У5	2115.0	2289.0	_	1000
ТНЖШ-500-У5	18.6	25.0		1000
96ТНЖШ-500-У5	1798.8	2413.0	_	1000
112ТНЖШ-350-У5	2400.0	3024.0	_	750
ТНК-400-У5	17.0	20.0	-	750
88ТНК-400-У5	1506.0	1776.6		750
ТНЖ-500М-У2	13.5	14.6	3.5 года	_
THK-350-T5	21.0	27.0	•	750
THK-550-T3	35.0	45.0	2 года	_
Аккумуляторы для приборов и аппаратуры различного назначения				
2HK-24	2.45	2.85	-	1150
HK-80	21.3	26.1	-	1000
ЗШНК-10-05	1.5	1.55	2 года	575

### Литература

- 1. Краткий автомобильный справочник . М.: "Транспорт", 1985.
- 2. Номенклатурный каталог. Серии "". Химические и физические источники тока. НК 22.0.01.92. Аккумуляторы и аккумуляторные батареи свинцовые. М.: ВНИИИТЭИП "Информмэлектро", 1992.
- 3. Номенклатурный каталог. Серии "". Химические и физические источники тока. НК 22.0.01.92. Аккумуляторы и аккумуляторные батареи щелочные никель-кадмиевые и никель-железные. М.: ВНИИИТЭИП "Информмэлектро", 1992.
- Временные методические рекомендации по расчёту нормативов образования отходов производства и потребления. - СПб.: 1998.

#### Содержание

<u>MPO 1-99</u> Отходы металлообработки.	3
MPO 2-99 Лом абразивных изделий, абразивно-металлическая пыль	
MPO 3-99 Отходы, образующиеся при использовании	
лакокрасочных материалов	10
MPO 4-99 Отработанные элементы питания	15
МРО 5-99 Отходы деревообработки	22
МРО 6-99 Отработанные ртутьсодержащие лампы	27
МРО 7-99 Нефтешлам, образующийся при зачистке резервуаров	
для хранения нефтепродуктов	32
МРО 8-99 Отработанные автомобильные шины	
МРО 9-04 Отрабстанные моторные и трансмиссконные масла	
MPO 10-01 Отходы при эксплуатации офисной техники	