

**ЗМІСТ**

с.

Національний вступ .....	IV
1 Сфера застосування .....	1
2 Нормативні посилання .....	
3 Принцип .....	
4 Реактиви .....	
5 Устатковання .....	
6 Готовання зразка .....	
7 Випробування .....	
8 Оброблення результатів .....	
9 Протокол випробування .....	

## НАЦІОНАЛЬНИЙ ВСТУП

Цей стандарт є тотожний переклад ISO 6842:1989 Surface active agents — Sulfated ethoxylated alcohols and alkylphenols — Determination of total active matter content (Речовини поверхнево-активні. Сульфатовані етохільовані спирти та алкілфеноли. Визначення загального вмісту активної речовини).

Технічний комітет, відповідальний за цей стандарт, — ТК 49 «Синтетичні мийні засоби».

Стандарт містить вимоги, які відповідають чинному законодавству України.

До стандарту внесено такі редакційні зміни:

— слова «цей міжнародний стандарт» замінено на «цей стандарт»; «вміст» — на «масова частка»; позначення «за об'ємом (V/V)» — на «об'ємна частка»; «неіонні фракції» — на «неіоногенні фракції»;

— вилучено попередній довідковий матеріал «Вступ»;

— у розділі 2 «Нормативні посилання» наведено «Національні пояснення», виділене в тексті рамкою;

— позначення одиниць вимірювання відповідають серії стандартів ДСТУ 3651—1997 Метрологія. Одиниці фізичних величин.

Копії нормативних документів, на які є посилання в цьому стандарті, можна отримати в Головному фонду нормативних документів.

# ДСТУ ISO 6842:2008

## НАЦІОНАЛЬНИЙ СТАНДАРТ УКРАЇНИ

РЕЧОВИНИ ПОВЕРХНЕВО-АКТИВНІ  
СУЛЬФАТОВАНІ ЕТОКСИЛЬОВАНІ СПИРТИ  
ТА АЛКІЛФЕНОЛИ  
Метод визначення загального вмісту активної речовини

ВЕЩЕСТВА ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫЕ  
СУЛЬФАТИРОВАННЫЕ ЭТОКСИЛИРОВАННЫЕ СПИРТЫ  
И АКИЛФЕНОЛЫ  
Метод определения общего содержания активного вещества

SURFACE ACTIVE AGENTS  
SULFATED ETHOXYLATED ALCOHOLS  
AND ALKYLPHENOLS  
Determination of total active matter content

Чинний від 2010-01-01

### 1 СФЕРА ЗАСТОСУВАННЯ

Цей стандарт установлює метод визначення загального вмісту активної речовини, наявної в звичайних промислових нейтралізованих продуктах сульфатування етоксильованих спиртів чи алкілфенолів [алкілоксітиленсульфатів (сульфатів етоксильованих спиртів) або алкілфенолоксітиленових сульфатів (сульфатів етоксильованих алкілфенолів)].

Загальна кількість активної речовини містить органічні речовини, що розчиняються в етанолі (сульфати алкілових ефірів, сульфати алкілфенолових ефірів, сульфати полііпікілю та неіоногенні фракції).

### 2 НОРМАТИВНІ ПОСИЛАННЯ

Цей стандарт містить положення, які у разі посилання на цей текст становлять умови цього стандарту. На час публікації зазначене видання було чинним. Усі стандарти є предметом перевірки і перегляду, і сторонні-учасники угод, які ґрунтуються на цих стандартах, заохочують досліджувати можливість застосування найбільш пізніх видань стандарту, зазначеного нижче. Члени IEC і ISO ведуть реєстрацію чинних на цей час міжнародних стандартів.

ISO 607:1980 Surface active agents and detergents — Methods of sample division

#### НАЦІОНАЛЬНЕ ПОЯСНЕННЯ

ISO 607:1980 Речовини поверхнево-активні. Засоби мийні. Методи поділу проби (В Україні впроваджено як ДСТУ 2207.0-93 (ГОСТ 30024-93) (ISO 607:1980).

### 3 ПРИНЦІП

Кип'ятять в колбі зі зворотним холодильником зразок для випробування з етанолом за наявності сульфату натрію. Фільтрують, виларюють фільтрат та залишують залишок. Визначають наявність хлориду натрію розчиненням залишку в водно-ацетоновій суміші та титрують стандартним титрованим розчином нітрату срібла. Корегують масу залишку з урахуванням вмісту хлориду натрію.

### 4 РЕАКТИВИ

Протягом аналізу використовують лише реактиви визнаної кваліфікації та лише здистильовану воду або воду еквівалентної чистоти.

4.1 Етанол, з об'ємною часткою 99 %.

4.2 Дихлорметан.

4.3 Сульфат натрію, безводний.

4.4 Ацетон, водний розчин з об'ємною часткою 50 %.

4.5 Нітрат срібла, стандартний титрований розчин,  $c(AgNO_3) = 0,1$  моль / $dm^3$ .

4.6 Хромат калію, розчин індикатора з масовою часткою 100 г/ $dm^3$ .

### 5 УСТАТКОВАННЯ

Звичайне лабораторне устатковання і також:

5.1 Конічна колба, місткістю 250  $cm^3$  з притерттою скляною пробкою.

5.2 Ротаційний випарник з круглодонними колбами, місткістю 250  $cm^3$ .

5.3 Холодильник, розміри якого мають відповідати розмірам конічної колби (5.1).

### 6 ГОТУВАННЯ ЗРАЗКА

Лабораторний зразок поверхнево-активної речовини треба готовувати та зберігати згідно з ISO 607.

### 7 ВИПРОБУВАННЯ

#### 7.1 Зразок для випробування

З лабораторного зразка, гомогенність якого (за необхідності) забезпечено додаванням відомої необхідної кількості води, відбирають з точністю до 1 мг в конічну колбу (5.1) таку кількість гомогенної речовини, яка містить від 0,5 г до 1,5 г активної речовини.

#### 7.2 Визначення

У конічну колбу, в якій міститься зразок для випробування (7.1), поміщають 100  $cm^3$  етанолу (4.1) та 100 мг сульфату натрію (4.3), приєднують холодильник (5.3) та кип'ятять у колбі зі зворотним холодильником протягом 30 хв.

Від'єднують холодильник. Промивають внутрішню поверхню холодильника та горловину колби етанолом, збираючи промивний розчин у колбу. Залишають для відстоювання.

Фільтрують вміст конічної колби у гарячому стані крізь цупкий фільтрувальний папір в одну з круглодонних колб (5.2), попередньо висушенню та зваженню з точністю до 1 мг. Промивають конічну колбу приблизно 50  $cm^3$  гарячого етанолу, фільтрують промивний розчин у круглодонну колбу.

Виларюють розчин етанолу за допомогою ротаційного випарника (5.2) за температури, що підтримується на рівні приблизно 40 °C. Додають 10  $cm^3$  дихлорметану (4.2) та випаровують. Повторюють цю процедуру, використовуючи 10  $cm^3$  дихлорметану. Виділяють залишки води випарюванням та залишають колбу протягом наступних 15 хв на ротаційному випарнику.

Від'єднують колбу від ротаційного випарника, поміщають в ексикатор на 15 хв та зважують колбу з її вмістом.

Поміщають колбу в ротаційний випарник ще на 15 хв, потім в ексикатор на 15 хв та знову зважують колбу з її вмістом. Повторюють процедуру висушування та зважують доти, доки різниця між двома послідовними зважуваннями не буде перевищувати 3 мг.

Розчиняють залишок у (60—80)  $\text{cm}^3$  водно-ацитонової суміші (4.4). Додають 1  $\text{cm}^3$  розчину індикатора хромату калію (4.6) та титрують розчином нітрату срібла (4.5) до появи постійного коричневого забарвлення.

### 7.3 Контрольне випробування

Виконують контрольне випробування паралельно з основним визначенням, використовуючи ті самі реактиви та дотримуючись тієї самої методики, але без введення зразка для випробування.

## 8 ОБРОБЛЯННЯ РЕЗУЛЬТАТІВ

### 8.1 Метод обчислення

Загальну масову частку активної речовини, у відсотках, обчислюють за формулою:

$$\frac{m_1 - 0,0585 c(V_1 - V_0)}{m_0} \cdot 100;$$

де  $m_0$  — маса зразка для випробування, г (7.1)<sup>11</sup>;  
 $m_1$  — маса отриманого залишку, г;  
 $c$  — фактична концентрація розчину нітрату срібла (4.5), моль/дм<sup>3</sup>;  
 $V_0$  — об'єм розчину нітрату срібла (4.5), використаного в контролльному випробуванні (7.3),  $\text{cm}^3$ ;  
 $V_1$  — об'єм розчину нітрату срібла (4.5), використаного для визначення (7.2) наявності хлориду натрію,  $\text{cm}^3$ ;  
0,0585 — маса хлориду натрію, що відповідає 1,0  $\text{cm}^3$  розчину нітрату срібла  $c(\text{AgNO}_3) = 1,000$  моль/дм<sup>3</sup>, г.

### 8.2 Точність

Порівняльні аналізи, проведені в 15 лабораторіях, дали такі статистичні результати:  
— середнє значення (загальна масова частка активної речовини, %): 58,67  
— стандартний відхил збіжності,  $s_r$ : 0,33  
— стандартний відхил відтворюваності,  $s_d$ : 0,94.

## 9 ПРОТОКОЛ ВИПРОБУВАННЯ

Протокол випробування повинен містити:

- інформацію, необхідну для повного ідентифікування зразка;
- метод, який використовували (посилання на цей стандарт);
- отримані результати і методи вираження їх;
- всі операції, що не увійшли в цей стандарт або в міжнародний стандарт, на якій зроблено посилання, або будь-які операції, розглянуті як факультативні, та чинники, що можуть вплинути на результати визначення.

<sup>11</sup> Корегують з урахуванням розведення у разі птерогенних продуктів.

---

**ДСТУ ISO 6842:2008**

---

**УКНД 71.100.40**

**Ключові слова:** поверхнево-активні речовини, хімічний аналіз, визначення вмісту, неіоногенні поверхнево-активні речовини, аніонні поверхнево-активні речовини.

---

Редактор Н. Кунцевська  
Технічний редактор О. Марченко  
Коректор  
Верстальник Л. Милківська

---

Підписано до друку 12.12.2011. Формат 60 × 84 1/8.  
Ум. друк. арк. 0,93. Зам. Ціна договірна.

---

Виконавець  
Державне підприємство «Український науково-дослідний  
і навчальний центр проблем стандартизації, сертифікації та якості» (ДП «УкрНДНЦ»)  
вул. Святошинська, 2, м. Київ, 03115  
Свідоцтво про внесення видавця видавничої продукції до Державного реєстру  
видавців, виготовників і розповсюджувачів видавничої продукції від 14.01.2006 серія ДК № 1847