



2025/782

24.4.2025 г.

РЕГЛАМЕНТ ЗА ИЗПЪЛНЕНИЕ (ЕС) 2025/782 НА КОМИСИЯТА

от 23 април 2025 година

за изменение на Регламент (ЕО) № 152/2009 по отношение на определянето на съдържанието на карбонати във фуражите

(текст от значение за ЕИП)

ЕВРОПЕЙСКАТА КОМИСИЯ,

като взе предвид Договора за функционирането на Европейския съюз,

като взе предвид Регламент (ЕС) 2017/625 на Европейския парламент и на Съвета от 15 март 2017 г. относно официалния контрол и другите официални дейности, извършвани с цел да се гарантира прилагането на законодателството в областта на храните и фуражите, правилата относно здравеопазването на животните и хуманното отношение към тях, здравето на растенията и продуктите за растителна защита, за изменение на регламенти (ЕО) № 999/2001, (ЕО) № 396/2005, (ЕО) № 1069/2009, (ЕО) № 1107/2009, (ЕС) № 1151/2012, (ЕС) № 652/2014, (ЕС) 2016/429 и (ЕС) 2016/2031 на Европейския парламент и на Съвета, регламенти (ЕО) № 1/2005 и (ЕО) № 1099/2009 на Съвета и директиви 98/58/ЕО, 1999/74/ЕО, 2007/43/ЕО, 2008/119/ЕО и 2008/120/ЕО на Съвета, и за отмяна на регламенти (ЕО) № 854/2004 и (ЕО) № 882/2004 на Европейския парламент и на Съвета, директиви 89/608/ЕИО, 89/662/ЕИО, 90/425/ЕИО, 91/496/ЕИО, 96/23/ЕО, 96/93/ЕО и 97/78/ЕО на Съвета и Решение 92/438/ЕИО на Съвета (Регламент относно официалния контрол) ⁽¹⁾, и по-специално член 34, параграф 6 от него,

като има предвид, че:

- (1) С Регламент (ЕО) № 152/2009 на Комисията ⁽²⁾ се определят методите за вземане на проби и анализ за целите на официалния контрол на фуражите.
- (2) С Регламент за изпълнение (ЕС) 2024/771 на Комисията ⁽³⁾ методът за анализ за определяне на съдържанието на карбонати беше заличен. За целите на количественото определяне на карбонатите в разрешената фуражна добавка лантанов карбонат октахидрат, обаче, е необходимо да се използва заличеният метод за анализ.
- (3) Освен това в Регламент (ЕС) № 68/2013 на Комисията ⁽⁴⁾ се предвижда задължение за посочване на съдържанието на калциев карбонат в определени фуражни суровини. Използването на заличения метод за анализ е необходимо за определяне на количеството калциев карбонат в посочените фуражни суровини.
- (4) Поради това е целесъобразно методът за анализ за определяне на съдържанието на карбонати във фуражите да бъде въведен отново.
- (5) Мерките, предвидени в настоящия регламент, са в съответствие със становището на Постоянния комитет по растенията, животните, храните и фуражите,

ПРИЕ НАСТОЯЩИЯ РЕГЛАМЕНТ:

Член 1

Приложение III към Регламент (ЕО) № 152/2009 се изменя в съответствие с приложението към настоящия регламент.

⁽¹⁾ ОВ L 95, 7.4.2017 г., стр. 1, ELI: <http://data.europa.eu/eli/reg/2017/625/oj>.

⁽²⁾ Регламент (ЕО) № 152/2009 на Комисията от 27 януари 2009 г. за определяне на методите за вземане на проби и анализ за целите на официалния контрол на фуражите (ОВ L 54, 26.2.2009 г., стр. 1, ELI: <http://data.europa.eu/eli/reg/2009/152/oj>).

⁽³⁾ Регламент за изпълнение (ЕС) 2024/771 на Комисията от 29 февруари 2024 г. за изменение на Регламент (ЕО) № 152/2009 за определяне на методите за вземане на проби и анализ за целите на официалния контрол на фуражите (ОВ L, 2024/771, 15.3.2024 г., ELI: http://data.europa.eu/eli/reg_impl/2024/771/oj).

⁽⁴⁾ Регламент (ЕС) № 68/2013 на Комисията от 16 януари 2013 г. относно каталога на фуражните суровини (ОВ L 29, 30.1.2013 г., стр. 1, ELI: <http://data.europa.eu/eli/reg/2013/68/oj>).

Член 2

Настоящият регламент влиза в сила на двадесетия ден след деня на публикуването му в *Официален вестник на Европейския съюз*.

Настоящият регламент е задължителен в своята цялост и се прилага пряко във всички държави членки.

Съставено в Брюксел на 23 април 2025 година.

За Комисията
Председател
Ursula VON DER LEYEN

ПРИЛОЖЕНИЕ

В приложение III към Регламент (ЕО) № 152/2009 след част „О. ОПРЕДЕЛЯНЕ НА ХЛОР ОТ ХЛОРИДИ“ се добавя следната част:

„П. ОПРЕДЕЛЯНЕ НА КАРБОНАТИ

1. **Цел и обхват**

Методът позволява да се определи количеството карбонати, обикновено изразявани като калциев карбонат, в повечето храни за животни, с изключение на фуражи, съдържащи железен карбонат.

2. **Принцип**

Карбонатите се разграждат в солна киселина; освободеният въглероден диоксид се събира в градуирана тръба и обемът му се сравнява с този на освободения при същите условия от известно ни количество калциев карбонат.

3. **Реагенти**

3.1. Солна киселина, плътност 1,10 g/ml.

3.2. Чист калциев карбонат.

3.3. Сярна киселина, приблизително 0,05 mol/l, оцветена с метилово червено.

4. **Апаратура**

Апарат на Шайблер-Дитрих (виж схемата в допълнението) или равностоеен на него (калциметър).

5. **Процедура**

В зависимост от съдържанието на карбонати в пробата, се претегля част от пробата, както е посочено по-долу:

- а) 0,5 g за продукти, съдържащи от 50 до 100 % карбонати, изразени като калциев карбонат;
- б) 1 g за продукти, съдържащи от 40 до 50 % карбонати, изразени като калциев карбонат;
- в) 2 до 3 g за останалите продукти.

Към частта от пробата се добавя солна киселина (т. 3.1 по-горе) с цел разграждане на съдържащите се карбонати. С помощта на апарат на Шайблер-Дитрих или равностоеен на него (калциметър) се измерва обемът на въглеродния диоксид и се сравнява с обема въглероден диоксид, получен от 0,5 g чист калциев карбонат (т. 3.2 по-горе).

Определянето винаги се извършва при едни и същи условия с цел избягване на корекции за разлики в температурата и налягането. За предпочитане определянето се извършва в помещение с контролирана температура.

Процедурата за използване на апарата на Шайблер-Дитрих е подробно описана в допълнението.

6. Изчисляване

Съдържанието на карбонати, изразено като чист калциев карбонат, се изчислява по следната формула:

$$X = \frac{V \times 100}{V_1 \times 2m}$$

където:

X = % (w/w) карбонати в пробата, изразено като калциев карбонат

V = обем CO₂ в ml, отделен от частта от пробата.

V₁ = обем CO₂ в ml, отделен от 0,5 g CaCO₃

m = тегло в g на частта от пробата.

7. Забележки

- 7.1. Ако се използва апарат на Шайблер-Дитрих и ако теглото на пробата превишава 2 g, в колбата първо се поставят 15 ml дестилирана вода (т. 4 от схемата в допълнението по-долу) и преди започване на изпитването се смесват посредством добавяне на солна киселина (т. 3.1 по-горе). Използва се същият обем дестилирана вода за контролната проба.
- 7.2. Ако използваният апарат е с обем, различен от този на апарата на Шайблер-Дитрих, частта, взета от пробата и от контролното вещество, както и изчислението, трябва да бъдат съответно пригодени.

„Допълнение

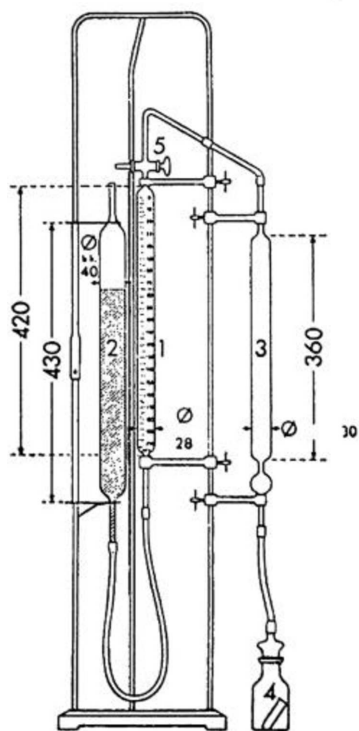
Подробна процедура за използване на апарата на Шайблер-Дитрих

Частта от пробата се поставя в специалната колба на апарата (т. 4 от схемата), снабдена с малка тръбичка от нечуплив материал, съдържаща 10 ml солна киселина (т. 3.1 по-горе), и колбата се свързва с апарата. Трипътният кран (т. 5 от схемата) се завърта така, че тръба (т. 1 от схемата) да е свързвана с външната среда. Като се използват подвижната тръба (т. 2 от схемата), напълнена с оцветена сярна киселина (т. 3.3 по-горе) и свързана към градуираната тръба (т. 1 от схемата), се допълва течността до нивото на нулевата марка. Завърта се кранът (т. 5 от схемата) така, че да се свържат тръбите (т. 1 и 3 от схемата) и се проверява нивото да е на нула.

Солната киселина (т. 3.1 по-горе) се прелива бавно върху частта от пробата, като специалната колба се накланя (т. 4 от схемата). Изравнява се налягането, като подвижната тръба (т. 2 от схемата) се сваля надолу. Специалната колба (т. 4 от схемата) се разклаща дотогава, докато отделянето на въглероден диоксид напълно спре.

Налягането се възстановява, като се изравнява наново течността до едно и също ниво в тръбите (т. 1 и 2 от схемата). След няколко минути, когато обемът газ стане постоянен, се прави отчитането.

Прави се контролна проба при същите условия с 0,5 g калциев карбонат (точка 3.2 по-горе).

АПАРАТ НА ШАЙБЛЕР-ДИТРИХ ЗА ОПРЕДЕЛЯНЕ НА CO_2 

(размерите са в mm)““