

ДИРЕКТИВА 2000/63/ЕО НА КОМИСИЯТА

от 5 октомври 2000 година

**за изменение и допълнение на Директива 96/77/ЕО, установяваща специфични
критерии за чистота на хранителни добавки, различни от оцветители и
подсладители**

(Текст от значение за ЕИП)

КОМИСИЯТА НА ЕВРОПЕЙСКИТЕ ОБЩНОСТИ,

като взе предвид Договора за създаване на Европейската общност,

като взе предвид Директива 89/107/ЕИО на Съвета от 21 декември 1988 г. за сближаването на законодателствата на държавите-членки, отнасящи се до хранителните добавки, разрешени за влагане в храни, предназначени за консумация от човека¹, изменена и допълнена от Директива 94/34/ЕО на Европейския Парламент и на Съвета², и по-специално член 3, параграф 3, буква а) от нея, след консултации с Научния комитет по храните,

като има предвид, че:

(1) Необходимо е да се установят критерии за чистота за всички добавки, различни от оцветители и подсладители, упоменати в Директива 95/2/ЕО на Европейския Парламент и на Съвета от 20 февруари 1995 г. относно хранителните добавки, различни от оцветители и подсладители³, последно изменена с Директива 98/72/ЕО⁴.

(2) Директива 96/77/ЕО на Комисията от 2 декември 1996 г., определяща специфичните критерии за чистота на хранителни добавки, различни от оцветители и подсладители⁵, изменена и допълнена от Директива 98/86/ЕО⁶, определяща критериите за чистота на определен брой хранителни добавки. Настоящата директива трябва сега да бъде допълнена с критерии за чистота за останалите хранителни добавки, упоменати в Директива 95/2/ЕО.

(3) Необходимо е, в светлината на техническо развитие, да се изменят критериите за чистота, определени в Директива 96/77/ЕО за бутил хидрокси анизол (БХА). Следователно е необходимо да се адаптира тази Директива.

(4) Необходимо е да се отчитат спецификациите и аналитичните техники за добавки, определени в *Codex Alimentarius*, подготвен от Съвместния Експертен Комитет на ФАО

¹ ОВ L 40, 11.2.1989 г., стр. 27.

² ОВ L 237, 10.9.1994 г., стр. 1.

³ ОВ L 61, 18.3.1995 г., стр. 1.

⁴ ОВ L 295, 4.11.1998 г., стр. 18.

⁵ ОВ L 339, 30.12.1996 г., стр. 1.

⁶ ОВ L 334, 9.12.1998 г., стр. 1.

(Организация на ООН по изхранването и селското стопанство) и СЗО (Световна здравна организация) за хранителни добавки (СЕКХД).

(5) Хранителни добавки, ако са приготвени чрез производствени методи или от изходни материали, значително различаващи се от онези, оценени от Научния комитет по храните, или ако са различни от онези, упоменати в настоящата директива, трябва да бъдат представени за оценка на тяхната безопасност от Научния комитет по храните с ударение върху критериите за чистота.

(6) Мерките, предвидени в настоящата директива, са в съответствие със становището на Постоянния комитет по храните,

ПРИЕ НАСТОЯЩАТА ДИРЕКТИВА:

Член 1

Директива 96/77/ЕО се изменя и допълва както следва:

1. В Приложението текстът, отнасящ се до Е 320 - бутил хидроксид анизол (БХА) се заменя с текста в Приложение I към настоящата директива.
2. В Приложението, текстът от Приложение II към настоящата директива, се добавя.

Член 2

1. Държавите-членки въвеждат в сила необходимите законови, подзаконови и административни разпоредби, за да приведат законодателството си в съответствие с настоящата директива преди 31 март 2001 г. Те незабавно информират Комисията за това.
2. Когато държавите-членки приемат тези разпоредби, последните съдържат позоваване на настоящата директива или то се извършва при официалното им публикуване. Условията и редът на позоваване се определят от държавите-членки.
3. Продуктите, пуснати на пазара или етикетирани преди 31 март 2001 г., които не съответстват на настоящата директива, могат да бъдат продавани до изчерпването на складираните количества.

Член 3

Настоящата директива влиза в сила на двадесетият ден, следващ публикуването ѝ в *Официален вестник на Европейските общности*.

Член 4

Адресати на настоящата директива са държавите-членки.

Съставено в Брюксел на 5 октомври 2000 година

За Комисията:

David BYRNE,

Член на Комисията

ПРИЛОЖЕНИЕ I

„Е 320 БУТИЛ ХИДРОКСИ АНИЗОЛ

Синоними	БХА
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	3-Третичен-бутил-4-хидроксианизол Смес от 2-третичен-бутил-4-хидроксианизол и 3-третичен-бутил-4-хидроксианизол
EINECS	246-563-8
<i>Химична формула</i>	$C_{11}H_{16}O_2$
<i>Формула за маса</i>	180,25
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 98,5% от $C_{11}H_{16}O_2$ и не по-малко от 85% от 3-третичен-бутил-4-хидроксианизол изомер
<i>Описание</i>	Бели или леко жълти кристали или восъчно тяло с лек ароматен мирис
Идентификация	
А. Разтворимост	Неразтворимо във вода, свободно разтворимо в етанол
Б. Диапазон на топене	Между 48°C и 63°C
В. Цветова реакция	Преминава тест за фенолни групи
Чистота	
Сярна пепел	Не повече от 0,05 % след изпичане при $800 \pm 25^\circ\text{C}$
Фенолни примеси	Не повече от 0,5 %
Специфична абсорбция $E^{1\%}_{1\text{cm}}$	$E^{1\%}_{1\text{cm}}$ (290 nm) не по-малко от 190 и не повече от 210
Специфична абсорбция $E^{1\%}_{1\text{cm}}$	$E^{1\%}_{1\text{cm}}$ (228 nm) не по-малко от 326 и не повече от 345
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг”

ПРИЛОЖЕНИЕ II

„ПОЛИЕТИЛЕНГЛИКОЛ 6000

Синоними	ПЕГ/PEG 6000 Макрогол 6000
Определение	Полиетиленгликол 6000 е смес от полимери с обща формула $\text{H}-(\text{OCH}_2-\text{CH})-\text{OH}$, съответстваща на средна относителна молекулна маса от около 6000
<i>Химична формула</i>	$(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n \text{H}_2\text{O}$ (n = брой на етиленоксидни единици, съответстващ на молекулна маса от 6000, около 140)
<i>Молекулна маса</i>	5 600 – 7 000
<i>Анализ</i>	Не по-малко от 90,0% и не повече от 110,0%
<i>Описание</i>	Бяло или почти бяло твърдо тяло с восъчен или парафинов вид
Идентификация	
А. Разтворимост	Силно разтворимо във вода или метилен хлорид Практически неразтворимо в алкохол, етер и в масни и минерални масла
Б. Диапазон на топене	Между 55°C и 61°C
Чистота	
Вискозитет	Между 0,220 и 0,275 $\text{kgm}^{-1}\text{s}^{-1}$ при 20°C
Хидроксилна стойност	Между 16 и 22
Сулфатна пепел	Не повече от 0,2%
Етилен оксид	Не повече от 1 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 296 ЯБЪЛЧЕНА КИСЕЛИНА

Синоними	DL-Ябълчена киселина, помалова киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	DL-Ябълчена киселина, хидроксипутандиова киселина, хидроксисуцинова киселина
EINECS	230-022-8
<i>Химична формула</i>	$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_5$
<i>Молекулна маса</i>	134,09
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0%
<i>Описание</i>	Бял или почти бял кристален прах или гранули
Идентификация	
А. Диапазон на топене	между 127°C и 132°C
Б. Положителен тест за малат	

В. Разтворите на това вещество са видимо неактивни при всички концентрации	
Чистота	
Сулфатна пепел	Не повече от 0,1%
Фурмаринова киселина	Не повече от 1,0%
Малеинова киселина	Не повече от 0,05%
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 297 ФУРМАРИНОВА КИСЕЛИНА

Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Транс-бутенедиова киселина, транс-1,2-етилен-дикарбоксилна киселина
EINECS	203-743-0
<i>Химична формула</i>	$C_4H_4O_4$
<i>Молекулна маса</i>	116,07
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0% на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Бял кристален прах или гранули
Идентификация	
А. Диапазон на топене	286 ⁰ С – 302 ⁰ С (затворени капилляри, бързо нагряване)
Б. Положителни тестове за двойни връзки и за 1,2-дикарбоксилна киселина	
В. рН от 0,05% разтвор при 25 ⁰ С	3,0 – 3,2
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 0,5% (120 ⁰ С, 4 часа)
Сулфатна пепел	Не повече от 0,1%
Малеинова киселина	Не повече от 0,1%
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 343(i) МОНОМАГНЕЗИЕВ ФОСФАТ

Синоними	Магнезиевдихидрогенфосфат Магнезиев фосфат, едноосновен Мономагнезиев ортофосфат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Мономагнезиевхидрогенмонофосфат
EINECS	236-004-6
<i>Химична формула</i>	$\text{Mg}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (където $n = 0$ до 4)
<i>Молекулна маса</i>	218,30 (анхидрат)
<i>Анализ</i>	Не по-малко от 51,0% след запалване
<i>Описание</i>	Бял, без мирис, кристален прах, слабо разтворим във вода
Идентификация	
А. Положителен тест за магнезий и за фосфат	
Б. Съдържание на MgO	Не по-малко от 21,5% след запалване
Чистота	
Флуорид	Не повече от 10 мг/кг (като флуор)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 4 мг/кг
Кадмий	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 343 (ii) ДИМАГНЕЗИЕВ ФОСФАТ

Синоними	Магнезиевхидрогенфосфат Магнезиев фосфат, двuosновен Димагнезиев ортофосфат Вторичен магнезиевфосфат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Димагнезиев монохидрогенмонофосфат
EINECS	231-823-5
<i>Химична формула</i>	$\text{MgHPO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($n = 0 - 3$)
<i>Молекулна маса</i>	120,30 (анхидрат)
<i>Анализ</i>	Не по-малко от 96% след запалване
<i>Описание</i>	Бял, без мирис, кристален прах, слабо разтворим във вода
Идентификация	
А. Положителен тест за магнезий и за фосфат	

Б. Съдържание на MgO:	Не по-малко от 33,0% изчислени на анхидратна основа
Чистота	
Флуорид	Не повече от 10 мг/кг (като флуор)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 4 мг/кг
Кадмий	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 350 (i) НАТРИЕВ МАЛАТ

Синоними	Натриева сол на ябълчена киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Динатриев DL-малат, динатриева сол на хидроксипутандиовата киселина
<i>Химична формула</i>	Хемихидрат: $C_4H_4Na_2O_5 \cdot \frac{1}{2} H_2O$ Трихидрат: $C_4H_4Na_2O_5 \cdot 3H_2O$
<i>Молекулна маса</i>	Хемихидрат: 187,05 Трихидрат: 232,10
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 98,0% изчислени на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Бял кристален прах или парчета
Идентификация	
А. Положителни тестове за 1,2-дикарбоксилна киселина и за натрий	
Б. Азо багрилно образуване	Положително
В. Разтворимост	Свободно разтворим във вода
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 7,0% (130°C, 4 часа) за хемихидрата или 20,5% - 23,5% (130°C, 4 часа) за трихидрата
Алкилност	Не повече от 0,2% като Na_2CO_3
Фурмаринова киселина	Не повече от 0,1%
Малеинова киселина	Не повече от 0,05%
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 350 (ii) НАТРИЕВ ХИДРОГЕН МАЛАТ

Синоними	Мононатриева сол на DL-ябълчена киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Мононатриев DL-малат, мононатриев 2-DL-хидроксисукцинат
<i>Химична формула</i>	$C_4H_5NaO_5$
<i>Молекулна маса</i>	156,07
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99% на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Бял прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за 1,2-дикарбоксилна киселина и за натрий	
Б. Азо багривно образуване	Положително
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 2,0% (110°C, 3 часа)
Малеинова киселина	Не повече от 0,05%
Фурмаринова киселина	Не повече от 1,0%
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 351 КАЛИЕВ МАЛАТ

Синоними	Калиева сол на ябълчената киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Дикалиев DL-малат, дикалиева сол на хидроксипутандиовата киселина
<i>Химична формула</i>	$C_4H_4K_2O_5$
<i>Молекулна маса</i>	210,27
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 59,5%
<i>Описание</i>	Безцветен или почти безцветен воден разтвор
Идентификация	
А. Положителни тестове за 1,2-дикарбоксилна киселина и за калий	
Б. Азо багривно образуване	Положително
Чистота	
Алkalност	Не повече от 0,2% като K_2CO_3
Фурмаринова киселина	Не повече от 1,0%
Малеинова киселина	Не повече от 0,05%
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 352 (i) КАЛЦИЕВ МАЛАТ

Синоними	Калциева сол на ябълчената киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калциев DL-малат, калциев- α -хидроксисукцинат, калциева сол на хидоксибутандиовата киселина
<i>Химична формула</i>	$C_4H_5CaO_5$
<i>Молекулна маса</i>	172,14
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 97,5% на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Бял прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за малат, 1,2-дикарбоксилна киселина и за калций	
Б. Азо багрилно образуване	Положително
В. Разтворимост	Слабо разтворим във вода
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 2,0% (110°C, 3 часа)
Алkalност	Не повече от 0,2% като $CaCO_3$
Малеинова киселина	Не повече от 0,05%
Фурмаринова киселина	Не повече от 1,0%
Флуорид	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 352 (ii) КАЛЦИЕВ ХИДРОГЕН МАЛАТ

Синоними	Монокалциева сол на DL-ябълчената киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Монокалциев DL-малат, монокалциев 2- DL-хидроксисукцинат
<i>Химична формула</i>	$(C_4H_5O_5)_2Ca$
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 97,5% на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Бял прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за 1,2-дикарбоксилна киселина и за калций	
Б. Азо багрилно образуване	Положително

Чистота

Загуба при сушене
Малеинова киселина
Фумаринова киселина
Флуорид
Арсен
Олово
Живак

Не повече от 2,0% (110⁰С, 3 часа)
Не повече от 0,05%
Не повече от 1,0%
Не повече от 30 мг/кг
Не повече от 3 мг/кг
Не повече от 5 мг/кг
Не повече от 1 мг/кг

Е 355 АДИПИНОВА КИСЕЛИНА**Определение**

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Идентификация

А. Диапазон на топене
Б. Разтворимост

Хександиова киселина, 1,4-бугандикарбоксилна киселина

204-673-3

C₆H₁₀O₄

146,14

Съдържа не по-малко от 99,6%

Бели, без мирис кристали или кристален прах

151,5⁰ – 154,0⁰С

Слабо разтворима във вода. Свободно разтворима в етанол

Чистота

Вода
Сулфатна пепел
Арсен
Олово
Живак

Не повече от 0,2% (По метода на Карл Фишер)

Не повече от 20 мг/кг

Не повече от 3 мг/кг

Не повече от 5 мг/кг

Не повече от 1 мг/кг

Е 363 СУКЦИНОВА КИСЕЛИНА**Определение**

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Идентификация

А. Диапазон на топене

Чистота

Остатък при запалване
Арсен

Бугандиова киселина

203-740-4

C₄H₆O₄

118,09

Съдържа не по-малко от 99,0%

Безцветни или бели, без мирис кристали

Между 185,0⁰С и 190,0⁰С

Не повече от 0,025% (800⁰С, 15 min)

Не повече от 3 мг/кг

Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 380 ТРИАМОНИЕВ ЦИТРАТ

Синоними	Триосновен амониев цитрат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Триамониева сол на 2-хидроксипропанова-1,2,3-трикарбоксилна киселина
EINECS	222-394-5
<i>Химична формула</i>	$C_6H_{17}N_3O_7$
<i>Молекулна маса</i>	243,22
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 97,0%
<i>Описание</i>	Бели или белезникаво бели кристали или прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за амониев радикал и за цитрат	
Б. Разтворимост	Свободно разтворим във вода
Чистота	
Оксалат	Не повече от 0,04 % (като оксалата киселина)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 452 (iii) НАТРИЕВ КАЛЦИЕВ ПОЛИФОСФАТ

Синоними	Натриев калциев полифосфат, стъкловиден
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев калциев полифосфат
EINECS	233-782-9
<i>Химична формула</i>	$(NaPO_3)_n CaO$ където n обикновено е 5
<i>Анализ</i>	Не по-малко от 61% и не повече от 69% като P_2O_5
<i>Описание</i>	Бели стъкловидни кристали, топчета
Идентификация	
А. рН на 1% м/м суспензия	Приблизително 5 до 7
Б. Съдържание на CaO	7% - 15% м/м
Чистота	
Флуорид	Не повече от 10 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 4 мг/кг
Кадмий	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 459 БЕТА-ЦИКЛОДЕКСТРИН

Определение

Бета-циклодекстрина е не намаляващ цикличен захарид, състоящ се от 7 α -1,4-свързани D-глюкопиранозилни единици. Продуктът се произвежда под действието на ензима циклогликозилтрансфераза (ЦГТаза), получен от *Bacillus circulans* на частично хидролизирана скорбяла

Химическо наименование

Циклохептамилоза

EINECS

231-493-2

Химична формула

(C₆H₁₀O₅)₇

Молекулна маса

1135

Анализ

Съдържа не по-малко от 98,0% от (C₆H₁₀O₅)₇ на анхидратна основа

Описание

Фактически без мирис, бяло или почти бяло кристално твърдо тяло

Идентификация

А. Разтворимост

Умерено разтворим във вода; свободно разтворим в гореща вода; слабо разтворим в етанол

Б. Специфична ротация

[α]²⁵_D: + 160° до + 164° (1% разтвор)

В. Инфрачервена абсорбция

Спектъра на инфрачервена абсорбция на дисперсията на калциев бромид при теста на веществото съответства на този на съответния стандарт

Чистота

Вода

Не повече от 14% (по метода на Карл Фишер)

Други циклодекстрини

Не повече от 2 % на анхидратна основа

Остатъчни разтворители
(толуен и трихлоретилен)

Не повече от 1 мг/кг за всеки разтвор

Редуцирани вещества (като
глюкоза)

Не повече от 1%

Сулфатна пепел

Не повече от 0,1%

Арсен

Не повече от 1 мг/кг

Олово

Не повече от 1 мг/кг

Е 468 РАЗКЛОНЕНА НАТРИЕВА КАРБОКСИ МЕТИЛЦЕЛУЛОЗА

Синоними	Разклонена карбоксиметил целулоза Разклонена КМЦ Разклонена натриева КМЦ Разклонена целулозна гума
Определение	Разклонена натриева карбоксиметил целулоза е натриевата сол на термично разклонена частична О-карбоксиметилирана целулоза
<i>Химическо наименование</i>	Натриева сол на разклонена карбоксиметил етар целулоза
<i>Химична формула</i>	Полимерите съдържат субституирани анхидроглюкозни единици с обща формула: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$ където R_1 , R_2 , и R_3 могат да бъдат едно от следните: - H - CH_2COONa - CH_2COOH
<i>Описание</i>	Леко хигроскопичен, бял или белезникав, без мирис прах
Идентификация	
А.	Разбъркайте 1г с 100мл от разтвор, съдържащ 4мг/кг метиленово синьо и оставете да се установи. Веществото, което следва да бъде изследвано абсорбира метиленовото синьо и се установява като синя, влакнеста маса.
Б.	Разбъркайте 1г с 50мл вода. Отсипете 1мл от сместа в епруетка, добавете 1мл вода и 0,05мл от прясно приготвен 40г/л разтвор на алфа-нафтол в метанол. Наклонете епруетката и добавете внимателно 2мл сярна киселина, така че тя да образува долен слой. Реакцията е такава, че ще се оцвети в червено-виолетов цвят.
В.	Влиза в реакция с натрий
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 6% (195°C, 3 часа)
Водни разтвори	Не повече от 10%
Степен на субституция	Не по-малко от 0,2 и не повече от 1,5 карбоксиметилни групи на единица анхидроглюкоза
pH от 1%	Не по-малко от 5,0 и не повече от 7,0
Съдържание на натрий	Не повече от 12,4 % на анхидратна основа
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Кадмий	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 469 ЕНЗИМНО ХИДРОЛИЗИРАНА КАРБОКСИ МЕТИЛ ЦЕЛУЛОЗА

Синоними	Натриева карбокси метил целулоза, ензимно хидролизирана
Определение	Ензимно хидролизираната карбокси метил целулоза е получена от карбокси метил целулоза чрез ензимно асимилиране с получаване на целулоза от <i>Trichoderma longibrachiatum</i> (по-рано <i>T.reesei</i>)
<i>Химическо наименование</i>	Карбокси метил целулоза, натрий, частично ензимно хидролизиран
<i>Химична формула</i>	Натриеви соли от полимери, съдържаща субституирани анхидроглюкозни единици с общата формула: $[C_6H_7O_2(OH)_x(OCH_2COONa)_y]_n$ където n е степента на полимеризация x = 1,50 до 2,80 y = 0,2 до 1,50 x + y = 3,0 (y = степен на субституция)
<i>Молекулна маса</i>	178,14 където y = 0,2 282,18 където y = 1,50
<i>Анализ</i>	Макромолекули: не по-малко от 800 (n е около 4) Не по-малко от 99,5 %, включително и моно- и дисахариди, на изсушена основа
<i>Описание</i>	Бял или лико жълтеещ или сивеещ, без мирис, леко хигроскопичен гранулиран или влакнист прах
Идентификация	
А. Разтворимост	Разтворима във вода, неразтворима в етанол
Б. Тест за пяна	Силно разклащане на 0,1 % разтвор от пробата. Не се появява слой пяна. Този тест различава натрий карбоксиметил целулозата, независимо от това дали е хидролизирана или не от други целулозни етари и от алгинат и естествени гуми.
В. Образуване на утайка	Към 5 мл от 0,5% разтвор от пробата се добавят 5мл от 5% разтвор на меден или алуминиев сулфат. Появява се утайка. Този тест различава натрий карбоксиметил целулозата, независимо от това дали е хидролизирана или не, от други целулозни етари и от желатин, рожков бобен каучук и трагакантен каучук
Г. Цветова реакция	Добавят се 0,5 г от прахообразната проба към 50 мл вода, разбърквайки до получаване на равномерна дисперсия. Разбъркването продължава до получаване на бистър разтвор. Смесват се 1 мл от разтвора с 1 мл вода в малка епруветка. Добавят се 5 капки от 1-нафтол ТС. Накланя се епруветката и внимателно, и внимателно се добавят към долната страна на епруветката 2 мл сярна киселина, така че да се образува долен слой. Ще се получи червено-

Д. Вискозитет (60% твърдост)	виолетов цвят Не по-малко от $2,500 \text{ kgm}^{-1}\text{s}^{-1}$ при 25°C съответстващо на средна молекулна маса от 5000 D
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 12% (105°C до постоянно тегло)
Степен на субституция	Не по-малко от 0,2 и не повече от 1,5 карбокси метилни групи на единица анхидроглюкоза на изсушена основа
РН от 1% колоиден разтвор	Не по-малко от 6,0 и не повече от 8,5
Натриев хлорид и натриев гликолат	Не повече от 0,5% самостоятелно или в комбинация
Остатъчна ензимна активност	Премахва теста. Не настъпва никаква промяна във вискозитета на тествания разтвор, което показва хидролизиране на натриева карбоксиметил целулоза
Олово	Не повече от 3 мг/кг

Е 500 (i) НАТРИЕВ КАРБОНАТ

Синоними	Натриев карбонат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев карбонат
EINECS	207-838-8
<i>Химична формула</i>	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($n = 0,1$ или 10)
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99% от Na_2CO_3 на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Безцветни кристали или бял, гранулиран или кристален прах. Анхидратната форма е хигроскопична, декахидратната изветрява
Идентификация	
А. Положителни тестове за натрий и за карбонат	
Б. Разтворимост	Свободно разтворим във вода. Неразтворим в етанол
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 2% (анхидрат), 15% (монохидрат) или 55% - 65% (декахидрат) (70°C нарастващи постоянно до 300°C , до постоянно тегло)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 500 (ii) НАТРИЕВ ХИДРОГЕН КАРБОНАТ

Синоними	Натриев бикарбонат, натриев киселинен карбонат, сода бикарбонат, сода за хляб
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев хидроген карбонат
EINECS	205-633-8
<i>Химична формула</i>	NaHCO_3
<i>Молекулна маса</i>	84,01
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99% на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Безцветни или бели кристални масивни тела или кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за натрий и за карбонат	
Б. рН от 1% разтвор	Между 8,0 и 8,6
В. Разтворимост	Разтворим във вода. Неразтворим в етанол
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 0,25% (върху силицов гел, 4 часа)
Амониєви соли	Не се усеща никъв мирис на амоняк след нагряване
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 500 (iii) НАТРИЕВ СЕСКИКАРБОНАТ

Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев монохидроген дикарбонат
EINECS	208-580-9
<i>Химична формула</i>	$\text{Na}_2(\text{CO}_3) \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
<i>Молекулна маса</i>	226,03
<i>Анализ</i>	Съдържа между 35,0% и 36,8% от NaHCO_3 , и между 46,4% и 50,0% от Na_2CO_3
<i>Описание</i>	Бели люспи, кристали или кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за натрий и за карбонат	
Б. Разтворимост	Свободно разтворим във вода
Чистота	
Натриев хлорид	Не повече от 0,5%
Желязо	Не повече от 20 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 501 (i) КАЛИЕВ КАРБОНАТ**Определение***Химическо наименование***EINECS***Химична формула**Молекулна маса**Анализ**Описание*

Калиев карбонат

209-529-3

 $\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($n = 0$ или 1,5)

138,21 (анхидрат)

Съдържа не по-малко от 99,0% на анхидратна основа

Бял, разтопяващ се прах.

Хидратът се явява във вид на малки, бели, прозрачни кристали или гранули

Идентификация

А. Положителни тестове за калий и за карбонат

Б. Разтворимост

Силно разтворим във вода. Неразтворим в етанол

Чистота

Загуба при сушене

Не повече от 5% (анхидрат) или 18% (хидрат) (180°C, 4 часа)

Арсен

Не повече от 3 мг/кг

Олово

Не повече от 5 мг/кг

Живак

Не повече от 1 мг/кг

Е 501 (ii) КАЛИЕВ ХИДРОГЕН КАРБОНАТ**Синоними**

Калиев бикарбонат, киселинен калиев карбонат

Определение*Химическо наименование***EINECS***Химична формула**Молекулна маса**Анализ**Описание*

Калиев хидроген карбонат

206-059-0

 KHCO_3

100,11

Съдържа не по-малко от 99,0% и не повече от 101,0% KHCO_3 на анхидратна основа

Безцветни кристали или бял прах или гранули

Идентификация

А. Положителни тестове за калий и за карбонат

Б. Разтворимост

Свободно разтворим във вода. Неразтворим в етанол

Чистота

Загуба при сушене

Не повече от 0,25% (върху силицов гел, 4 часа)

Арсен

Не повече от 3 мг/кг

Олово

Не повече от 5 мг/кг

Живак

Не повече от 1 мг/кг

Е 503 (i) АМОНИЕВ КАРБОНАТ

Синоними

Амониевия карбонат се състои от амониев карбамид, амониев карбонат и амониев хидроген карбонат в различни пропорции

Определение

Химическо наименование

Амониев карбонат

EINECS

233-786-0

Химична формула

$\text{CH}_6\text{N}_2\text{O}_2, \text{CH}_8\text{N}_2\text{O}_3, \text{CH}_5\text{NO}_3$

Молекулна маса

Амониев карбамид 78,06; амониев карбонат 98,73; амониев хидроген карбонат 79,06

Анализ

Съдържа не по-малко от 30,0% и не повече от 34,0% от NH_3

Описание

Бял прах или твърди, бели или прозрачни масивни тела или кристали. Потъмнява при излагане на въздух и накрая се превръща в бели порести късове или прах (на амониев бикарбонат) поради загубата на амониак и карбонов двуокис

Идентификация

А. Положителни тестове за амоний и за карбонат

Б. рН на 5% разтвор около 8,6

В. Разтворимост

Разтворим във вода

Чистота

Нелетливо вещество

Не повече от 500 мг/кг

Хлориди

Не повече от 30 мг/кг

Сулфат

Не повече от 30 мг/кг

Арсен

Не повече от 3 мг/кг

Олово

Не повече от 5 мг/кг

Живак

Не повече от 1 мг/кг

Е 503 (ii) АМОНИЕВ ХИДРОГЕН КАРБОНАТ

Синоними	Амониев бикарбонат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Амониев хидроген карбонат
EINECS	213-911-5
<i>Химична формула</i>	CH ₅ NO ₃
<i>Молекулна маса</i>	79,06
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0%
<i>Описание</i>	Бели кристали или кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за амоний и за карбонат	
Б. рН на 5% разтвор около 8,0	
В. Разтворимост	Свободно разтворим във вода. Неразтворим в етанол
Чистота	
Нелетливо вещество	Не повече от 500 мг/кг
Хлориди	Не повече от 30 мг/кг
Сулфат	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 507 СОЛНА КИСЕЛИНА

Синоними	Хидроген хлорид, солна киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Солна киселина
EINECS	231-595-7
<i>Химична формула</i>	HCl
<i>Молекулна маса</i>	36,46
<i>Анализ</i>	Солната киселина е на разположение в търговията в различни концентрации. Концентрираната солна киселина съдържа не по-малко от 35,0% HCl
<i>Описание</i>	Ясен, безцветен или леко жълтеещ, корозионен разтвор с остър мирис
Идентификация	
А. Положителни тестове за киселина и за хлорид	
Б. Разтворимост	Разтворима във вода и в етанол
Чистота	
Общо органични съединения	Общо органични съединения (няма съдържание на флуор): не повече от 5 мг/кг
	Бензен: не повече от 0,05 мг/кг
	Флуорирани съединения (общо): не повече от 25

Нелетливо вещество	мг/кг
Редуциращи субстанции	Не повече от 0,5%
Окисляващи субстанции	Не повече от 70 мг/кг (като SO ₂)
Сулфат	Не повече от 30 мг/кг (като Cl ₂)
Желязо	Не повече от 0,5%
Арсен	Не повече от 5 мг/кг
Олово	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 509 КАЛЦИЕВ ХЛОРИД

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Калциев хлорид

233-140-8

CaCl₂ nH₂O (n = 0,2 или 6)

110,99 (анхидрат), 147,02 (дихидрат), 219,08 (хексахидрат)

Съдържа не по-малко от 93,0% на анхидратна основа

Бял, без мирис, хигроскопичен прах или разтапящи се кристали

Идентификация

А. Положителни тестове за калций и за хлорид

Б. Разтворимост

Анхидратен калциев хлорид: свободно разтворим във вода и етанол

Дихидрат: свободно разтворим във вода, разтворим в етанол

Хексахидрат: силно разтворим във вода и етанол

Чистота

Магнезий и алкални соли

Флуорид

Арсен

Олово

Живак

Не повече от 5% на анхидратна основа

Не повече от 40 мг/кг

Не повече от 3 мг/кг

Не повече от 10 мг/кг

Не повече от 1 мг/кг

Е 511 МАГНЕЗИЕВ ХЛОРИД

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Магнезиев хлорид

232-094-6

MgCl₂ 6H₂O

203,30

<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0%
<i>Описание</i>	Безцветни, без мирис, силно разтопяващи се люспи или кристали
Идентификация	
А. Положителни тестове за магнезий и за хлорид	
Б. Разтворимост	Силно разтворим във вода, свободно разтворим в етанол
Чистота	
Амоний	Не повече от 50 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 10 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 512 КАЛАЕН ХЛОРИД

Синоними	Калаен хлорид, калаен дихлорид
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калаен хлорид дехидрат
EINECS	231-868-0
<i>Химична формула</i>	$\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
<i>Молекулна маса</i>	225,63
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 98,0%
<i>Описание</i>	Безцветни или бели кристали. Може да има лек мирис на солна киселина
Идентификация	
А. Положителни тестове за калай (II) и за хлорид	
Б. Разтворимост	Вода: разтворим в по-малко от собствената му количество вода, но образува неразтворима базова сол с остатъчна вода Етанол: разтворим
Чистота	
Сулфат	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 2 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 513 СЯРНА КИСЕЛИНА

Синоними

Витролово масло, дехидроген сулфат

Определение

Химическо наименование

Сярна киселина

EINECS

231-695-5

Химична формула

H_2SO_4

Молекулна маса

98,07

Анализ

Сярната киселина е на разположение в търговията в различни концентрации. Концентрираната форма съдържа не по-малко от 96,0%.

Описание

Ясна, безцветна или леко кафява, силно корозивна маслена течност

Идентификация

А. Положителни тестове за киселина и за сярна

Б. Разтворимост

Смесваща се с вода с отделяне на много топлина, същото е и с етанол

Чистота

Пепел

Не повече от 0,02%

Редуциращо вещество

Не повече от 40 мг/кг (като SO_2)

Нитрат

Не повече от 10 мг/кг (на H_2SO_4 основа)

Хлорид

Не повече от 50 мг/кг

Желязо

Не повече от 20 мг/кг

Селен

Не повече от 20 мг/кг

Арсен

Не повече от 3 мг/кг

Олово

Не повече от 5 мг/кг

Живак

Не повече от 1 мг/кг

Е 514 (i) НАТРИЕВ СУЛФАТ

Определение

Химическо наименование

Натриев сулфат

Химична формула

$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($n = 0$ или 10)

Молекулна маса

142,04 (анхидрат)

322,04 (декахидрат)

Анализ

Съдържа не по-малко от 99,0% на анхидратна основа

Описание

Безцветни кристали или фин, бял, кристален прах. Декахидратът е изветряващ

Идентификация

А. Положителни тестове за натрий и за сулфат

Б. Киселинност на 5% разтвор: неутрален или леко алкален на лакмусова хартия

Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 1,0% (анхидрат) и не повече от 57% (декахидрат) при 130°C
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 514 (ii) НАТРИЕВ ХИДРОГЕН СУЛФАТ

Синоними	Киселинен натриев сулфат, натриев бисулфат, кисел натриев сулфат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев хидроген сулфат
<i>Химична формула</i>	NaHSO ₄
<i>Молекулна маса</i>	120,06
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 95,2%
<i>Описание</i>	Бели, без мирис кристали или гранули
Идентификация	
А. Положителни тестове за натрий и за сулфат	
Б. Разтворите са силно киселинни	
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 0,8%
Водонеразтворими	Не повече от 0,05%
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 515 (i) КАЛИЕВ СУЛФАТ

Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калиев сулфат
<i>Химична формула</i>	K ₂ SO ₄
<i>Молекулна маса</i>	174,25
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0%
<i>Описание</i>	Безцветни или бели кристали или кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за калий и за сулфат	
Б. рН на 5% разтвор	Между 5,5 и 8,5
В. Разтворимост	Свободно разтворим във вода, неразтворим в

Чистота	етанол
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Арсеник	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 515 (ii) КАЛИЕВ ХИДРОГЕН СУЛФАТ

Синоними	Калиев бисулфат, калиев киселинен сулфат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калиев хидроген сулфат
<i>Химична формула</i>	KHSO ₄
<i>Молекулна маса</i>	136,17
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99%
<i>Описание</i>	Бели, разтопяващи се кристали, парчета или гранули
Идентификация	
А. Положителен тест за калий	
Б. Разтворимост	Свободно разтворим във вода, неразтворим в етанол
Чистота	
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 516 КАЛЦИЕВ СУЛФАТ

Синоними	гипс, селенит, анхидрит
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калциев сулфат
EINECS	231-900-3
<i>Химична формула</i>	CaSO ₄ n H ₂ O (n = 0 или 2)
<i>Молекулна маса</i>	136,14 (анхидрат), 172,18 (дихидрат)
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0% на анхидритна основа
<i>Описание</i>	Фин, бял до леко жълтеникаво-бял прах без мирис
Идентификация	
А. Положителни тестове за калий и за сулфат	
Б. Разтворимост	Слабо разтворим във вода, неразтворим в етанол

Чистота

Загуба при сушене

Флуор

Селен

Арсен

Олово

Живак

Анхидрат: не повече от 1,5% (250°C, постоянно тегло)

Дихидрат: не повече от 23% (както по-горе)

Не повече от 30 мг/кг

Не повече от 30 мг/кг

Не повече от 3 мг/кг

Не повече от 5 мг/кг

Не повече от 1 мг/кг

Е 517 АМОНИЕВ СУЛФАТ**Определение***Химическо наименование***EINECS***Химична формула**Молекулна маса**Анализ**Описание*

Амониев сулфат

231-984-1

 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

132,14

Съдържа не по-малко от 99,0% и не повече от 100,5%

Бял прах, блестящи пластини или кристални фрагменти

Идентификация

А. Положителни тестове за амоний и за сулфат

Б. Разтворимост

Свободно разтворим във вода, неразтворим в етанол

Чистота

Загуба при възпламеняване

Селен

Олово

Не повече от 0,25%

Не повече от 30 мг/кг

Не повече от 5 мг/кг

Е 520 АЛУМИНИЕВ СУЛФАТ

Синоними	Стипца
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Алуминиев сулфат
EINECS	233-135-0
<i>Химична формула</i>	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
<i>Молекулна маса</i>	342,13
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,5% на възпламенена основа
<i>Описание</i>	Бял прах, блестящи пластини или кристални фрагменти
Идентификация	
А. Положителни тестове за алуминий и за сулфат	
Б. рН на 5% разтвор 2,9 или повече	
В. Разтворимост	Свободно разтворим във вода, неразтворим в етанол
Чистота	
Загуба при възпламеняване	Не повече от 5% (500°C, 3 часа)
Алкали и алкалоземни	Не повече от 0,4%
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Флуор	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 10 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 521 АЛУМИНИЕВ НАТРИЕВ СУЛФАТ

Синоними	Алумосода, натриева алуминиева стипца
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Алуминиев натриев сулфат
EINECS	233-277-3
<i>Химична формула</i>	$\text{AlNa}(\text{SO}_4)_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 или 12)
<i>Молекулна маса</i>	242,09 (анхидрат)
<i>Анализ</i>	Съдържа на анхидратна основа не по-малко от 96,5% (анхидрат) и 99,5% (додекахидрат)
<i>Описание</i>	Прозрачни кристали или бял кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за алуминий, за натрий и за сулфат	
Б. Разтворимост	Додекахидрат е свободно разтворим във вода. Анхидратната форма е слабо разтворима във вода. И двете форми са неразтворими в етанол
Чистота	

Загуба при сушене	Анхидратна форма: не повече от 10,0% (220°C, 16 часа) Додекахидрат: не повече от 47,2% (50°C – 55°C, 1 час, после 200°C, 16 часа)
Амониеви соли	Не се долавя мирис на амоняк след нагряване
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Флуор	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 522 АЛУМИНИЕВ КАЛИЕВ СУЛФАТ

Синоними	Калиева стипца, поташ стипца
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Алуминиев калиев сулфат додекахидрат
EINECS	233-141-3
<i>Химична формула</i>	$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
<i>Молекулна маса</i>	474,38
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,5%
<i>Описание</i>	Големи, прозрачни кристали или бял кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за алуминий, за калий и за сулфат	
Б. рН на 10% разтвор между 3,0 и 4,0	
В. Разтворимост	Свободно разтворим във вода, неразтворим в етанол
Чистота	
Амониеви соли	Не се долавя мирис на амоняк след нагряване
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Флуор	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 523 АЛУМИНИЕВ АМОНИЕВ СУЛФАТ

Синоними	Амониниева стипца
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Алуминиев амониев сулфат
EINECS	232-055-3
<i>Химична формула</i>	$\text{AlNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
<i>Молекулна маса</i>	453,32
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,5%
<i>Описание</i>	Големи, безцветни кристали или бял кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за алуминий, за амоний и за сулфат	
Б. Разтворимост	Свободно разтворим във вода, разтворим в етанол
Чистота	
Алкални метали и алкалоземни	Не повече от 0,5%
Селен	Не повече от 30 мг/кг
Флуор	Не повече от 30 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 524 НАТРИЕВ ХИДРОКСИД

Синоними	Сода каустик, натриева основа
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев хидроксид
EINECS	215-185-5
<i>Химична формула</i>	NaOH
<i>Молекулна маса</i>	40,0
<i>Анализ</i>	Съдържание на твърдите форми не по-малко от 98,0% от общите алкали (като NaOH). Съдържанието на разтворите, съответно се основано на декларираният или на етикетираният процент на NaOH
<i>Описание</i>	Бели или почти бели гранули, люспи, приципи, стопилки или други форми. Разтворите са ясни или леко мътни, безцветни или леко оцветени, силно разяждащи и хигроскопични и когато са изложени на въздух те абсорбират карбон двуокис, образувайки натриев карбонат
Идентификация	
А. Положителен тест за натрий	

Б. 1% разтвор е силно алкален	
В. Разтворимост	Силно разтворим във вода. Свободно разтворим в етанол
Чистота	
Водно неразтворими и органични вещества	5% разтвор е напълно ясен и безцветен или леко оцветен
Карбонат	Не повече от 0,5% (като Na_2CO_3)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 0,5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 525 КАЛИЕВ ХИДРОКСИД

Синоними	Калиева основа
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калиев хидроксид
EINECS	215-181-3
<i>Химична формула</i>	КОН
<i>Молекулна маса</i>	56,11
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 85% алкали, изчислени като КОН
<i>Описание</i>	Бели или почти бели гранули, люспи, прицици, стопилки или други форми
Идентификация	
А. Положителен тест за калий	
Б. 1% разтвор е силно алкален	
В. Разтворимост	Силно разтворим във вода. Свободно разтворим в етанол
Чистота	
Водно неразтворими вещества	5% разтвор е напълно ясен и безцветен
Карбонат	Не повече от 3,5% (като K_2CO_3)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 10 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 526 КАЛЦИЕВ ХИДРОКСИД

Синоними	Гасена вар, хидратна вар
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калциев хидроксид
EINECS	215-137-3
<i>Химична формула</i>	Ca(OH)_2
<i>Молекулна маса</i>	74,09
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 92,0%
<i>Описание</i>	Бял прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за алкали и за калций	
Б. Разтворимост	Слабо разтворим във вода. Неразтворим в етанол. Разтворим в глицерол
Чистота	
Киселинно неразтворима пепел	Не повече от 1,0%
Магнезий и алкални соли	Не повече от 1,0%
Барий	Не повече от 300 мг/кг
Флуор	Не повече от 50 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 10 мг/кг

Е 527 АМОНИЕВ ХИДРОКСИД

Синоними	Амонячна вода, силен амонячен разтвор
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Амониев хидрат
<i>Химична формула</i>	NH_4OH
<i>Молекулна маса</i>	35,05
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 27% NH_3
<i>Описание</i>	Ясен безцветен разтвор, имащ изключително остър, характерен мирис
Идентификация	
А. Положителен тест за амоняк	
Чистота	
Нелетливо вещество	Не повече от 0,02%
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 528 МАГНЕЗИЕВ ХИДРОКСИД

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Идентификация

А. Положителни тестове за
магнезий и за алкали

Б. Разтворимост

Чистота

Загуба при сушене

Загуба при възпламеняване

Калциев оксид

Арсен

Олово

Магнезиев хидроксид

215-170-3

$\text{Mg}(\text{OH})_2$

58,32

Съдържа не по-малко от 95,0% на анхидратна
основа

без мирис, бял обемист прах

Практически неразтворим във вода и в етанол

Не повече от 2,0% (105°C, 2 часа)

Не повече от 33% (800°C до постоянно тегло)

Не повече от 1,5%

Не повече от 3 мг/кг

Не повече от 10 мг/кг

Е 529 КАЛЦИЕВ ОКСИД

Синоними

Негасена вар

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Калциев оксид

215-138-9

CaO

56,08

Съдържа не по-малко от 95,0% на възпламенена
основа

Без мирис, твърди, бели или сиво-бели парчета на
гранули или бял до сивеещ прах

Идентификация

А. Положителни тестове за
алкали и за калций

Б. Топлина се произвежда при
навлажняването на пробата с
вода

В. Разтворимост

Слабо разтворим във вода. Неразтворим в етанол.
Разтворим в глицерол

Чистота

Загуба при възпламеняване

Киселинно неразтворимо
вещество

Барий

Магнезий и алкални соли

Флуор

Арсен

Не повече от 10,0% (800°C до постоянно тегло)

Не повече от 1,0%

Не повече от 300 мг/кг

Не повече от 1,5%

Не повече от 50 мг/кг

Не повече от 3 мг/кг

Олово	Не повече от 10 мг/кг
-------	-----------------------

Е 530 МАГНЕЗИЕВ ОКСИД

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Магнезиев оксид

215-171-9

MgO

40,31

Съдържа не по-малко от 98,0% на възпламенена основа

Много обемист, бял прах известен като лек магнезиев оксид или относително плътен, бял прах известен като тежък магнезиев оксид. 5 г от лекия магнезиев оксид заемат обем от 40 до 50 мл, докато 5 г от тежкия магнезиев оксид заемат обем от 10 до 20 мл

Идентификация

А. Положителни тестове за
алкали и за магнезий

Б. Разтворимост

Практически неразтворим във вода. Неразтворим в етанол

Чистота

Загуба при възпламеняване

Калциев оксид

Арсен

Олово

Не повече от 5,0% (800°C до постоянно тегло)

Не повече от 1,5%

Не повече от 3 мг/кг

Не повече от 10 мг/кг

Е 535 НАТРИЕВ ФЕРОЦИАНИД

Синоними

Жълт цианид от натриев карбонат, натриев хексацианоферат

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Натриев фероцианид

237-081-9

Na₄Fe(CN)₆ · 10 H₂O

484,1

Съдържа не по-малко от 99,0%

Жълти кристали или кристален прах

Идентификация

А. Положителни тестове за
натрий и за фероцианид

Чистота

Свободна влага

Водонеразтворимо вещество

Не повече от 1,0%

Не повече от 0,03%

Хлорид	Не повече от 0,2%
Сулфат	Не повече от 0,1%
Свободен цианид	Неоткриваем
Ферицианид	Неоткриваем
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 536 КАЛИЕВ ФЕРОЦИАНИД

Синоними	Жълт цианит от калиев карбонат, калиев хексацианоферат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калиев ферицианид
EINECS	237-722-2
<i>Химична формула</i>	$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
<i>Молекулна маса</i>	422,4
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0%
<i>Описание</i>	Лимонено-жълти кристали
Идентификация	
А. Положителни тестове за калий и за ферицианид	
Чистота	
Свободна влага	Не повече от 1,0%
Водонеразтворимо вещество	Не повече от 0,03%
Хлорид	Не повече от 0,2%
Сулфат	Не повече от 0,1%
Свободен цианид	Неоткриваем
Ферицианид	Неоткриваем
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 538 КАЛЦИЕВ ФЕРОЦИАНИД

Синоними	Жълт цианит от вар, калциев хексацианоферат
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калциев ферицианид
EINECS	215-476-7
<i>Химична формула</i>	$\text{Ca}_2\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
<i>Молекулна маса</i>	508,3

<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0%
<i>Описание</i>	Жълти кристали или кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за калций и за фероцианид	
Чистота	
Свободна влага	Не повече от 1,0%
Водонеразтворимо вещество	Не повече от 0,03%
Хлорид	Не повече от 0,2%
Сулфат	Не повече от 0,1%
Свободен цианид	Неоткриваем
Ферицианид	Неоткриваем
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 541 НАТРИЕВОАЛУМИНИЕВ ФОСФАТ, КИСЕЛ

Синоними	НАФ
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев триалуминиев тетрадекахидроген октафосфат тетрахидрат (А) или Тринариев диалуминиев пентадекахидроген октафосфат (В)
EINECS	232-090-4
<i>Химична формула</i>	$\text{NaAl}_3\text{H}_{14}(\text{PO}_4)_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (А) $\text{Na}_3\text{Al}_2\text{H}_{15}(\text{PO}_4)_8$ (В)
<i>Молекулна маса</i>	949,88 (А) 897,82 (В)
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 95,0% (двете форми)
<i>Описание</i>	Бял прах без мирис
Идентификация	
А. Положителни тестове за натрий, за алуминий и за фосфат	
Б. рН	Киселинна реакция на лакмус
В. Разтворимост	Неразтворим във вода. Разтворим в солна киселина
Чистота	
Загуба при възпламеняване	19,5% - 21,0% (А) } (750°C – 800°C, 2 часа) 15% - 16% (В) } (750°C – 800°C, 2 часа)
Флуор	Не повече от 25 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 4 мг/кг
Кадмий	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 551 СИЛИЦИЕВ ДВУОКИС

Синоними

Силика, силициев двуокис

Определение

Силициевия двуокис е аморфна субстанция, която се произвежда синтетично, било чрез хидролиза при изпаряващата фаза, извличайки изпарена силика, или чрез мокър процес, извличайки утаена силика, силикагел или хидро силика. Изпарената силика се произвежда главно в анхидритно състояние, докато продуктите на мокрия процес се получават като хидрати или съдържат повърхностно абсорбирана вода.

Химическо наименование

Силициев двуокис

EINECS

231-545-4

Химична формула

(SiO₂)_n

Молекулна маса

60,08 (SiO₂)

Анализ

Съдържа, след възпламеняване, не по-малко от 99,0% (изпарена силика) или 94,0% (хидратни форми)

Описание

Бял пухкав прах или гранули.

Хигроскопичен.

Идентификация

А. Положителен тест за силика

Чистота

Загуба при сушене

Не повече от 2,5% (изпарена силика, 105°C, 2 часа)

Не повече от 8,0% (утаена силика и силикагел, 105°C, 2 часа)

Не повече от 70% (хидратна силика, 105°C, 2 часа)

Загуба при възпламеняване

Не повече от 2,5% след сушене (1 000°C, изпарена силика)

Не повече от 8,5% след сушене (1 000°C, хидратни форми)

Разтворими йонизирани соли

Не повече от 5,0% (като Na₂SO₄)

Арсен

Не повече от 3 мг/кг

Олово

Не повече от 5 мг/кг

Живак

Не повече от 1 мг/кг

Е 552 КАЛЦИЕВ СИЛИКАТ

Определение*Химическо наименование***EINECS***Анализ**Описание***Идентификация**

А. Положителни тестове за силикат и за калций

Б. Образува гел с минерални киселини

Чистота

Загуба при сушене

Загуба при възпламеняване

Натрий

Флуор

Арсен

Олово

Живак

Калциевия силикат е хидратен или анхидратен силикат с различни пропорции на CaO и SiO₂

Калциев силикат

215-710-8

Съдържание на анхидратна основа:

- като SiO₂ не по-малко от 50% и не повече от 95%
- като CaO не по-малко от 3% и не повече от 35%

Бял белезникав, течен прах, който остава такъв след абсорбиране на относително големи количества вода или други течности

Е 553a(i) МАГНЕЗИЕВ СИЛИКАТ**Определение***Анализ**Описание***Идентификация**

А. Положителни тестове за магнезий и за силикат

Б. рН на 10% глина

Чистота

Загуба при сушене

Загуба при възпламеняване

Водноразтворими соли

Свободни алкали

Флуор

Магнезиевият силикат е синтетично съединение, при което моларното съотношение на магнезиев оксид и силициев двуокис е приблизително 2:5

Съдържа не по-малко от 15% MgO и не по-малко от 67% SiO₂ на възпламенена основа

Много фин, бял прах без мирис, който не е пясъчлив

Между 7,0 и 10,8

Не повече от 15% (105°C, 2 часа)

Не повече от 15% след сушене (1 000°C, 20 мин.)

Не повече от 3%

Не повече от 1% (като NaOH)

Не повече от 10 мг/кг

Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 553a(ii) МАГНЕЗИЕВ ТРИСИЛИКАТ

Определение

Химическо наименование

Химична формула

EINECS

Анализ

Описание

Идентификация

А. Положителни тестове за магнезий и за силикат

В. рН на 5% глина

Чистота

Загуба при възпламеняване

Водоразтворими соли

Свободни алкали

Флуор

Арсен

Олово

Живак

Магнезиев трисиликат

$Mg_2Si_3O_8 \cdot xH_2O$ (приблизителна композиция)

239-076-7

Съдържа не по-малко от 29% MgO и не по-малко от 65,0% SiO₂ и двете на възпламенена основа

Фин, бял прах, който не е песъчлив

Между 6,3 и 9,5

Не по-малко от 17% и не повече от 34% (1 000°C)

Не повече от 2%

Не повече от 1% (като NaOH)

Не повече от 10 мг/кг

Не повече от 3 мг/кг

Не повече от 5 мг/кг

Не повече от 1 мг/кг

Е 570 МАСТНИ КИСЕЛИНИ

Определение	Линейни мастни киселини, каприлична киселина (C ₈) капринова киселина (C ₁₀), лаврова киселина (C ₁₂), миристинова киселина (C ₁₄), палминова киселина (C ₁₆), стаеринова киселина (C ₁₈), олеинова киселина (C _{18:1})
<i>Химическо наименование</i>	Октанова киселина (C ₈), деканова киселина (C ₁₀), додеканова киселина (C ₁₂), тетрадеканова киселина (C ₁₄), хексадеканова киселина (C ₁₆), октадеканова киселина (C ₁₈), 9-октадеканова киселина (C _{18:1})
<i>Анализ</i>	Не по-малко от 98% чрез хроматография
<i>Описание</i>	Безцветна течност или бяло твърдо тяло, получено от масла и мазнини
Идентификация	
А. Отделни мастни киселини могат да бъдат идентифицирани чрез киселинен показател, йоден показател, газова хроматография или молекулна маса	
Чистота	
Остатък след възпламеняване	Не повече от 0,1%
Неосапуняващо вещество	Не повече от 1,5%
Вода	Не повече от 0,2% (по метода на Карл Фишер)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 574 ГЛЮКОНОВА КИСЕЛИНА

Синоними	D-глюконова киселина, декстронова киселина
Определение	Глюконовата киселина е воден разтвор на глюконова киселина и глюконо-делта-лактон
<i>Химическо наименование</i>	Глюконова киселина
<i>Химична формула</i>	C ₆ H ₁₂ O ₇ (глюконова киселина)
<i>Молекулна маса</i>	196,2
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 50,0% (като глюконова киселина)
<i>Описание</i>	Безцветна до леко жълта, ясна сиропообразна течност
Идентификация	
А. Образуване на деривати на фенилхидразин - положително	Образуваните съединения се топят между 196 ⁰ С и 202 ⁰ С с декомпресия
Чистота	
Остатък след възпламеняване	Не повече от 1,0%

Редуциращо вещество	Не повече от 0,75% (като D-глюкоза)
Хлорид	Не повече от 350 мг/кг
Сулфат	Не повече от 240 мг/кг
Сулфит	Не повече от 20 мг/кг
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 575 ГЛЮКОНО-ДЕЛТА-ЛАКТОН

Синоними	Глюконолактон, ГДЛ, D-глюконова киселина делта лактон, делта-глюконо лактон
Определение	Глюконо-делта-лактона е цикличен 1,5-междумолекулен естер на D-глюконовата киселина. Във водна среда се хидролизира до балансирана смес от D-глюконова киселина (55-66%) и делта-и гама-лактони
<i>Химическо наименование</i>	D-глюконо-1,5-лактон
EINECS	202-016-5
<i>Химична формула</i>	$C_6H_{10}O_6$
<i>Молекулна маса</i>	178,14
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 99,0% на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Фин, бял, почти без мирис, кристален прах
Идентификация	
А. Образуване на деривати на фенилхидразин на глюконова киселина - положително	Образуваните съединения се топят между 196 ⁰ С и 202 ⁰ С с декомпресия
Б. Разтворимост	Свободно разтворим във вода. Умерено разтворим в етанол
В. Диапазон на топене	152 °С ± 2 °С
Чистота	
Вода	Не повече от 1% (по метода на Карл Фишер)
Редуциращи субстанции	Не повече от 0,75% (като D-глюкоза)
Олово	Не повече от 2 мг/кг

Е 576 НАТРИЕВ ГЛЮКОНАТ

Синоними	Натриева сол на D-глюконова киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев D-глюконат
EINECS	208-407-7
<i>Химична формула</i>	$C_6H_{11}NaO_7$ (анхидрид)
<i>Молекулна маса</i>	218,14
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 98,0%
<i>Описание</i>	Бял до жълто-кафяв, гранулиран до фин кристален прах
Идентификация	
А. Положителни тестове за натрий и за глюконат	
Б. Разтворимост	Силно разтворим във вода. Умерено разтворим в етанол
В. рН на 10% разтвор	Между 6,5 и 7,5
Чистота	
Редуциращо вещество	Не повече от 1,0% (като D-глюкоза)
Олово	Не повече от 2 мг/кг

Е 577 КАЛИЕВ ГЛЮКОНАТ

Синоними	Калиева сол на D-глюконова киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Натриев D-глюконат
EINECS	206-074-2
<i>Химична формула</i>	$C_6H_{11}KO_7$ (анхидрат)
	$C_6H_{11}KO_7 \cdot H_2O$ (монохидрат)
<i>Молекулна маса</i>	234,25 (анхидрат)
	252,26 (монохидрат)
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 97,0% и не повече от 103,0% на изсушена основа
<i>Описание</i>	Без мирис, течен, бял до жълтеникаво бял кристален прах или гранули
Идентификация	
А. Положителен тест за калий и за глюконат	
Б. рН за 10% разтвор	Между 7,0 и 8,3
Чистота	
Загуба при сушене	Анхидрат: не повече от 3,0% (105°C, 4 часа, вакуум)
	Монохидрат: не по-малко от 6% и не повече от 7,5% (105°C, 4 часа, вакуум)
Редуциращи субстанции	Не повече от 1,0% (като D-глюкоза)
Олово	Не повече от 2 мг/кг

Е 578 КАЛЦИЕВ ГЛЮКОНАТ

Синоними	Калциева сол на D-глюконова киселина
Определение	
<i>Химическо наименование</i>	Калциев ди-D-глюконат
EINECS	206-075-8
<i>Химична формула</i>	$C_{12}H_{22}CaO_{14}$ (анхидрат) $C_{12}H_{22}CaO_{14} \cdot H_2O$ (монохидрат)
<i>Молекулна маса</i>	430,38 (анхидрат) 448,39 (монохидрат)
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 98,0% и не повече от 102% на анхидратна и монохидратна основа
<i>Описание</i>	Без мирис, бели кристални гранули или прах, устойчив на въздух
Идентификация	
А. Положителни тестове за калций и за глюконат	
Б. Разтворимост	Разтворим във вода, неразтворим в етанол
В. рН на 5% разтвор	Между 6,0 и 8,0
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 3% (105°C, 16 часа) (анхидрат) Не повече от 2,0% (105°C, 16 часа) (монохидрат)
Редуциращи вещества	Не повече от 1,0% (като D-глюкоза)
Олово	Не повече от 2 мг/кг

Е 640 ГЛИЦИН И НАТРИЕВАТА МУ СОЛ

Синоними (гли)	Аминоацетатна киселина, гликокол
(Na сол)	Натриев гликонат
Определение	
<i>Химическо наименование (гли)</i>	Аминоацетатна киселина
<i>(Na сол)</i>	Натриев гликонат
<i>Химична формула (гли)</i>	$C_2H_5NO_2$
<i>(Na сол)</i>	$C_2H_5NO_2Na$
EINECS (гли)	200-272-2
<i>(Na сол)</i>	227-842-3
<i>Молекулна маса (гли)</i>	75,07
<i>(Na сол)</i>	98
<i>Анализ</i>	Съдържа не по-малко от 98,5% на анхидратна основа
<i>Описание</i>	Бели кристали или кристален прах
Идентификация	

А. Положителен тест за аминокиселина (гли и Na сол)	
Б. Положителен тест за натрий (Na сол)	
Чистота	
Загуба при сушене (гли)	Не повече от 0,2% (105°C, 3 часа)
(Na сол)	Не повече от 0,2% (105°C, 3 часа)
Остатък след възпламеняване	Не повече от 0,1%
(Na сол)	Не повече от 0,1%
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 900 ДИМЕТИЛ ПОЛИСИЛОКСАН

Синоними	Полиметил силоксан, силиконов флуид, силиконово масло, диметил силикон
Определение	Диметилполисилоксана е смес от напълно метилирани линейни силоксанови полимери, съдържащи повтарящи се единици от формулата $(\text{CH}_3)_2\text{SiO}$ и стабилизирани с триметилсилокси крайни-блокиращи единици от формулата $(\text{CH}_3)_3\text{SiO}$
<i>Химическо наименование</i>	Силоксани и силикони, диметил
<i>Химична формула</i>	$(\text{CH}_3)_3\text{-Si-[O-Si(CH}_3)_2\text{]}_n\text{-O-Si(CH}_3)_3$
<i>Анализ</i>	Съдържанието на общият силиций е не по-малко от 37,3% и не повече от 38,5%
<i>Описание</i>	Ясна, безцветна, вискозна течност
Идентификация	
А. Специфична гравитация (25°/25°C)	Между 0,964 и 0,977
Б. Индекс на рефракция $[n]_D^{25}$	Между 1,400 и 1,405
В. Инфрачервена спектрална характеристика на съединението	
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 0,5% (150°C, 4 часа)
Вискозитет	Не по-малко от $1,00 \cdot 10^{-4} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$ при 25°C
Арсен	Не повече от 3 мг/кг

Олово
Живак

Не повече от 5 мг/кг
Не повече от 1 мг/кг

Е 901 ПЧЕЛЕН ВОСЪК

Синоними

Бял восък, жълт восък

Определени

Жълт пчелен восък е восък, получен чрез топене на стените на медената пита, направена от медоносната пчала *Apis mellifera* L., с гореща вода и отстранявайки външните вещества.

Белият пчелен восък се получава, чрез избелване на жълтия пчелен восък

EINECS

232-383-7 (пчелен восък)

Описание

Жълтеникаво-бяли (бял вид) или жълтеникаво до сиво-кафяви (жълт вид) парчета или плочки с фино-зърнеста или не-кристална фрактура, имащи приятен, подобен на мед мирис

Идентификация

А. Диапазон на топене

Между 62°C и 65°C

Б. Специфична гравитация

Около 0,96

В. Разтворимост

Неразтворим във вода

Умерено разтворим в алкохол

силно разтворим в хлороформ и етет

Чистота

Киселинна стойност

Не по-малко от 17 и не повече от 24

Осапуняваща стойност

87 - 104

Пероксидна стойност

Не повече от 5

Глицерол и други полиоли

На повече от 0,5% (като глицерол)

Церезин, парафини и други
восъци

Липсват

Мазнини, японски восък,
смола и сапуни

Липсват

Арсен

Не повече от 3 мг/кг

Олово

Не повече от 5 мг/кг

Живак

Не повече от 1 мг/кг

Е 902 КАНДЕЛИЛОВ ВОСЪК

Определение

Канделилов восък е пречистен восък, получен от листата на канделиловото растение, *Euphorbia antisyphilitica*

EINECS

232-347-0

Описание

Твърд, жълтеникаво-кафяв, тъмен до полупрозрачен восък

Идентификация

- А. Специфична гравитация
- Б. Диапазон на топене
- В. Разтворимост

Около 0.983
Между 68,5°C и 72,5°C
Неразтворим във вода
Разтворим в хлороформ и толуол

Чистота

- Киселинна стойност
- Осапуняваща стойност
- Глицерол и други полиоли
- Церезин, парафини и други
восъци
- Мазнини, японски восък,
смола и сапуни
- Арсен
- Олово
- Живак

Не по-малко от 12 и не повече от 22
Не по-малко от 43 и не повече от 65
На повече от 0,5% (като глицерол)
Липсват
Липсват
Не повече от 3 мг/кг
Не повече от 5 мг/кг
Не повече от 1 мг/кг

Е 903 КАРНАУБОВ ВОСЪК

Определение

EINECS

Описание

Карнаубов восък е пречистен восък, получен от пъпките и листата на бразилската мартенска восъчна палма, *Copernicia cereferia*
232-399-4
Леко кафяв до бледо-жълт прах или люспи или твърдо и чупливо твърдо тяло със смолиста фрактура

Идентификация

- А. Специфична гравитация
- Б. Диапазон на топене
- Р. Разтворимост

Около 0,997
Между 82°C и 86°C
Неразтворим във вода
Частично разтворим във врящ етанол
Разтворим в хлороформ и диетилов етер

Чистота

- Сулфатна пепел
- Киселинна стойност
- Естерна стойност
- Неосапуняващо вещество
- Арсен
- Олово
- Живак

Не повече от 0,25%
Не по-малко от 2 и не повече от 7
Не по-малко от 71 и не повече от 88
Не по-малко от 50% и не повече от 55%
Не повече от 3 мг/кг
Не повече от 5 мг/кг
Не повече от 1 мг/кг

Е 904 ШЕЛЛАК

Синоними	Пречистен шеллак, бял шеллак
Определение	Шеллак е пречистен и избелен лак, смолиста секрция на насекомото <i>Laccifer (Tachardia) lassa</i> Kerr (Fam. <i>Coccidae</i>)
EINECS	232-549-9
Описание	Избелен шеллак – белезникава, аморфна, гранулирана смола Безвосьчен избелен шеллак - леко жълта, аморфна, гранулирана смола
Идентификация	
А. Разтворимост	Нерастворим във вода; свободно (макар и много бавно) разтворим в алкохол; слабо разтворим в ацетон
Б. Киселинна стойност	Между 60 и 89
Чистота	
Загуба при сушене	Не повече от 6,0% (40°C, върху силика гел, 15 часа)
Смола	Липсва
Воськ	Избелен шеллак: не повече от 5,5% Безвосьчен избелен шеллак: не повече 0,2%
Олово	Не повече от 2 мг/кг

Е 920 L-ЦИСТЕИН

Определение	L-цистеин хидрохлорид или хидрохлориден монохидрат. Човешката коса не може да бъде използвана като източник на тази субстанция
EINECS	200-157-7
Химична формула	$C_3H_7NO_2S \cdot HCl \cdot nH_2O$ (където $n = 0$ или 1)
Молекулна маса	157,62 (анхидрат)
Анализ	Съдържа не по-малко от 98,0% и не повече от 101,5% на анхидратна основа
Описание	Бял прах или безцветни кристали
Идентификация	
А. Разтворимост	Свободно разтворим във вода и в етанол
Б. Диапазон на топене	Анхидратната форма се топи при около 175°C
В. Специфична ротация	$[\alpha]^{20}_D$: между + 5,0° и + 8,0° или $[\alpha]^{25}_D$: + 4,9° + 7,9°
Чистота	
Загуба при сушене	Между 8,0% и 12,0% Не повече от 2,0% (анхидратна форма)
Остатък след възпламеняване	Не повече от 0,1%
Амониев йон	Не повече от 200 мг/кг
Арсен	Не повече от 1,5 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 927bКАРБАМИД

Синоними

Урея

Определениеи

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

200-315-5

CH₄N₂O

60,06

Съдържа не по-малко от 99,0% на анхидратна основа

Безцветен до бял, призматичен, кристален прах или малки, бели гранили

Идентификация

А. Разтворимост

Силно разтворим във вода

Разтворим в етанол

Б. Утаяванейка с азотна киселина

При преминаване на теста се образува бяла, кристална утайка

В. Цветова реакция

При преминаване на теста се получава червеникаво-виолетов цвят

Г. Диапазон на топене

Между 132°C и 135°C

Чистота

Загуба при сушене

Не повече от 1% (105°C, 1 час)

Сулфатна пепел

Не повече от 0,1%

Етанол-неразтворимо вещество

Не повече от 0,04%

Алкалност

Преминава теста

Амониев йон

Не повече от 500 мг/кг

Биурет

Не повече от 0,1%

Арсен

Не повече от 3 мг/кг

Олово

Не повече от 5 мг/кг

Е 938 АРГОН

Определение

Химическо наименование

Аргон

EINECS

231-147-0

Химична формула

Ar

Молекулна маса

40

Анализ

Не по-малко от 99%

Описание

Безцветен, без мирис, незапалим газ

Чистота

Вода

Не повече от 0,05%

Метан и други хидрокарбони, изчислени като метан

Не повече от 100 µl/l

Е 939 ХЕЛИЙ

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Хелий

231-168-5

He

4

He по-малко от 99%

Безцветен, без мирис, незапалим газ

Чистота

Вода

He повече от 0,05%

Метан и други хидрокарбони,
изчислени като метан

He повече от 100 µl/l

Е 941 АЗОТ

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

анализ

Описание

Азот

231-783-9

N₂

28

He по-малко от 99%

Безцветен, без мирис, незапалим газ

Чистота

Вода

He повече от 0,05%

Карбонов монооксид

He повече от 10 µl/l

Метан и други хидрокарбони,
изчислени като метан

He повече от 100 µl/l

Азотен двуокис и азотен окис

He повече от 10 µl/l

Кислород

He повече от 1%

Е 942 АЗОТЕН ОКИС

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Азотен окис

233-032-0

N₂O

44

He по-малко от 99%

Безцветен, незапалим газ със сладникав мирис

Чистота

Вода

He повече от 0,05%

Карбонов монооксид

He повече от 30 µl/l

Азотен двуокис и азотен окис

He повече от 10 µl/l

Е 948 КИСЛОРОД

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Чистота

Вода

Метан и други хидрокарбони,
изчислени като метан

Кислород

231-956-9

O₂

32

Не по-малко от 99%

Безцветен, без мирис, незапалим газ

Не повече от 0,05%

Не повече от 100 µl/l

Е 999 КУИЛАЯ ЕКСТРАКТ

Синоними

Определение

Описание

Идентификация

Екстракт от сапунена кора, екстракт от дъбилна кора, екстракт от панамска дървесна кора, дъбилен екстракт, екстракт от мурилийска дървесна кора, екстракт от китайска дървесна кора

Куилая екстрактът се получава чрез водна екстракция от *Quillai saponaria* Molina, или други разновидности на *Quillai*, дървета от семейството *Rosaceae*. Той съдържа определен брой тритерпеноидни сапунини, състоящи се от гликозиди на дъбилната киселина. Някои захари включително глюкоза, галактоза, арабиноза, ксилоза и рамноза са също така представени, както и танин, калциев оксалат и други незначителни компоненти.

Дъбилният екстракт е във вид на прах е леко кафяв със розов оттенък. Той съществува също така и като воден разтвор.

А. рН на 2,5% разтвор	Между 4,5 и 5,5
Чистота	
Вода	Не повече от 6,0% (по метода на Карл Фишер) (само прахообразна форма)
Арсен	Не повече от 2 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Живак	Не повече от 1 мг/кг

Е 1103 ИНВЕРТАЗА

Определение	Инвертаза се получава от <i>Saccharomyces cerevisiae</i>
Систематично име	β-D-фруктофуранозид фруктохидролиза
Номер на Комисията на ензим	ЕС 3.2.1.26
EINECS	232-615-7
Чистота	
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг
Кадмий	Не повече от 0,5 мг/кг
Общо количество бактерии	Не повече от 50 000/г
<i>Salmonella</i> spp.	Липсва при тест на 25 г
Колиформи	Не повече от 30/г
Е. коли	Липсва при тест на 25 г

Е 1200 ПОЛИДЕКСТРОЗА

Синоними

Модифицирана полидекстроза

Определение

Случайно обвързани глюкозни полимери с някои сорбидни крайни групи и с остатъци на лимонена киселина или фосфорна киселина, прикрепени към полимерите чрез единични или двуестерни връзки. Те се получават чрез топене и кондензация на инградиентите и съдържат приблизително 90 части D-глюкоза, 10 части сорбитол и 1 част лимонена киселина или 0,1 част фосфорна киселина. 1,6-глюкозидната връзка преобладава в полимерите, но съществуват и други връзки. Продуктите съдържат малки количества свободна глюкоза, сорбитол, левоглюкозан (1,6-анхидро-D-глюкоза) и лимонена киселина и могат да бъдат неутрализирани с всяка хранителна основа и/или обезцветени и дейонизирани за по-нататъчно пречистване. Продуктите могат също така да бъдат частично хидрогенирани с никелов катализатор на Раней за намаляване на остатъчната глюкоза. Полидекстроза-N е неутрализирана полидекстроза

Анализ

Съдържа не по-малко от 90% полимер на безпепелна и анхидратна основа

Описание

Бяло до оцветено в леко жълтеникавокафяво твърдо тяло. Полидекстрозите се разтварят във вода и дават ясен, безцветен до оцветен в сламено-жълто разтвор

Идентификация

- А. Положителни тестове за захар и за редуцираща захар
- Б. рН на 10% разтвор

Между 2,5 и 7,0 за полидекстроза

Между 5,0 и 6,0 за полидекстроза - N

Чистота

Вода

Не повече от 4,0% (по метода на Карл Фишер)

Сулфатна пепел

Не повече от 0,3% (полидекстроза)

Не повече от 2,0% (полидекстроза-N)

Никел

Не повече от 2 мг/кг за хидрогенирани полидекстрози

1,6-Анхидро-D-глюкоза

Не повече от 4,0% на безпепелна и изсушена основа

Глюкоза и сорбитол

Не повече от 6,0% комбинирано на безпепелна и изсушена основа; глюкоза и сорбитол се определят поотделно

Лимит на молекулна маса

Отрицателен тест за полимери с молекулна маса по-голяма от 22,000

5-Хидроксиметилфурфурол

Не повече от 0,1% (полидекстроза)

Не повече от 0,05% (полидекстроза-N)

Олово

Не повече от 0,5 мг/кг

Е 1404 ОКИСЛЕНО НИШЕСТЕ

Определение

Описание

Окислено нишесте е скорбяла, третирана с натриев хипохлорид
Бял или почти бял прах или гранули или (ако не е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки

Идентификация

А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение под микроскоп

Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)

Чистота (всички стойности, са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)

Загуба при сушене

Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла

Не повече от 21,0% за картофена скорбяла

Не повече от 18,0% за други скорбяли

Карбоксилни групи

Не повече от 1,1%

Серен двуокис

Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли

Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго

Арсен

Не повече от 1 мг/кг

Олово

Не повече от 2 мг/кг

Живак

Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1410 МОНОНИШЕСТЕН ФОСФАТ

Определение

Описание

Мононишестеният фосфат е естерифицирана скорбяла с орто-фосфорна киселина или натриев, или калиев орто-фосфат, или натриев триполифосфат.

Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки

Идентификация

А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп

Б. Положително оцветяване с

йод (тъмно син до светло червен цвят)	
Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)	
Загуба при сушене	Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла Не повече от 21,0% за картофена скорбяла Не повече от 18,0% за други скорбяли
Остатъчен фосфат	Не повече от 0,5% (като Р) за брашнияна или картофена скорбяла
Серен двуокис	Не повече от 0,4% (като Р) за другите скорбяли Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго
Арсен	Не повече от 1 мг/кг
Олово	Не повече от 2 мг/кг
Живак	Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1412 ДИНИШЕСТЕН ФОСФАТ

Определение	Динишестеният фосфат е кръстосано-свързана скорбяла с натриев триметафосфат или фосфорен оксихлорид
<i>Описание</i>	Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки
Идентификация	
А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп	
Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)	
Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)	
Загуба при сушене	Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла Не повече от 21,0% за картофена скорбяла Не повече от 18,0% за други скорбяли
Остатъчен фосфат	Не повече от 0,5% (като Р) за брашнияна или картофена скорбяла
Серен двуокис	Не повече от 0,4% (като Р) за другите скорбяли Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли

Арсен
Олово
Живак

Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго
Не повече от 1 мг/кг
Не повече от 2 мг/кг
Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1413 ФОСФОРИРАН ДИНИШЕСТЕН ФОСФАТ

Определение

Описание

Фосфорираният динишестен фосфат е скорбяла, подложена на комбинация от операции, както е описано за моноскорбялния фосфат или за дискорбялния фосфат

Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки

Идентификация

А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп

Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)

Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)

Загуба при сушене

Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла

Не повече от 21,0% за картофена скорбяла

Не повече от 18,0% за други скорбяли

Остатъчен фосфат

Не повече от 0,5% (като Р) за брашнената или картофена скорбяла

Не повече от 0,4% (като Р) за другите скорбяли

Серен двуокис

Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли

Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго

Арсен

Не повече от 1 мг/кг

Олово

Не повече от 2 мг/кг

Живак

Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1414 АЦЕТИЛИРАН ДИНИШЕСТЕН ФОСФАТ

Определение	Ацетиленият динишестен фосфат е кръстосано-свързана скорбяла с натриев триметафосфат или фосфорен оксихлорид и естерифициран, чрез ацетатен анхидрид или винилов ацетат
<i>Описание</i>	Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки
Идентификация	
А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп	
Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)	
Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа с изключение на загубата при сушене)	
Загуба при сушене	Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла Не повече от 21,0% за картофена скорбяла Не повече от 18,0% за други скорбяли
Ацетилови групи	Не повече от 2,5%
Остатъчен фосфат	Не повече от 0,5% (като Р) за брашнената или картофена скорбяла Не повече от 0,4% (като Р) за другите скорбяли
Винил ацетат	Не повече от 0,1 мг/кг
Серен двуокис	Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго
Арсен	Не повече от 1 мг/кг
Олово	Не повече от 2 мг/кг
Живак	Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1420 АЦЕТИЛИРАНО НИШЕСТЕ

Синоними	Скорбялен ацетат
Определение	Ацетиляното нишесте е естерифицирана скорбяла с ацетатен анхидрид или винил ацетат
<i>Описание</i>	Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки
Идентификация	
А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп	

Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)	
Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)	
Загуба при сушене	Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла Не повече от 21,0% за картофена скорбяла Не повече от 18,0% за други скорбяли
Ацетилови групи	Не повече от 2,5%
Винил ацетат	Не повече от 0,1 мг/кг
Серен двуокис	Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго
Арсен	Не повече от 1 мг/кг
Олово	Не повече от 2 мг/кг
Живак	Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1422 АЦЕТИЛИРАН ДИНИШЕСТЕН АДИПАТ

Определение

Описание

Ацетилираният динишестен адипат е кръстосано-свързана скорбяла с адипиден анхидрид и естерифициран с ацетатен анхидрид

Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки

Идентификация

А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп

Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)

Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)

Загуба при сушене

Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла

Не повече от 21,0% за картофена скорбяла

Не повече от 18,0% за други скорбяли

Не повече от 2,5%

Не повече от 0,135%

Ацетилови групи

Адипатови групи

Серен двуокис

Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли

Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани

Арсен	скорбяли, освен ако не е уточнено друго
Олово	Не повече от 1 мг/кг
Живак	Не повече от 2 мг/кг
	Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1440 ХИДРОКСИПРОПИЛ НИШЕСТЕ

Определение

Описание

Хидроксипропил нишестето е етерифицирана скорбяла с пропилен оксид
Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки

Идентификация

А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп

Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)

Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)

Загуба при сушене

Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла
Не повече от 21,0% за картофена скорбяла
Не повече от 18,0% за други скорбяли

Хидроксипропилови групи

Не повече от 7,0%

Пропилен хлорохидрин

Не повече от 1 мг/кг

Серен двуокис

Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли

Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго

Арсен

Не повече от 1 мг/кг

Олово

Не повече от 2 мг/кг

Живак

Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1442 ХИДРОКСИПРОПИЛ ДИНИШЕСТЕ ФОСФАТ

Определение

Хидроксипропиловият динишесте фосфат е кръстосано-свързана скорбяла с натриев триметафосфат или фосфорен оксихлорид и етерифициран с пропиленоксид.

Описание

Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах

Идентификация	или едри трошички
А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп	
Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)	
Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)	
Загуба при сушене	Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла Не повече от 21,0% за картофена скорбяла Не повече от 18,0% за други скорбяли
Хидроксипропилови групи	Не повече от 7,0%
Остатъчен фосфат	Не повече от 0,14% (като Р) за брашния или картофена скорбяла Не повече от 0,04% (като Р) за другите скорбяли
Пропилен хлорохидрин	Не повече от 1 мг/кг
Серен двуокис	Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго
Арсен	Не повече от 1 мг/кг
Олово	Не повече от 2 мг/кг
Живак	Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1450 ОКТЕНИЛСУКЦИНАТ НИШЕСТЕ НАТРИЙ

Синоними	СНОС
Определение	Октенилсукцинат нишесте натрият е естерифицирана скорбяла с октенилсукцинов анхидрид
<i>Описание</i>	Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошички
Идентификация	
А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп	
Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)	
Чистота (всички стойности са	

изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)

Загуба при сушене

Октенилсукцинилови групи

Остатък от октенилсукци

новата киселина

Серен двуокис

Арсен

Олово

Живак

Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла

Не повече от 21,0% за картофена скорбяла

Не повече от 18,0% за други скорбяли

Не повече от 3%

Не повече от 0,3%

Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли

Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани скорбяли, освен ако не е уточнено друго

Не повече от 1 мг/кг

Не повече от 2 мг/кг

Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1451 АЦЕТИЛИРАНО ОКИСЛЕНО НИШЕСТЕ

Определение

Описание

Ацетилираното окислено нишесте е скорбяла, третирана с натриев хипохлорид, последвано от естерификация с ацетатен анхидрид

Бял или почти бял прах или гранули или (ако е предварително желирана) люспи, аморфен прах или едри трошечки

Идентификация

А. Ако не е предварително желирана: чрез наблюдение през микроскоп

Б. Положително оцветяване с йод (тъмно син до светло червен цвят)

Чистота (всички стойности са изразени на анхидратна основа, с изключение на загубата при сушене)

Загуба при сушене

Карбоксилни групи

Ацетилови групи

Серен двуокис

Не повече от 15,0% за зърнена скорбяла

Не повече от 21,0% за картофена скорбяла

Не повече от 18,0% за други скорбяли

Не повече от 1,3%

Не повече от 2,5%

Не повече от 50 мг/кг за модифицирани зърнени скорбяли

Не повече от 10 мг/кг за други модифицирани

Арсен
Олово
Живак

скорбяли, освен ако не е уточнено друго
Не повече от 1 мг/кг
Не повече от 2 мг/кг
Не повече от 0,1 мг/кг

Е 1505 ТРИЕТИЛЦИТРАТ

Синоними

Етил цитрат

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Триетил-2-хидроксипропан-1,2,3-трикарбоксилат
201-070-7

$C_{12}H_{20}O_7$

276,29

Съдържа не по-малко от 99,0%

Без мирис, практически безцветна, малсена течност

Идентификация

А. Специфична гравитация

Б. Индекс на рефракция

d_{25}^{25} : 1,135 – 1,139

$[n]_D^{20}$: 1,439 – 1,441

Чистота

Вода

Киселинност

Арсен

Олово

Не повече от 0,25% (по метода на Карл Фишер)

Не повече от 0,02% (като лимонена киселина)

Не повече от 3 мг/кг

Не повече от 5 мг/кг

Е 1518 ГЛИЦЕРИЛ ТРИАЦЕТАТ

Синоними

Триацетин

Определение

Химическо наименование

EINECS

Химична формула

Молекулна маса

Анализ

Описание

Глицерил триацетат

203-051-9

$C_9H_{14}O_6$

218,21

Съдържа не по-малко от 98,0%

Безцветна, донякъде маслена течност, имаща леко мазен мирис

Идентификация

А. Положителни тестове за ацетат и за глицерол

Б. Индекс на рефракция

В. Специфична гравитация (25°/25°С)

Г. Диапазон на кипене

Между 1,429 и 1,431 при 25°

Между 1,154 и 1,158

Между 258° и 270°С

Чистота

Вода

Не повече от 0,2% (по метода на Карл Фишер)

Сулфатна пепел	Не повече от 0,02% (като лимонена киселина)
Арсен	Не повече от 3 мг/кг
Олово	Не повече от 5 мг/кг

Е 1520 ПРОПАН-1, 2-ДИОЛ

Синоними

Пропилен гликол

Определение

Химическо наименование

1,2-дихидроксипропан

EINECS

200-338-0

Химична формула

$C_3H_8O_2$

Молекулна маса

76,10

Анализ

Съдържа не по-малко от 99,5% на анхидратна основа

Описание

Ясна, безцветна, хигроскопична, вискозна течност

Идентификация

А. Разтворимост

Разтворим във вода, етанол и ацетон

Б. Специфична гравитация

d_{20}^{20} : 1,035 – 1,040

В. Индекс на рефракция

$[n]_D^{20}$: 1,431 – 1,433

Чистота

Ниво на дистиляция

99% v/v дистили между 185°C – 189°C

Сулфатна пепел

Не повече от 0,07%

Вода

Не повече от 1,0% (по метода на Карл Фишер)

Олово

Не повече от 5 мг/кг