

38.06

38.06 - Канифоль и смоляные кислоты, и их производные; спирт канифольный и масла канифольные; переплавленные смолы:

3806.10 – канифоль и смоляные кислоты

3806.20 – соли канифоли, смоляных кислот или производных канифоли или смоляных кислот, кроме солей аддуктов канифоли

3806.30 – смолы сложноэфирные

3806.90 – прочие

(А) КАНИФОЛЬ И СМОЛЯНЫЕ КИСЛОТЫ

Как **канифоль**, так и **смоляные кислоты** представляют собой сложные смеси абиетиновой кислоты и ее аналогов с небольшим содержанием неокислотных компонентов. Это твердые вещества, обычно прозрачные, стекловидные. Цвет может изменяться от бледно-желтого до темно-коричневого в зависимости от присутствующих примесей.

Канифоль и смоляные кислоты получают следующими способами:

- (1) отделением летучих терпеновых продуктов (скипидара и аналогичных терпеновых растворителей) при дистилляции живичной смолы, получаемой из экссудата сосны или других деревьев хвойных пород (смола сосны, живица, смола барраса и т.д.);
- (2) экстракцией сосновой древесины растворителями;
- (3) фракционной перегонкой таллового масла, побочного продукта целлюлозно-бумажной промышленности.

Канифоль и смоляные кислоты используются в производстве некоторых сортов мыла, проклеенной бумаги, в изготовлении лаков, полирующих средств, мастик, чернил, сургуча, связующих для литейных стержней, в пивоваренной промышленности и пр. и в качестве сырья для получения производных и канифольных масел, указанных ниже в пунктах (Б) – (Г).

(Б) СОЛИ КАНИФОЛИ, СМОЛЯНЫХ КИСЛОТ ИЛИ ПРОИЗВОДНЫХ КАНИФОЛИ ИЛИ СМОЛЯНЫХ КИСЛОТ, КРОМЕ СОЛЕЙ АДДУКТОВ КАНИФОЛИ

К данной категории солей данной группы относятся соли канифоли, смоляных кислот или производных канифоли или смоляных кислот, кроме солей аддуктов канифоли. Резинаты натрия или калия обычно получают кипячением измельченной канифоли или смоляных кислот в растворе гидроксидов натрия или калия. Другие неорганические резинаты обычно получают осаждением растворов резинатов натрия или калия раствором соли металла (осажденные резинаты) либо сплавлением смеси канифоли или смоляных кислот с оксидом металла (плавленные резинаты). Примерами таких продуктов являются резинаты алюминия, кальция, кобальта, меди, марганца, свинца и цинка.

Резинаты применяются для ускорения высыхания масел и используются в производстве лаков или красок, а также в производстве фунгицидов, дезинфицирующих средств и т.д.

Сюда также включается отвержденная канифоль, которую получают обработкой канифоли или смоляных кислот, например, гидроксидом кальция (в пропорции около 6%), что приводит к отверждению и делает продукт более пригодным для приготовления лаков.

В данную товарную позицию **не включаются**:

- (а) резинаты драгоценных металлов (**товарная позиция 28.43**) и резинаты **товарных позиций 28.44 – 28.46**;
- (б) готовые сиккативы на основе резинатов (**товарная позиция 32.11**);
- (в) смоляные мыла, получаемые омылением смесей высших жирных кислот и канифоли или смоляных кислот (**товарная позиция 34.01**), и другие моющие средства на основе резинатов (**товарная позиция 34.02**).

(В) СЛОЖНОЭФИРНЫЕ СМОЛЫ

Сложноэфирные смолы получают этерификацией канифоли или смоляных кислот либо их окисленных, гидрированных, диспропорционированных (дегидрированных) или полимеризованных производных этиленгликолем, глицерином или другими полиспиртами. Эфирные смолы более пластичны, чем природные смолы, что делает их более подходящими для смешивания с пигментами и другими материалами.

(Г) ПРОЧИЕ

(I) Производные канифоли и смоляных кислот.

- (1) **Окисленные канифоль и смоляные кислоты** обычно получают в качестве остаточного продукта перегонки экстрактов пней хвойных деревьев, оставленных на долгое время в земле, что приводит к естественному окислению содержащихся в них смоляных кислот. Канифоль или смоляные кислоты могут быть также окислены искусственно. Окисленные канифоль и смоляные кислоты применяются для изготовления клеев, эмульсий, лаков, красок, чернил, для электроизоляции и пр.
- (2) **Гидрированные канифоль и смоляные кислоты** получают обработкой канифоли или смоляных кислот водородом в присутствии катализатора. Они более устойчивы к окислению, чем обыкновенные канифоль и смоляные кислоты, и под действием света обесцвечиваются медленнее. Они используются в приготовлении лаков, мыла и т.д.
- (3) **Диспропорционированные (дегидрированные) канифоль и смоляные кислоты** получают, например, нагреванием канифоли или смоляных кислот до умеренной температуры или при высокой температуре в присутствии кислотного катализатора; катализаторами могут быть также сера и селен. Используются для изготовления лаков и т.д.
- (4) **Полимеризованные канифоль и смоляные кислоты** получают при обработке канифоли или смоляных кислот серной кислотой и используют, в частности, для изготовления лаков высокой вязкости и устойчивости. Степень полимеризации очень низкая. Полимеризованные канифоль и смоляные кислоты обычно являются смесями димера и неполимеризованных кислот и могут также называться димеризованной канифолью.

38.06

- (5) **Сложные эфиры канифоли или смоляных кислот и моноспиртов.** Сюда относятся такие сложные эфиры, как "резинаты" или "абиетаты", например, метиловые, этиловые и бензиловые сложные эфиры, и "метилгидроабиетат", которые используются, в частности, как пластификаторы для целлюлозных лаков.
- (6) **Смеси дигидроабиетилового, тетрагидроабиетилового и дегидроабиетилового спиртов ("абиетиловый спирт").**
- (7) **Аddituctы канифоли и их производные.** Канифоль или смоляные кислоты, модифицированные фумаровой кислотой, малеиновой кислотой или их ангидридами, используются при приготовлении алкидных смол, канифольного клея и чернил. Эти аддукты затем могут быть этерифицированы этиленгликолем, глицерином или другими полиспиртами. Сюда включаются также соли аддуктов канифоли, такие как соли с малеиновой и фумаровой кислотами.

(II) Канифольный спирт и канифольные масла.

Эти продукты получают из канифоли или смоляных кислот перегонкой с перегретым водяным паром в присутствии катализатора или путем сухой перегонки. Эти продукты в основном представляют собой сложные смеси углеводов и могут содержать органические кислоты в количествах, зависящих от условий перегонки.

- (1) **Канифольный спирт**, являющийся наиболее летучей фракцией, представляет собой подвижную жидкость цвета соломы с резким запахом, которая используется в качестве растворителя смол, в производстве лаков, красок и т.д.
- (2) **Канифольные масла** отличаются большей или меньшей густотой, имеют разный цвет и качество (золотистые масла, белые, зеленые или коричневые масла) и обладают дымным запахом. Используются они главным образом для приготовления смазочных материалов, охлаждающих масел, типографских красок, мазей, лаков, красок и т.д.

В данную товарную позицию **не включаются**:

- (a) сульфированные канифольные масла (**товарная позиция 34.02**);
- (б) летучие компоненты перегонки экссудатов живицы сосны или других хвойных деревьев (**товарная позиция 38.05**);
- (в) канифольный пек (**товарная позиция 38.07**).

(III) Переплавленные смолы.

Переплавленные смолы получают из экссудатов живицы деревьев, произрастающих в тропических лесах, в результате процесса, именуемого "перегонкой смол", включающего нагревание экссудатов для придания им способности растворяться в высыхающих маслах. Традиционный источник таких смол – копал.