

Министерство образования и молодежной политики Свердловской области
Государственное автономное профессиональное образовательное учреждение
Свердловской области
«Уральский колледж технологий и предпринимательства»
(ГАПОУ СО «УКТП»)

Преподаватель (ВКК) Сенотова Людмила Федоровна
Обратная связь осуществляется эл. почта

Профессиональный модуль **ПМ.06 Выполнение работ по профессии
"Маляр"**

МДК 06.01. Технология отделочных строительных работ. **ДЗ_ - 204**

**Раздел 3. Выполнение окраски поверхностей различной степени
сложности**

Тема 31. Технология окраски поверхностей водными составами

Занятие № 12 (2 часа)

Тема урока. Окраска поверхностей дисперсионными составами

Цель занятия: Изучить виды дисперсионных составов, их связующее и особенность в применении.

Вид урока: изучение нового материала

ВЫПОЛНИТЬ: 1. Изучить раздаточный материал и выполнять работу:

1. Заполнить таблицу « Связующие для дисперсионных красок»
2. Дать характеристику методам промывки поверхности перед подготовкой поверхностей к окраске.
3. Какие факторы влияют на качество промывки.
4. Подготовиться с самостоятельной работе по этой теме.

Раздаточный материал.

Выполненную работу не присыпать мне на почту. а принести на урок .

Ход урока.

1 Задание № 1 Заполнить таблицу:

« Общие сведения о строительных материалах фирмы Тикурила»

Вид материала	Свойства	применение
Связующее		

а) Аминовые смолы	Высыхают в результате реакции с другим пленкообразователем под воздействием тепла или кислорода	в материалах для металлов и мебели.
б) Алкидные смолы	Высыхают в результате окисления	Используются в качестве связующего в алкидных дисперсионных красках и лаках.
в) Дисперсия и латексы	Высыхают в результате испарения воды и схватывания (твердения) частиц	Применяют в водоразбавляемых и латексных красках для наружных и внутренних работ.
г) Эпоксидные смолы	Для высыхания эпоксидной смолы требуется отвердитель, может растворяться и нерастворяться в воде. Обладает высокой адгезией и химической стойкостью	Используют в противокоррозийных составах
д) Жидкое калиевое стекло	Имеет химический процесс высыхания.	Применят для наружных и внутренних работ по бетонным и оштукатуренным поверхностям
е) Хлоркаучук	Высыхает физическим способом (испаряется растворитель) Химически стоек.	Применяют в составах для окраски стали.
ж)Клей на основе ржаной и пшеничной муки	Связующее на красной охре, изготавляют путем варки.	Применяют на грубой древесине и бревнах
з) Гашеная известь	Высыхает под воздействием углекислого газа воздуха (карбонизация)	Применяется по оштукатуренным поверхностям.
и) Силиконовые смолы	Улучшают водоотталкивающие свойства покрытия	Для каменных фасадов

	к) Уретановые смолы.	Высыхают в результате химической реакции	Применяют для окраски машин и мебели.
	л) Масла	Свойства зависят от типа масла, высыхают окислением	Применяют в маслених, антисептических др. составах.
Пигменты	Неорганические	Обладают высокой укрывистостью, но слабая красящая интенсивность (цвет)	Для придания цвета малярному составу
	Органические	Обладают сильной яркостью цвета	
Наполнитель	-----	С помощью наполнителя регулируется вязкость краски, твердость, блеск и др. свойства.	Применяют для приготовления малярного состава
Растворяющие вещества	Растворитель	Понижает текучесть краски и растворяет связующее	Регулируют технологичность, розлив краски и высыхание л/к покрытия
	Разбавитель	Только понижает вязкость	
Добавки		Улучшают различные свойства л/к материалов	Добавляют в состав краски для лучшего их качества при нанесении, высыхании

Задание № 2. Дать характеристику методам промывки при подготовке поверхностей.

ПЕРЕД ОКРАСКОЙ ПОВЕРХНОСТИ ДИСПЕРСИОННЫМИ СОТАВАМИ НАДО ХОРОШО ПОДГОТОВИТЬ ОСНОВАНИЕ ДЛЯ ПОВЫШЕНИЯ АДГЕЗИИ И ДОЛГОВЕЧНОСТИ ПЛЕНКИ.

Методы промывки:

Основное назначение промывок – это очистить поверхность от грязи и обезжирить ее. При обработке необходимо соблюдать меры безопасности. После промывок обязательно поверхность промывают чистой водой и сушат.

1. Щелочная

Состав: водный содовый раствор – для слабых составов. Для более прочного покрытия применяют щелочные водоразмягчающие составы.

Нанесение на чистую поверхность губкой или щеткой (на вертикальную поверхность приемом снизу вверх)

2 Эмульсией-

Состав: вода и органический растворитель.

Нанесение - при нанесении этот состав обезжираивает поверхность, расщепляет жир и не дает ему снова прилипать к поверхности

3 Аммиаком

Состав - 25% состав аммиака в воде или эмульгирующая промывка на аммиаке 2-5%

Нанесение – Аммиак хорошо омыляет л / к покрытие, особенно масляные алкидные краски.

4 Растворителем

Нанесение- Наносится тряпкой или щеткой на металлические поверхности , после очистки поверхность обтирают сухой тряпкой.

5. Гипохлоритом – Используют для снятия плесени с деревянных Поверхностей

Состав 1-2% раствор гипохлорита

Нанесение- распылением, щеткой или губкой и через 30 минут очищают щеткой и промывают теплой водой.

6. Синтетическим моющим средством – это водорастворимые Концентраты

Нанесение -разбавленный в воде концентрат наносят тряпкой. Губкой или распылителем, после промыть водой.

7. Под высоким давлением –

При помощи воды под давлением(холодной, теплой или горячей) а также с применением моющих средств или при помощи пара позволяет качественно очистить большую поверхность от загрязнения.

Факторы влияющие на качество промывки.

1. моющее средство
2. Время действия(чем длиннее время действия, тем качество лучше)
3. Температура(повышение температуры ускоряет промывку)
4. механическое воздействие

Ведомость учета результатов теоретического (дистанционного) обучения
Группа № ДЗ- 204 **оценки за выполненные работы**

№ п/п	ФИО						
1	Блинова Анна						
2	Боброва Анна						
3	Бондарь Стефания						
4	Брюханова Настя						
5	Бутакова Надежда						
6	Вазиева Алиса						
7	Глинских Дарья						
8	Гордиевских Анна						
9	Емельяжева Ната						
10	Загайнова Полина						
11	Захарова Наташа						
12	Идрисова Мария						
13	Казакова Саша						
14	Козманова Дарья						
15	Коровина Катя						
16	Кузнецова Снежанна						
17	Куняева Настя						
18	Лашко Анна						
19	Пряничникова Милана						
20	Скокова Китана						
21	Смоленцева Злата						
22	Соловьева Юлия						
23	Чернышова Катя						
24	Шистеров Михаил						
25	Меркель Диана						

Работу не высыпать, а принести на урок.

Обязательно присылайте свои выполненные задания мне на почту

L.sen57@mail.ru