

Красители для волос

I-II групп

Первая группа

К ним относятся осветляющие и блондирующие красители. Действие красителя I группы на волосы: осветление на 3 и более тонов в следствии окисления и удаления из волос натурального пигмента - меланина. Красители для волос I-й группы имеют в своём составе большое количество аммиака и работают с применением перекиси водорода.

РН - среда красителя высоко-щелочная.

К красителям для волос I-й группы относятся обесцвечивающие и осветляющие препараты. Они состоят из двух компонентов: пудры и окислителя (или осветляющей пасты и окислителя). Такими красителями можно выполнить следующие операции:

- осветление волос;
- блондирование волос;
- осветление отдельных прядок волос(мелирование);
- изменение цвета волос(например, из темно-русого в светло-русый цвет);
- смывка предыдущей краски (декапаж или блондирующая смывка);
- протравка седых и темных волос для дальнейшего использования светлых химических красителей.

Обесцвечивание волос - это полное разрушение (растворение) натурального пигмента волос, в результате

чего волосы приобретают цвет блонда. Но по этому вопросу существует много спорных вопросов. Есть теория, что пигмент, якобы не разрушается, а просто становится светлее. Но это еще никто не доказал.

Все красители первой группы наносятся на сухие немытые волосы по аналогии с химическими красителями и по той же технологии. Утепляющий колпак при этом не используется. Корни волос осветляются быстрее, чем концы благодаря теплу, которое исходит из кожи головы. Поэтому, если волосы окрашиваются впервые, то состав наносится по всей длине, отступив 1,5 - 2см. от корней волос, а затем уже через 10-20 минут и на сами корни.

В случае 3-5 длины (от 15см.), осветление всех волос желательно произвести на фольге, отступая при этом от корней 2-3 см. Дело в том, что на длинных волосах осветление происходит неравномерно. Концы сложнее поддаются осветлению и всегда темнее корней и середины длины волоса. После осветления всей массы волос до необходимого уровня, осветляются концы. Время выдержки состава на волосах зависит от желаемого цвета или желаемой степени осветления волос. Обычно время воздействия не превышает 50 минут. Необходимо уделять постоянное внимание процессу осветления волос, чтобы не допустить чрезмерные повреждения чешуек волос.

Для окрашивания отросших корней красящий состав наносится сначала на 10-15 минут на корни, а затем счёсывается и наносится дополнительно раствор по всей длине.

Если на волосах ранее выполнялась завивка или окрашивание волос химическими препаратами в светлые тона, то состав сначала наносится на корни, а потом через 10 минут наносится по всей длине волос.

Если блондирование или осветление волос выполняется с целью осветления волос на несколько тонов, то здесь нужно учитывать, что лучше всего осветляются природные светлые волосы, которые имеют любую степень светлости русого, но также имеющие пепельный оттенок. Природные коричневые, рыжие и каштановые волосы после осветления приобретают ржаво-желтый цвет, который устраняют с использованием светлых красителей.

Вторая группа

Это перманентные химические красители. Эта группа химических красителей, которые состоят из двух компонентов: краски и окислителя (оксидант или перекись водорода). Перманентные краски содержат аммиак и смешиваются с перекисью водорода. Молекулы этой группы красителей сразу маленькие и бесцветные, но под действием активного кислорода (из перекиси) они приобретают цвет, и при этом сильно укрупняются (полимеризируются). В результате мы получаем стойкий цвет.

Действие красителя на волосы: изменение цвета волос происходит путём проникновения молекулы красителя внутрь волоса. Натуральный меланин частично

окисляется, и в результате мы получаем фон осветления до 3-х тонов. В состав красителя входит небольшое количество аммиака, краситель, которые работают с добавлением оксидов.

РН-среда красителя II группы щелочная.

Красители этой группы предназначены для:

1.Закрашивания седины (до 100%).

2.Изменения цвета волос.

В этой группе стоит отметить еще один вариант красок – это безаммиачные краски, которые имеют способность осветления волос. Они работают как перманентные краски, но вместо аммиака содержат в своём составе этаноламин. Добавление этаноламина позволяет получить краситель для волос, лишенный неприятного запаха. Обычно процент перекиси у них такой же.

Окрашивание, окисление – это результат положения цвета, фона осветления и цвета красителя. При окрашивании волос традиционно используются такие окислители:

-1,5%, -1,9% или -2,1% - используются для тонирования или «полуперманентного» окрашивания (иногда стилисты перманентное (аммиачное) окрашивание на низких окислителях называют «полуперманентным», правда это несколько противоречит его определению;

-3%(10 vol) – используется для осветления волос на 1 тон, окрашивания тон в тон и темнее;

-6%(20vol)- используется для осветления волос на 2 тона, осветление волос до 5 тонов с порошком, окрашивания

тон в тон, для окрашивания седых волос, окрашивания в темные тона;

-9%(30vol)- осветляет волосы на 2-3 тона, до 5-7 тонов с использованием порошка;

-12%(40vol)- для супер осветляющих красок 10-12 ряда уровня тона.

Обозначение 10 vol, 20 vol, 30 vol, 40 vol — это химико-физический показатель окислителя, обозначающий объём освобожденного кислорода в результате химической реакции перекиси водорода. Время выдержки краски на волосах напрямую зависит от количества освобожденного кислорода. Освобожденный кислород очень активен и имеет способность осветлять пигмент волос, тем самым подготавливая их для окрашивания искусственным пигментом. Химические красители имеют яркие переливающиеся оттенки, хорошо закрашивают седину.

Также к этой группе красителей для волос относятся микстоны различных фирм. Они предназначены для коррекции цветового нюанса и добавляются в краситель.

Первая и вторая группы красителей с научной точки зрения

К 1-й группе относятся все отбеливающие (обесцвечивающие) вещества: гидропирит, перекись водорода (пергидроль). Необходимость выделения отбеливающих средств в самостоятельную группу обусловлена тем, что процесс обесцвечивания волос не

только нужен почти при всех способах покраски волос, но также является самостоятельным видом работы. Чистая перекись водорода (85—90%-ной концентрации) — сиропообразная прозрачная жидкость. В такой концентрации перекись водорода является взрывоопасным веществом и в розничную продажу не поступает. 25—30%-ная перекись водорода, называемая пергидролью, используется в парикмахерской практике для осветления волос. Одна молекула перекиси водорода H_2O_2 состоит из двух атомов кислорода и двух атомов водорода. Это очень непрочное соединение, которое быстро разлагается на атомарный кислород и воду H_2O под действием света и повышенной температуры, а также при взаимодействии со щелочью. Именно выделяющийся атомарный кислород и является активным агентом в обесцвечивании пигмента и разрыхлении верхнего чешуйчатого слоя волос. Для предохранения H_2O_2 от быстрого разложения в ее состав добавляют стабилизирующие вещества. Обычно таким веществом служит какая-нибудь слабая кислота, например, ортофосфорная. Как известно, растворы кислот характеризуются наличием в них свободных

положительно заряженных ионов водорода H^+ ; избыток ионов водорода и препятствует разложению перекиси. Но все же и стабилизирующие вещества остановить полностью процесс разложения не могут. Поэтому при хранении перекиси водорода необходимо соблюдать следующие условия: применять темную посуду с притертой пробкой; для предотвращения разрыва посуды наполнять ее не более чем на $4/5$ объема; хранить перекись водорода в темном прохладном месте.

Окрашивание волос красителями 2 группы Во 2-ю группу входят красители органического синтеза, которые являются чисто химическими красителями, т. е. при воздействии на кератин волос вступают с ним в химическую реакцию. Именно поэтому красители 2-й группы называются химически активными.

Парафенилендиамин выпускается в виде кристаллов, темно-коричневого, серо-бурого, синего и других цветов с характерным блеском. Это очень легко окисляемое соединение (оно окисляется даже кислородом воздуха), следовательно, хранить его необходимо в плотно закрытой посуде и не на свету. Парафенилендиамин входит в состав почти всех окислительных красок,

выпускаемых в нашей стране. Применение его дает возможность получать различные естественные цвета волос. Однако парафенилендиамин имеет недостаток: в больших концентрациях он может вызвать воспаление кожи. Госсанинспекцией разрешено использовать парафенилендиамин в концентрации не более 1,3%, при которой он безвреден и не вызывает никаких болезненных явлений. Резорцин входит в состав почти всех окислительных красок, выпускаемых отечественной промышленностью в настоящее время. В составе краски резорцин выполняет двойную роль: 1) является хорошим антисептическим средством против воспалительных процессов кожи, которые могут возникнуть при окраске волос; 2) как компонент, входящий в состав, повышает качество окраски, придавая ей устойчивость к свету и колорит, смягчая действие парафенилендиамина. Оксигидрохинон выпускается в виде порошка светло-коричневого цвета. Легко окисляется кислородом воздуха, поэтому хранить его следует в плотно закрытом сосуде и не на свету. Очень хорошо растворяется в воде. Применяется в основном в смеси с парафенилендиамином, придавая окрашиваемому материалу

коричневый оттенок значительной светопрочности. Может применяться и с другими окислительными красителями. Парааминофенол выпускается в виде кристаллического порошка с металлическим блеском. Применяется в смеси с другими красителями для придания волосам коричневых и серых тонов, однако в последнем случае в составе должен отсутствовать аммиак. Гидрохинон представляет собой порошок светло-коричневого цвета, применяется в смеси с другими красителями, способствует быстрому закрашиванию седых волос. Аминодифениламин применяется для окраски волос в серые тона. Его можно применять в смеси с другими красителями и для получения синеватых оттенков волос. Перечисленные красители сами по себе красящими веществами не являются. В чистом виде это бесцветные или слабоокрашенные соединения. Чтобы сделать их способными окрашивать волосы, их окисляют перекисью водорода, т. е. получают продукты окисления этих соединений, которые и являются собственно краской. Поэтому красители 2-й группы называются также окислительными.