

толщины слоя. Для этого нужно, чтобы скорость диффузии проявляющего раствора в эмульсионный слой в стадии колоидного пропитывания, превалировала бы над скоростью проявления. Это достигается снижением величины рН проявляющего раствора и температуры. Снижение величины рН не отразилось на скорости диффузии такого пропитателя в эмульсионный слой, тормозит скорость проявления скрытого изображения при низких температурах. Таким образом, величина рН проявляющего раствора является одним из факторов, позволяющих регулировать скорость проявления при низких температурах.

Величина рН проявляющего раствора оказывает также значительное влияние и на прозрачность эмульсионных слоев, которые, как указывалось выше, имеют малые размеры микрокристаллов галогенида серебра. Известно, что процесс проявления сопровождается одновременным растворением эмульсионных зерен вещества, входящего в состав проявляющего раствора - сульфитов натрия и бромистым калием. Скорость растворения эмульсионных зерен тем значительнее, чем меньше их размер, ниже содержание растворителей в проявляющем растворе, величина рН раствора и температура проявления, а также чем больше продолжительность процесса. Растворение микрокристаллов галогенида серебра в слое создает условия для физического проявления, которое, в конечном счете, обуславливает возникновение дихроической вуали. Вследствие повышенной растворимости микрокристаллов галогенида серебра в кислой среде вероятность образования дихроической вуали при всех прочих равных

толщины слоя. Для этого нужно, чтобы скорость диффузии про-
являющегося раствора в эмульсионный слой в стадии колоидного
проявления, превалировала бы над скоростью проявления.
Это достигается снижением величины рН проявляющего раствора
и температуры. Снижение величины рН не отразилось на скорос-
ти диффузии такого проявителя в эмульсионный слой, тормозит
скорость проявления скрытого изображения при низких темпера-
турах. Таким образом, величина рН проявляющего раствора яв-
ляется одним из факторов, позволяющих регулировать скорость
проявления при низких температурах.

Величина рН проявляющего раствора оказывает также зна-
чительное влияние и на прозрачность эмульсионных слоев, ко-
торые, как указывалось выше, имеют малые размеры микрокри-
сталлов галогенида серебра. Известно, что процесс проявления
сопровождается одновременным растворением эмульсионных зерен
вещества, входящего в состав проявляющего раствора - суль-
фитам натрия и бромистым калием. Скорость растворения эмуль-
сионных зерен тем значительнее, чем меньше их размер, ниже
содержание растворителей в проявляющем растворе, величина
рН раствора и температура проявления, а также чем больше
продолжительность процесса. Растворение микрокристаллов га-
логенида серебра в слое создает условия для физического про-
явления, которое, в конечном счете, обуславливает возникнове-
ние дихроической вуали. Вследствие повышенной растворимос-
ти микрокристаллов галогенида серебра в кислой среде вероят-
ность образования дихроической вуали при всех прочих равных

толщины слоя. Для этого нужно, чтобы скорость диффузии про-
являющегося раствора в эмульсионный слой в стадии колоидного
проявления, превалировала бы над скоростью проявления.
Это достигается снижением величины рН проявляющего раствора
и температуры. Снижение величины рН не отразилось на скорос-
ти диффузии такого проявителя в эмульсионный слой, тормозит
скорость проявления скрытого изображения при низких темпера-
турах. Таким образом, величина рН проявляющего раствора яв-
ляется одним из факторов, позволяющих регулировать скорость
проявления при низких температурах.

Величина рН проявляющего раствора оказывает также зна-
чительное влияние и на прозрачность эмульсионных слоев, ко-
торые, как указывалось выше, имеют малые размеры микрокрис-
таллов галогенида серебра. Известно, что процесс проявления
сопровождается одновременным растворением эмульсионных зерен
вещества, входящего в состав проявляющего раствора - суль-
фитам натрия и бромистым калием. Скорость растворения эмуль-
сионных зерен тем значительнее, чем меньше их размер, ниже
содержание растворителей в проявляющем растворе, величина
рН раствора и температура проявления, а также чем больше
продолжительность процесса. Растворение микрокристаллов га-
логенида серебра в слое создает условия для физического про-
явления, которое, в конечном счете, обуславливает возникнове-
ние дихроической вуали. Вследствие повышенной растворимос-
ти микрокристаллов галогенида серебра в кислой среде вероят-
ность образования дихроической вуали при всех прочих равных

толщины слоя. Для этого нужно, чтобы скорость диффузии про-
зрачного раствора в эмульсионный слой в старинном холодного
прозрачного, пропаривала бы над скоростью пропаривания.
Это достигается снижением величины p_i прозрачного раствора
и температуры. Снижение величины p_i не ограничилось на скорости
диффузии такого прозрачного в эмульсионный слой, тождество
скорости пропаривания сифонного изображения при низких темпера-
турах. Таким образом, величина p_i прозрачного раствора яв-
ляется одним из факторов, позволяющих регулировать скорость
пропаривания при низких температурах.

Величина p_i прозрачного раствора оказывает также зна-
чительное влияние и на прозрачность эмульсионных слоев, по-
тому, как указывалось выше, имеют малые размеры микрокри-
сталлов галогенида серебра. Известно, что процесс пропаривания
сопровождается одновременным растворением эмульсионных зерен
вещества, входящих в состав прозрачного раствора - суль-
фитов натрия и бромистого калия. Скорость растворения эмуль-
сионных зерен тем значительнее, чем меньше их размер, выше
содержание растворителей в прозрачном растворе, величина
 p_i раствора и температура пропаривания, а также чем больше
продолжительность процесса. Растворение микрокристаллов га-
логенида серебра в слое создает условия для физического про-
паривания, которое, в конечном счете, обуславливает возникнове-
ние дифракционной мушкетер. Вследствие повышенной растворимо-
сти микрокристаллов галогенида серебра в жидкой среде порош-
ность образования дифракционной мушкетер при всех прочих равных