

فیلم با وکانه های عکاسی چگونه ساخته میشود؟

امولسیون های حساس

هادی شفائیه

امولسیون را در استوانه‌ای بزرگی که کف آن از نقره ساخته شده و مانند دوش حمام و سر آب‌پاش سوراخ سوراخ است میریزند و آنرا فشار میدهند تا از سوراخها به شکل دانه‌هایی خارج گردد. این دانه‌ها به‌وفور شستشو داده میشود و سپس برای چکیدن آب به انتظار میماند. طی این عملیات، مواد حذف شدنی در آب حل شده املاح نقره‌ی غیر قابل حل (برمور، یدور، کلرور) در امولسیون باقی میماند.

آنگاه نوبت ماتوراسیون دوم میرسد. دوباره امولسیون را ذوب میکنند و آنرا در حرارت معین مدتی نگه میدارند تا حساسیت^{۱۰} و گراداسیون^{۱۱} لازم را کسب کند.

بالاخره مواد دیگری به آن میافزایند تا از فاسد شدن و گندیدن جلوگیری شود، ریزش^{۱۲} آن بر روی فیلم سهل‌تر گردد، بعضی خواص بدان بدهد و یا آنها را تعدیل کند.

پیش از اینکه امولسیون حاضر را روی فیلم‌های سلولوئید یا کاغذها بکشند لازم است فیلم یا کاغذ با انجام عملیات متعدد حاضر و آماده گردد.

بدین منظور روی سلولوئید یک لایه ژلاتین، که بطرز خاصی تهیه شده، کشیده میشود تا امولسیون به خوبی روی آن انطباق یابد. کاغذها با یک و یا چند لایه سولفات باریت^{۱۳}

اگر مقداری برمور پتاسیم^۱ و یدور پتاسیم^۲ را در محلولی از ژلاتین حل کرده و در حالیکه آنرا به شدت وبدون توقف بهم میزنند با فشار و قدرت عمل نیترات نقره^۳ بدان داخل کنند خمیری به دست میآید که نسبت به نور حساسیت دارد و در حقیقت همان لایه‌ی حساس^۴ است که روی فیلم‌ها کشیده میشود و به وسیله‌ی آن عکسبرداری امکان‌پذیر میگردد. در طی این عملیات، نقره‌ی نیترات نقره با برمور و یدور پتاسیم ترکیب شده، برمور نقره^۵ و یدور نقره^۶ ایجاد میشود.

این املاح متبلور^۷ نقره در محلول ژلاتین قابل حل نبوده و در آنجا به حال تعلیق^۸، مانند قطعات بسیار ریز کره و پنیر در داخل شیر، باقی میماند. در نتیجه‌ی بهم‌زدن شدید، املاح معلق بطور یکنواخت در این خمیر تقسیم میگردد.

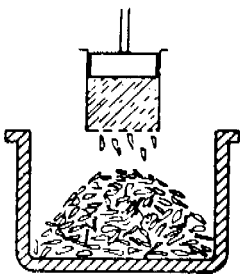
میزان حساسیت بلورهای ملح نقره نسبت به نور بستگی دارد: با حرارت محلول‌ها، جنس و غلظت ژلاتین، درجه^۹ تکامل، طبیعت و مقدار املاح حل شده.

تکامل چیزی نیست جز گرم کردن امولسیون در مدت معین، تا آنجا که خواص فتوگرافیک دلخواه را به دست آورد. این عمل با افزودن مقداری آمونیاک به نیترات نقره سهل‌تر انجام میگردد (طریقه‌ی که از طرف Gantois Van Monckhoven کشف شده است). در نتیجه^{۱۰} ماتوراسیون، امولسیون‌ها حساسیت بیشتری کسب میکنند.

بلافاصله بعد از ماتوراسیون، امولسیون را میگذارند تا سفت گردد و برای این منظور آنرا چند ساعت در میان یخ قرار میدهند.

امولسیون‌هایی که بدین ترتیب به دست آمده خالص نیست و در آن نیترات پتاس و سایر باقی‌مانده‌های فعل و انفعالات شیمیایی وجود دارد که باید به وسیله‌ی شستشو حذف گردد. از اینرو ابتدا آنرا به وسیله‌ی پرس مخصوص به قطعات کوچک تقسیم میکنند. طریقه‌های مختلفی برای اینکار متداول است که یکی از آنها به شرح زیر است:

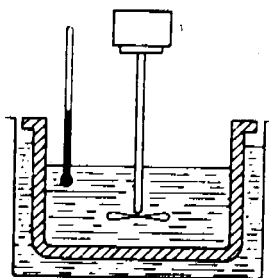
- 1) Bromure de potasse.
- 2) Iodure de potasse.
- 3) Nitrate d'argent.
- 4) Emulsion sensible photographique.
- 5) Bromure d'argent.
- 6) Iodure d'argent.
- 7) Cristallisé.
- 8) Suspension.
- 9) Maturation.
- 10) Sensibilité.
- 11) Gradation.
- 12) Coulage
- 13) Sulfate de baryte.



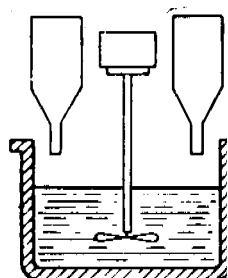
D - قطره قطره کردن



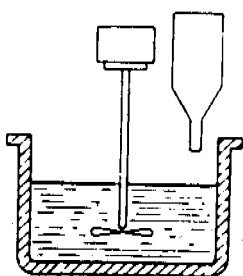
C - قرار دادن درخ



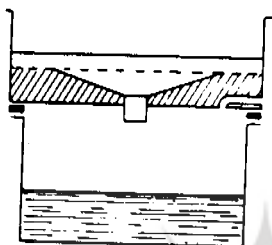
B - تکامل



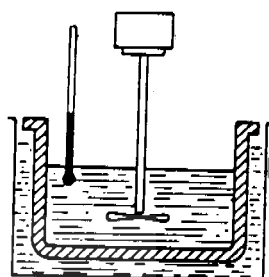
A - بزدن



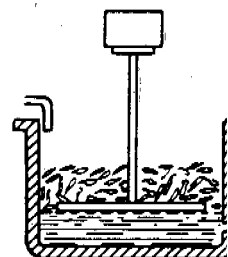
H - تطبیق



G - صاف کردن



F - زرد کردن



I - شست

است؛ بدین معنی که تأثیرات نورانی ضعیف‌تر، یا زمان‌های کوتاه‌تر، برای ایجاد تصویر در آنها کفایت میکند. بنابراین، تحت شرایط مساوی، لازم است چنین موادی نسبت به انواع دیگر کمتر در معرض نور قرار گیرد. بدین ترتیب، لزوم شناسایی دقیق درجه‌ی حساسیت امولسیون‌های مورد استفاده، برای تنظیم صحیح درجات دیافراگم و سرعت به خوبی معلوم می‌گردد.

تدوین میزان و مقیاس دقیق حساسیت، به حدی که در نظر اول آسان مینماید نیست. زیرا حساسیت به عوامل متعددی بستگی دارد که امکان تفکیک آنها نیست و از اینرو، موضوع درخور تعبیر و تفسیرهای مختلف است و سیستم‌های گوناگونی که برای تعیین حساسیت‌ها و اختلافات آنها ترتیب یافته از همین‌جا سرچشمه می‌گیرند.

علمی که خواص مختلف امولسیون‌ها را مطالعه و طریقه‌هایی

آغشته میشود. نقش این ماده تنها انطباق کامل امولسیون با کاغذ نبوده ضمناً از نفوذ امولسیون در کاغذ نیز جلوگیری میکند و درخشش و رنگ مخصوص بدان می‌بخشد.

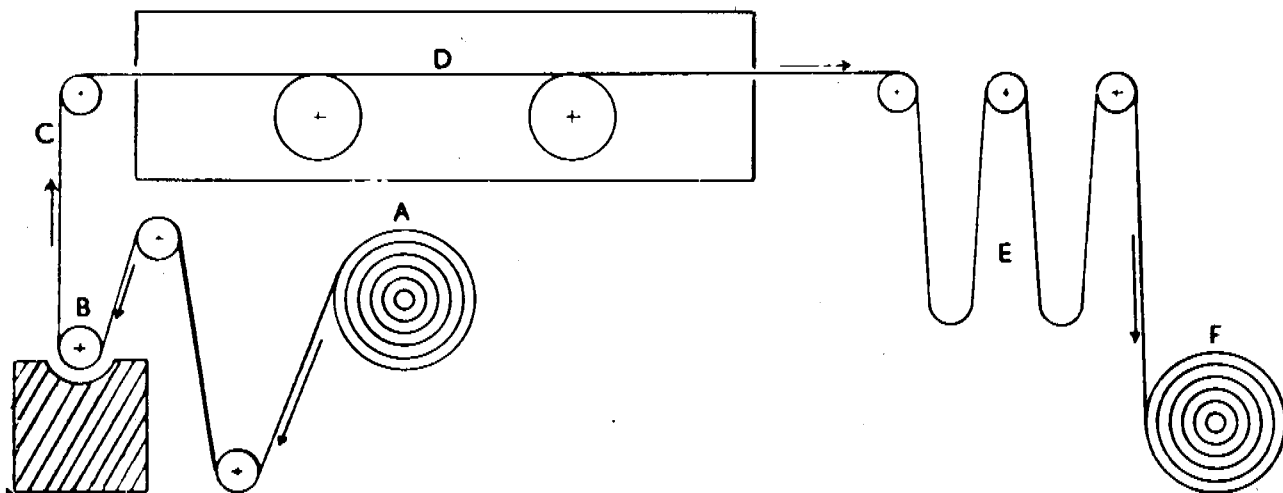
حساسیت و کنتراست

املاح نقره‌ی موجود در امولسیون نسبت به نور حساسند. یعنی اگر در برابر نور قرار گیرند متحمل تغییر و تبدیلی می‌گردند. چگونگی این تغییر و تبدیل به خوبی شناخته نشده است. آنچه معلوم گردیده عبارتست از اینکه هر دانه‌ی نقره‌ی متأثر از نور (اجتماع کریستال‌های املاح نقره)، یک لکه‌ی سیاه میکروسکوپی عرضه میکند که جرم نور^{۱۴} نامیده میشود، مجموعه‌ی دانه‌های شامل چنین جرمی تصویر نامرئی^{۱۵} را به وجود می‌آورد که در موقع ظهور، این دانه‌های جرم‌دار سیاه میشود و تصویر مرئی ایجاد میگردد.

بعضی از امولسیون‌ها حساس‌تر از امولسیون‌های دیگر

14) Germe de lumière.

15) Image latente.



۱ - ریزش امولسیون روی سلولوئید یا کاغذ

سلولوئید یا کاغذ آماده از حلقه (A) به سیلندر (B) منتقل و در آنجا امولسیون حساس به رویش کشیده میشود. سلولوئید یا کاغذ امولسیون دار (C) به محفظه سردکننده (D) میگردد که در آنجا امولسیون گرم، سرد و سفت میگردد و سپس در خارج این محفظه آب ویزان میشود (E) تا بحد کافی خشک گردد و بالاخره به حلقه (F) می‌پیچد که از آنجا برای بردن به قطعات مختلف انتقال یابد.

به حدی پوشیده شده که درست نصف نور رسیده را از خود عبور میدهد، سومی از یک لایه‌ی دابل پوشیده شده و همینطور تا آخر... پس، سومین درجه $\frac{1}{4}$ نور را میگذراند، چهارمی $\frac{1}{8}$ و الخ...

حالا اگر یک امولسیون عکاسی را زیر این معیار گذاشته و نوری به آن دهیم، پس از ظهور، نکاتیف آن به دست خواهد آمد (شکل ۳ قسمت B).

در این شکل مستطیل‌هایی دیده میشود که از سفید، پله پله خاکستری تیره تر شده تا بالاخره به سیاهی کامل رسیده. این سیاه شدن قابل اندازه گیری است.

روی محور OX ارزش‌های ثابت شدت‌های نور، که با پله‌های معیار مطابقت دارد، منتقل میگردد و روی محور OY ارزش‌های میزان سیاه شدن اندازه گیری شده‌ی پله‌های کپی معیار نقل میشود. از این نقطه‌ها خطوطی موازی محور OX رسم میگردد. با ترسیم خطوط عمودی بر روی محور OX، که از وسط پله‌های متوالی معیار بالا میرود، یک سری نقطه‌های تقاطع به دست می‌آید که با اتصال این نقطه‌ها به یکدیگر، منحنی «سیاه شدن» امولسیون مورد آزمایش ایجاد میگردد.

به طوری که مشاهده میشود این منحنی تشکیل یافته از یک

برای اندازه گیری آنها جستجو میکند سانسیتومتری^{۱۶} نامیده می‌شود.

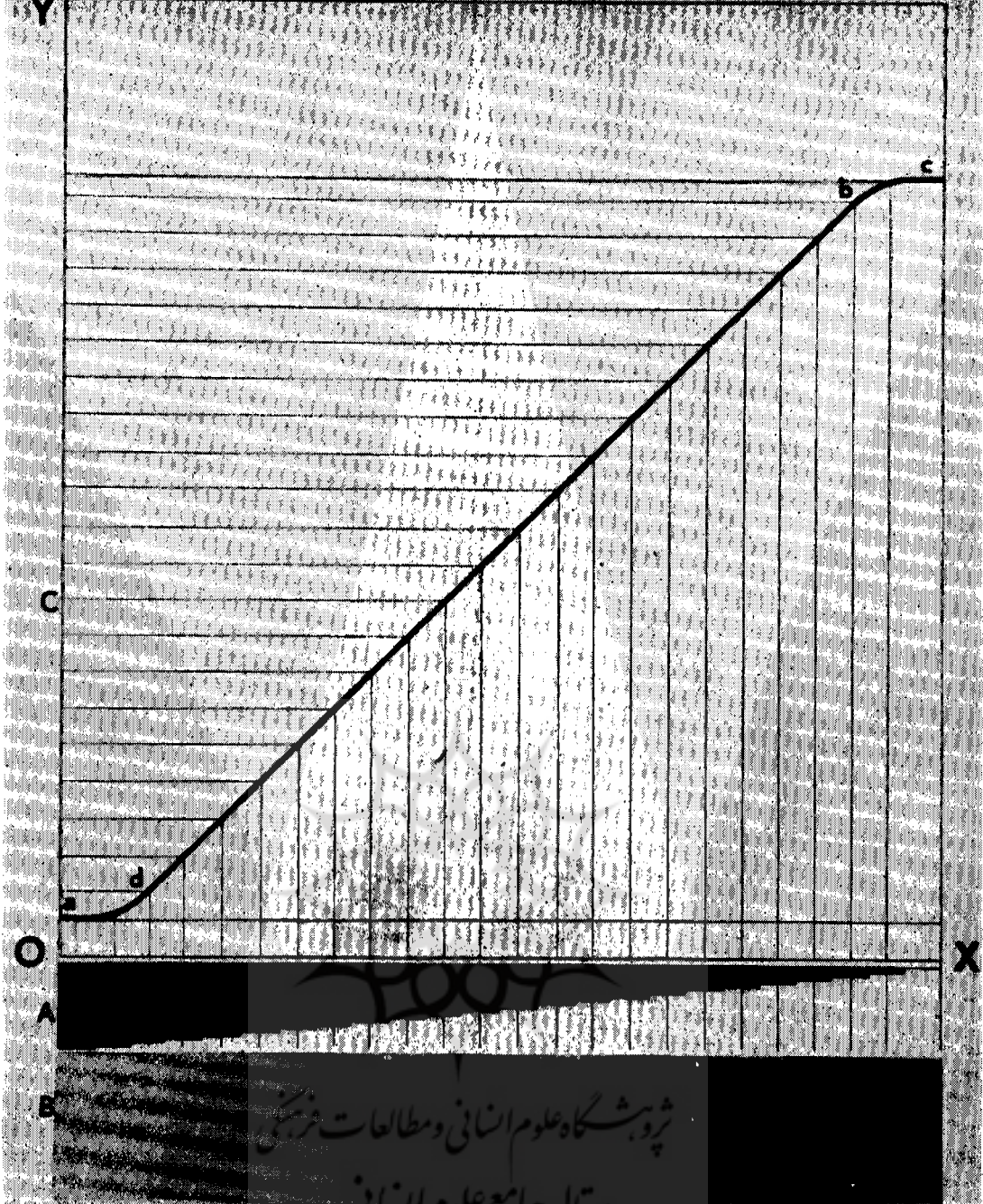
سانسیتومتری، به وسیله‌ی یک منحنی، که آنرا منحنی سیاه شدن مینامند، چگونگی سیاه شدن یک امولسیون را در برابر تأثیرات مختلف نور نشان میدهد.

میدانیم که در موقع گرفتن یک عکس، در زمانی یکسان، نقاط مختلف یک امولسیون تحت تأثیر نورهایی با شدت کم و بیش قرار میگیرند که از نواحی تیره و روشن موضوع بدان میرسد. پس از ظهور، هر یک از این آثار نور، روی لایه‌ی حساس با مقداری سیاهی تظاهر میکند که با شدت وضعف نور نسبت معینی دارد. منحنی مزبور بطور شماتیک نشان میدهد که چگونه به نسبت کمیت نور، «سیاه شدن» به تدریج شدت می‌یابد. بدین ترتیب، شخص مطلع با یک نگاه میتواند به خواص اساسی یک امولسیون پی ببرد.

این منحنی چگونه ترتیب می‌یابد؟

اگر یک شیشه‌ی دراز را به مستطیل‌های کوچک تقسیم کرده و از راست به چپ آنها را با لایه‌ی ازرنگ مخصوص به تدریج پررنگتر و تیره تر سازیم یک «معیار» به دست خواهد آمد (شکل ۳ قسمت A مقطع عرضی شیشه).

مستطیل اول کاملاً بیرنگ است و دومی از یک لایه رنگ



گاما γ GAMMA

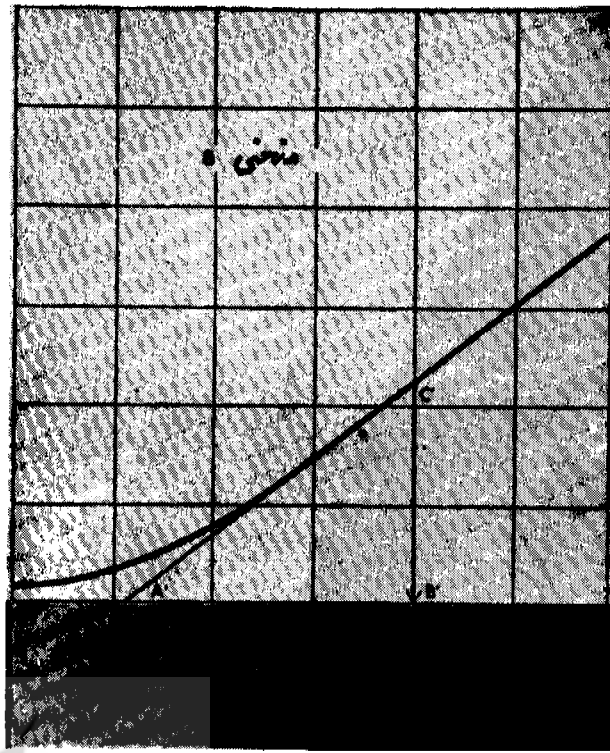
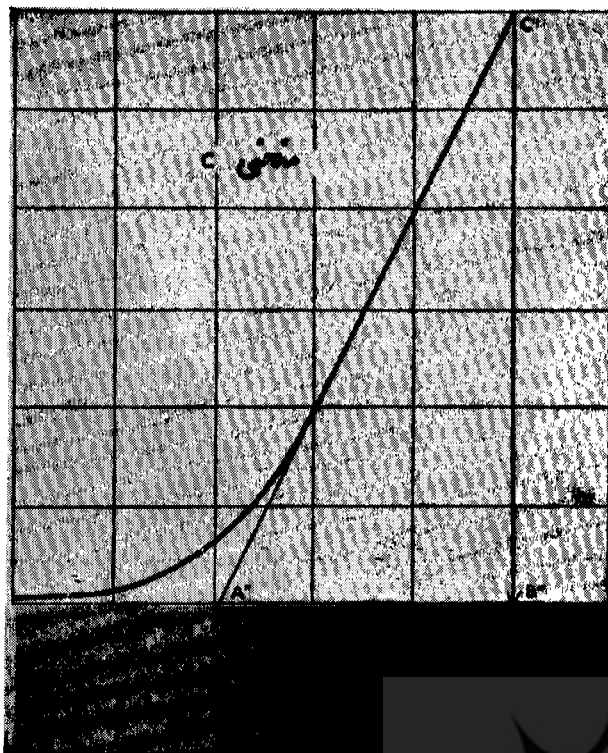
اگر منحنی‌های شکل‌های ۴ - ۵ - ۶ را با هم مقایسه کنیم مشاهده میشود که طرز صعود آنها یکسان نیست، یعنی که در برابر افزایش مساوی شدت نور «سیاه شدن» آنها به همان میزان شدت نمی‌یابد.

قسمت مستقیم سه منحنی را تا حد محور افقی امتداد میدهیم و به این ترتیب سه نقطه‌ی (A'' - A' - A) به دست

قسمت خط مستقیم (یا تقریباً مستقیم) db و دو انحنای ad, bc - در قسمت مستقیم (db) به نسبت افزایش نور، «سیاه شدن» نیز بیشتر میشود. در ناحیه‌ی ad افزایش سیاهی کمتر از قسمت db است؛ در ناحیه‌ی bc «سیاه شدن» به تدریج کاهش می‌یابد تا آنجا که منحنی تغییر جهت میدهد و بالاخره تشدید نور حتی باعث تقلیل سیاهی میشود. این حادثه را سولاریزاسیون^{۱۷} می‌گویند.

قسمت مستقیم db ناحیه‌ی نور صحیح است، ad یا پایه‌ی منحنی به کم‌نوری^{۱۸} و bc یا شانه‌ی منحنی به پرنوری^{۱۹} مربوط میباشد.

- 17) Solarisation.
- 18) Sous - exposition.
- 19) Sur - exposition.



میآید. بر روی هر يك از این محورهای افقی يك خط عمود چنان رسم میکنیم که منحنی را در نقطه‌یی از قسمت مستقیم آن قطع کند؛ بدینگونه سه خط عمود CB - $C'B'$ - $C''B''$ ایجاد می‌شود.

نسبت $\frac{CB}{AB}$ را گامای منحنی A

نسبت $\frac{C'B'}{A'B'}$ را گامای منحنی B

نسبت $\frac{C''B''}{A''B''}$ را گامای منحنی C می‌گویند.

گاما γ فاکتور کنتراست امولسیون نیز نامیده میشود. کنتراست يك امولسیون وقتی نرمال 40° تلقی میشود که

گامای آن در حدود (0,8 - 1,0) باشد: $\frac{CB}{AB} = 1$

در امولسیون‌های سافت 41° یا ملایم گاما پایین‌تر از

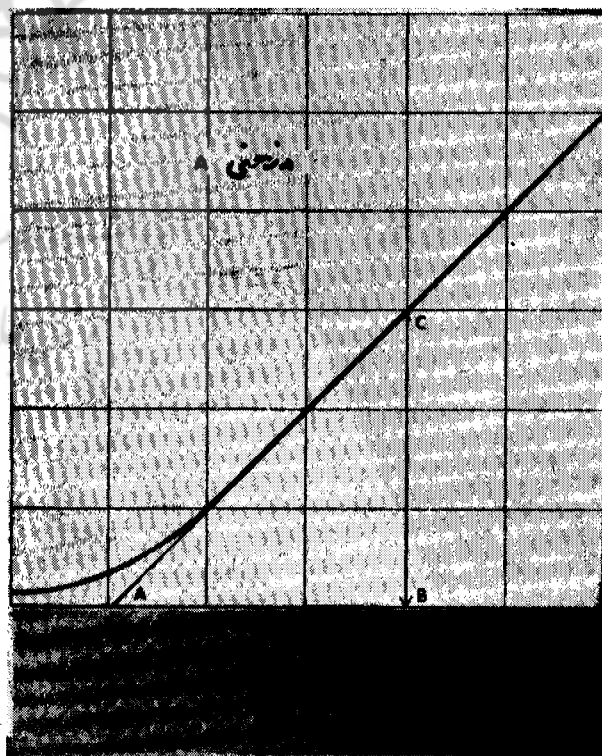
0,8 است:

$$\frac{C'B'}{A'B'} < 0,8$$

در امولسیون‌های هارد 44° یا قوی گاما بالاتر از 1,0

است:

$$\frac{C''B''}{A''B''} > 0,1$$



20) Normal.

21) Soft.

22) Hard.