#### Tesis de Posgrado



# Estudio de un método para la calibración de emulsiones fotográficas

Genijovich de Kowalewski, Dora

1948

Tesis presentada para obtener el grado de Doctor en Química de la Universidad de Buenos Aires

Este documento forma parte de la colección de tesis doctorales y de maestría de la Biblioteca Central Dr. Luis Federico Leloir, disponible en digital.bl.fcen.uba.ar. Su utilización debe ser acompañada por la cita bibliográfica con reconocimiento de la fuente.

This document is part of the doctoral theses collection of the Central Library Dr. Luis Federico Leloir, available in digital.bl.fcen.uba.ar. It should be used accompanied by the corresponding citation acknowledging the source.

Cita tipo APA:

Genijovich de Kowalewski, Dora. (1948). Estudio de un método para la calibración de emulsiones fotográficas. Facultad de Ciencias Exactas y Naturales. Universidad de Buenos Aires. http://digital.bl.fcen.uba.ar/Download/Tesis/Tesis\_0563\_GenijovichdeKowalewski.pdf

Cita tipo Chicago:

Genijovich de Kowalewski, Dora. "Estudio de un método para la calibración de emulsiones fotográficas". Tesis de Doctor. Facultad de Ciencias Exactas y Naturales. Universidad de Buenos Aires. 1948

http://digital.bl.fcen.uba.ar/Download/Tesis/Tesis\_0563\_GenijovichdeKowalewski.pdf



Facultad de Ciencias Exactas y Naturales



#### UNIVERSIDAD MACIONAL DE BUENOS AIRES

#### PACULTAD DE CIENCIAS, EXACTAS, FISICAS Y NATURALES



## \* ESTUDIO DE UN METODO PARA LA CALIERACION DE EMULCIONES FOTOGRAFICAS "

Feis: DE3

Trabajo de Tesis presentado para optar al título de Doctora en Química por:

DOKA G. DE KUWALEWSKI

ABALINGA Y YULUV A

Padrino de Tesis:

Prof. Dr. Teoplia ling Di

Agradesco al Director del Departamento de Física
Profesor Dr. Teófilo Isnardi por el continuo interés y
apoyo en todas las etapas del presente trabajo, así como por las facilidades concedidas en el Departamento de
Física, en cuyos laboratorios se efectuaron las experiencias.

Al Dr. Ricardo Platseck por sus valiosas sugerencias y críticas durante la preparación del manuscrito.

A los miembros del Departamento de Física de la Facultad de Ciencias Exactas, Físicas y Naturales por su cooperación y consejos ocasionales.

Al Señor conservador de Aparatos Don Alejandro Grosso y personal de laboratorio por la ayuda prestada.

## ESTUDIO DE UN METODO PARA LA CALIBRACION DE EMULSIONES POTOGRAFICAS

La calidad de una fotografía, sea ésta una simple fotografía de aficionado, o una de espectros, con condiciones de exposición
bien establecidas, está determinada principalmente por la curva característica de la emulsión utilisada (9). Dicha curva es la que
indica la relación entre la intensidad de la radiación que incidió
sobre la emulsión y el ennegrecimiento producido por dicha radiación. La determinación de dicha curva es una etapa imprescindible
en ciertas técnicas de espectrografía cuantitativa en las que la
placa fotográfica es la etapa intermedia entre la producción del fenómeno y la respuesta observada.

Los instrumentos espectrosoópicos fotoeléctricos (espectrofotómetros fotoeléctricos) eliminan esta etapa, ya que la respuesta
a la radiación es inmediata (corriente fotoeléctrica: proporcional
a la intensidad de la radiación incidente sobre la fotocélula). En
cambio, la utilización de los instrumentos espectrosoópicos fotográficos hace imprescindible las siguientes etapas: 1) producción de
ennegrecimientos con exposiciónes conocidas; 2) determinación de la
magnitud de los mismos mediante un dispositivo densitométrico; 3)
establecimiento de la función que relaciona la densidad de ennegrecimiento así obtenida, con la exposición.

En el llamado "método densitométrico", p. ej., lo que experimentalmente se determina (en oualquier tipo de placa) es la densidad de la línea característica del elemento cuya concentración se desea averiguar.

Se debe conocer la relación que liga la densidad con la exposición relativa para la placa utilizada, y aplicar el valor de la
intensidad así deducido a la curva analítica previamente efectuada,
que relaciona la intensidad relativa con la concentración del elemento en cuestión.

El presente trabajo tiene por objeto proponer y estudiar un método para la determinación de la curva característica de las emulsiones fotográficas. El método, cuya realización no se describe en ninguna cita bibliográfica consultada, está esbozado por 6 a w y e r ll) cuando, al ennumerar los distintos métodos para obtener exposiciones variables, dicos (pg. 258, obra cit.)

"Una posibilidad que parece no haber sido utilizada, consiste en variar la temperatura de una lámpara de incandescencia de la que se conoce la relación entre la intensidad luminosa y la temperatura".

El presente trabajo, basado en el anterior esboso de Sawyer, utilisa una lámpara de incandescencia calibrada como medio de exponer la emulsión en forma conocida, estando esta calibración efectuada en unidades arbitrarias de intensidad, por ser este tipo de calibración el utilizado en los métodos espectrográficos cuantitativos.

Se divide el presente trabajo en los siguientes capítulos:

- I) Emulsión, curva característica: distintos métodos de determinación.
- II) Descripción y realisación del método propuesto.
- III) Resultados experimentales.

#### 1): EMULSION FOTOGRAPICA

La emulsión fotográfica está constituída por agregados cristalinos de distintas sales de plata fotosensibles suspendidas en gelatina que es la que mantiene dichos cristales en posición y que es transparente a las ondas electromagnéticas de un amplio intervalo de longitudes de onda. A su vez dicha emulsión está extendida en forma de capa muy delgada sobre un soporte: vidrio, película de ester de celulosa, o papel, constituyendo lo que se conoce como: placa, film, o papel sensible.

La exposición a que se somete la emulsión fotosensible está dada por el producto de: I (intensidad de la energía radiante que incide sobre la emulsión) y <u>t</u> (tiempo en que dicha radiación actúa). Se expresa: E z I x t.

después de revelada, sólo presente el "fondo químico" constituído por plata metálica, originada durante la manufactura de la emulsión; que expuesta a grandes cantidades de luz no necesita del revelador para presentar precipitado de plata dentro de la gelatina; que, con pequeñas cantidades de luz sólo presenta el depósito después de estar sometida a la acción del revelador (agente reductor del bromuro de plata activo). Es decir, que la luz actúa sobre un cristal de bromuro de plata (BrAg), activándolo, originando la así llamada "imagen latente" sólo evidenciable como un único grano de plata, por un revelador que no produsca, además de la reducción, el agrupamiento de distintos granos en un único conglomerado.

Al ser expuesto el agregado cristalino de Brag adecuadamen-

te, se produce un efecto fotoeléctrico dentro de el domo consequencia del cual el electrón separado del ion Br se une al ion Ag, formando un átomo de plata.

Con exposición debil, un único quanto, al ser absorbido por el agregado cristalino de Er Ag, libera por cada molécula de BrAg, un átomo único de plata de la red cristalina. Cuanto mayor es la exposición, tanto peor es el rendimiento cuántico relativo, pues tienen lugar algunas recombinaciones entre electrones y iones (8).

El ennegrecimiento de la emulsión fotográfica no es, por lo tanto proporcional a la exposición luminosa que la impresiona. Cada tipo de emulsión presenta una relación que le es earacterística entre: la exposición (E=Ixt) y el ennegrecimiento. Esta relación es la que se conoce con el nombre de "curva característica".

Se toma como medida del ennegrecimiento de la emulsión fotográfica revelada, el valor  $\underline{d}$ : densidad de ennegrecimiento, definido como  $\underline{d}$ =  $\underline{\log_{10}}$   $I_{\rm e}/I$ , donde  $I_{\rm o}$  es la intensidad de la radiación incidente sobre el área de emulsión a medir, e  $\underline{I}$  la de la emergente correspondiente.

El valor de <u>d</u> correspondiente a un valor dado de la exposición <u>B</u> no es único, ya que depende de cómo se expone la emulsión: 1) en forma continua o intermitente; 2) con fuentes intensas y poco tiempo de exposición, o con fuentes débiles y mucho tiempo de exposición. La propiedad 1) se conoce con el nombre de "efecto de intermitencia", la 2) con el de " falla a la ley de reciprocidad <sup>(9)</sup>. Efecto de intermitencia: La densidad de ennegrecimiento producida por una exposición en un número discreto de intervalos, es en general diferente de la producida por una exposición continua de la misma energía total. Este "efecto de intermitencia" desaparece en algunas emulsiones si la frecuencia de los destellos posee un valor mayor que un cierto valor denominado: frecuencia crítica.

Por lo tanto, para que un método de calibración de emulsiones no tenga error debido a "efecto de intermitencia", no debe utilizarse iluminación intermitente.

Lev de regiorocidad, su falla: Durante mucho tiempo se admitió que para las emulsiones fotográficas regía la ley de Bunsen y Roscoe, según la cual el resultado de toda reacción fotoquímica depende sólo de la cantidad total de energía I x t que ha incidido sobre los materiales durante el tiempo t, independientemente del valor de la intensidad incidente y del valor de dicho tiempo. Se comprobó posteriormente que esta "ley de reciprocidad" no es aplicable a la emulsión fotosensible. Las diferencias observadas con respecto a esta ley se denominan en general: "fallas a la ley de reciprocidad".

En las emulsiones fotográficas se observa que el resultado de la reacción fotoquímica, o sea el ennegrecimiento, depende no sólo del valor del producto (Ixt), sino de los valores de I y de 1. (las diferencias en las densidades obtenidas para un mismo valor de (Ixt) son sólo observables cuando los valores de I o de 1 difieren en 1 o más órdenes de magnitud). Por lo tanto, se obtienen distintas curvas características de una misma emulsión, según la forma en que se ha efectuado la exposición.

La utilización de la curva característica de la emulsión

en el Análisis Espectrográfico Cuantitative an el cual aquiente ella se pasa de la densidad de una linea a las intensidades, sólo es correcta si el modo en que se expone las " marcas de calibración" (con las que se construye la curva de calibración) es igual al utilizado para obtener el espectro problema (2).

Como en cada rama de la espectrografía los tiempos de exposición son, en general, de un mismo orden de magnitud, las " marcas de calibración" deben obtenerse con un tiempo de exposición constante y del mismo orden de magnitud que la exposición a estudiar; e I variable,

#### CURVA CARACTERISTICA DE LA EMULSION FOTOGRAFICA

La curva característica de una emulsión fotográfica es la representación de la función que relaciona la exposición dada a una emulsión fotosensible con la densidad obtenida después del revelado. Esta curva se obtiene sometiendo al material fotosensible a una serie de exposiciones de valor relativo conocido y determinando luego la densidad de cada uno de los depózitos de plata producidos después del proceso de revelado.

A fin de no incluir la densidad correspondiente al fondo químico de la emulsión no expuesta (como sucedería de utilizar los valores  $I_o$  e I indicados anteriormente al definir  $\underline{d}$ ) se determina d =  $\log_{10}I_o/I$  a partir de los valores de  $I_o$  e I correspondientes ambos a intensidades emergentes de una zona no expuesta y expuesta, respectivamente.

Los valores de d se representan en función del log de las

exposiciones correspondientes obteniéndose la así también llamada "curva d-log<sub>10</sub>E" cuyo aspecto general es el de la fig. l. Se observa que comiensa para el valor 0 de densidad, curvándose hacia arriba; llega a una región lineal después de la cual disminuye de pendiente, llega a un valor máximo de densidad y luego disminuye para valores muy grandes de la exposición. Estas cinco regiones se conceen comunmente como: región de exposición nula (A); de sub- exposición (AB); de exposición correcta (B C) en la que la densidad es proporcional al log<sub>10</sub>E; de sobre exposición (CD); y región de solarisación o inversión (DE), nombre este último debido a que en este rango la densidad del depósito de plata disminuye con el aumento de la exposición.

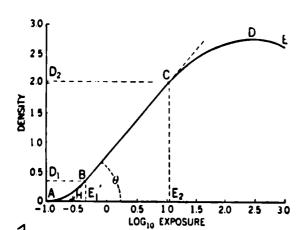


Fig. 66. The Characteristic Curve of a Photographic Emulsion.

La forma de la curva característica de cada emulsión
depende, no sólo de la
constitución de la emulsión
fotosensible, sino también
de la longitud de onda con
que se expone y la técnica
de revelado empleada (composición química del reve-

lador, tiempo y temperatura del revelado). Se definen como:

1) Latitud de una emulsión el rango de exposición es para las que existe linealidad entre el  $\log_{10} E$  y d. La medida de la latitud está dada por:  $E_2/E_1$ .

- 2) Contraste máximo  $C_{max}$ , de un material fotográfico: la diferencia en densidades entre los límites extremos de la parte lineal de la eurva. De la fig.:  $C_{max} = \frac{1}{2} \log_{10} E_2/E_1$ , donde  $\frac{1}{2}$  (también llamado "factor de contraste) es la pendiente de la parte lineal de la eurva d- $\log_{10} E = \log_{10} E$
- 3) <u>Inercia</u> de un dado material fotográfico es el valor de E (exposición) correspondiente al punto il de intersección entre la parte lineal de la curva característica con el eje de las abcisas. Por lo tanto, la inercia i, representa la mínima exposición capas de producir depósito de plata, suponiendo que, desde C hasta densidad cero, la curva es lineal.

#### MARCAS DE CALIBRACION (11)

Se define como "marca de densidad" o "marca de calibración" una cierta marca o mancha que se produce sobre la emulsión fotográfica mediante una exposición conocida.

Una manera de variar la exposición es veriar los tiempos, manteniendo constante la intensidad luminosa. Este método no se emplea , (1) pues, la utilización de tiempos de exposición muy diferentes a los empleados en la exposición del espectro problema origina errores en la determinación de densidades debido a la "falla de la ley de reciprocidad", fenómeno que acontece con todas las emulsiones. Para poder utilizar este método, se requiere previamente determinar experimentalmente la magnitud de la desviación a la ley de reciprocidad, con lo que dicho método resulta doblemente trabajoso.

En el procedimiento del sector rotatorio, un disco opaco que gira a una cierta velocidad, y al que se le ha quitado un sec-

tor de ángulo ajustable está interpuesto entre la fuente luminosa y la ranura del espectrógrafo. Este método también actúa por variación de los tiempos de exposición, con lo que posee el mismo error introducido por el anteriormente citado, además del originado por el "efecto de intermitencia". Sólo debe utilizarse el método del sector rotatorio a una frecuencia de rotación que el efecto de intermitencia sea despreciable y aplicarlo únicamente a emulsiones en que no introdusca error considerable. En el caso que se desee emplear el método del sector rotatorio en emulsiones que no poseen esa frecuencia crítica, se debe medir el valor del error por intermitencia a la frecuencia de destellos empleada.

El método más inmediato de variación de intensidades es alterar la distancia entre una fuente luminosa intensa y la ranura del espectrógrafo, haciendo empleo de la ley de las inversas de los cuadrados de las diferentes distancias. Esto raramente puede ser aplicado en la práctica por el gran especio requerido y por las dificultades existentes para mantener constante una fuente luminosa de gran intensidad.

Otros medios para reducir la intensidad consisten en insertar sucesivamente, en una sección transversal uniforme del haz luminoso; 1) diferentes aberturas de tamaño conocido (ello puede emplearse si la lente está libre de imperfecciones sonales); 2) mallas metálicas; 3) filtros neutros (constituídos por metales depositados por evaporación sobre vidrio o cuarzo). Tanto las mallas como los filtros deben estar calibrados en valores de transmisión, pudiendo emplearse en forma aditiva.

En todos los métodos anteriormente citados, las sucesivas "marcas de calibración" se obtienen una por una en cantidad necesa-

ria para trazar la curva de calibración, con lo que se pueden introducir errores en la determinación del tiempo de exposición y por falta de constancia de la fuente luminosa.

A fin de eliminar dichos errores es que se utilizan métodos que registran todas las marcas de calibración simultáneamente. Como se verá, todos estos métodos adolecen, en cambio, del error introducido en la lectura de densidades, ya que el máximo alto de cada marca de calibración es de 2 mm., con lo que se introduce el error por grano de la emulsión.

Un método para registrar las marcas simultáneamente, consiste en iluminar la ranura con luz que varía en intensidad de un extremo a otro de la misma en forma escalonada. Se pueden obtener estas condiciones mediante dispositivos diferentes, como ser: una cuña neutra escalonada (de antimonio, p.ej.) sector rotatorio escalonado y ranura escalonada (también llamada Ranura de Hansen).

Se engloba bajo la denominación de cuña absorbente neutra, cualquier medio que absorba un determinado porcentaje de luz, independientemente de la longitud de onda, y esté constituído por varias zonas, cada una de las cuales posea una cierta y predeterminada transmisión.

El sector rotatorio escalonado, y la ranura escalonada están indicados en las figs. 2 y 3.



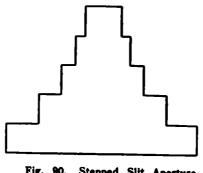


Fig. 90. Stepped Slit Aperture, with Openings in Logarithm Ratio of Width

La ranura escalonada se utiliza conjuntamente con un sistema óptico adecuado (que incluye una lente cilíndrica) que transforma una imagen de iluminación constante y ancho variable en una de ancho constante e iluminación variable.

Empleando cualquiera de los dispositivos de registro simultáneo con lus blanca y, estando previamente la ranura del espectrógrafo uniformemente iluminada, lo que se obtiene en la placa es una
serie de espectros, contínuos y uxtapuestos, de la fuente luminosa,
cada uno de los cuales está originado por una intensidad de lus proporcional a: la transmisión de cada escalón de la cuña absorbente;
al ángulo del sector rotatorio; o al ancho de cada escalón de la ranura escalonada, valores todos que hay que determinar previamente con
gran precisión.

#### (12),(14) MICROPOTOMETRIA DE LAS "MARCAS DE CALIBRACION"

Se denomina densitómetro a un tipo de fotómetro destinado a medir la densidad de los ennegrecimientos efectuados sobre la emul-sión fotográfica. Como la medida de la intensidad luminosa se efectúa sobre un área pequeña (ranura), el instrumento se denomina, generalmente: "microfotómetro" o "microdensímetro".

En principio, estos instrumentos están constituídos por:

1) una fuente luminosa incandescente de intensidad constante. 2) un sistema óptico y mecánico para concentrar su lus sobre una ranura, cuya imagen iluminada es enfocada sobre la porción de la placa a fotometrear, y que proyecta la porción iluminada de la placa sobre el plano en que se efectúa la medición.

Todos estos densitómetros poseen dispositivos que permiten comparar la intensidad luminosa del haz que ha atravesado la parte elegido de la emulsión con la de la misma u otra parte del has que atraviesa una sona clara de igual área de la misma placa, sucesiva o simultáneamente.

La determinación de la densidad de la marca, puede realisarse mediante el microfotómetro del tipo subjetivo, en el que se efectúa la igualación de los brillos de dos campos, iluminado uno por un
haz que atraviesa la marca, y el otro por un has de comparación euya
intensidad se gradúa en forma conocida, mediante un dispositivo de
diafragma o de cuña neutra. A pesar que este método permite efectuar
lecturas de intervalos muy amplios de densidad, presenta los inconvenientes de: lentitud de operación y cansancio del operador, sumándose a ello la poca precisión obtenida en los aparatos comerciales.

A fin de obtener resultados independientes del operador, y más precisos que los obtenidos por comparación visual, es que generalmente se emplea alguna forma de densitómetro objetivo con dos o una células fotoeléctricas o fotovoltaicas, situadas de modo que la imaquen de la parte iluminada de la placa se proyecte sobre la superficie fotosensible.

Los densitómetros fotoeléctricos a lectura directa aprove-

when la proporcionalidad existente entre la corriente fotoeléatrica y la intensidad luminosa incidente. En dichos instrumentos, se lee, mediante un galvanómetro, la intensidad de la corriente fotoeléctrica, que es la que se toma como medida de la intensidad luminosa. Una descripción de un tipo tal de instrumento se encuentra al tratar en detalle el aparato empleado en el presente trabajo (figs. 28 y 29).

Los instrumentos fotoeléctricos basados en el "método de quero", poseen dos células fotoeléctricas conectadas en opisición, de manera que quando ambas reciben igual cantidad de luz, no se registra
corriente fotoeléctrica. Su diseño se asemeja al microfotómetro visual. Esencialmente, la diferencia reside en que las células fotoeeléctricas reemplazan al ojo en su misión de determinar la igualdad de
iluminación de los dos campos, efectuando ello con mayor precisión.
Pero dichos microfotómetros objetivos, son tan lentos como los subjetivos debido a la necesidad del ajuste del diafragma o cuña para llevar a cero el galvanómetro.

Cualquiera sea el tipo de microfotómetro, debe estar diseñado de modo que la única lus que llegue a la superficie fotosensible sea la transmitida por la superficie a medir de la placa.

Un error por defecto en la lectura de los ennegrecimientos (llamado efecto Schwarzschild-Villiger) se origina si se ilumina la placa con un has de luz cuya sección sea de área mayor que la de interés. Aunque exista delante del elemento fotosensible una ranura, llega a él (además de la luz transmitida por la superfície a medir) luz difundida por los cristales de bromuro de plata iluminados situados alrededor de dicha superfície. Por ser esta luz difusa proporcional al número de cristales (que es diferente en los alrededores de cada "marca de calibración), es que la magnitud del error no es constante

en cada lectura de distintos ennegrecimientos.

Se originan otros errores en las medidas efectuadas con mierofotómetro por: lus del cuarto de trabajo; lus difundida por el
polvo e imperfecciones pertenecientes a la placa o a los medios ópticos interpuestos entre ella y la fotocélula; reflexiones en las superficies de las lentes; factores todos ellos que hacen aparecer menor
el ennegrecimiento de la placa. Todos estas fuentes de error se pueden eliminar si se trabaja en la penumbra, se utilizan placas y lentes limpias y en perfecto estado, y cubiertas estas últimas por superficies antirreflectoras.

A fin de que en las lecturas del ennegrecimiento de distintas superficies de una misma emulsión no influya el diferente número de granos por unidad de área (en cuyo caso se origina el "error por grano") es necesario que la altura mínima de la imagen de la ranura con la qual se ilumina cada una de las superficies a medir, sea de 5 mm.

Todo tipo de microfotómetro requiere un tiempo de encendido previo al qual se verifica que el cero eléctrico se corre debido a la rápida descarga inicial de las baterías de alimentación. El voltaje de dichas baterías debe mantenerse constante dentro del 0,1 %, debido e que la variación del rendimiento luminoso es varias veces mayor que la correspondiente variación de tensión.

Antes de proceder a las mediciones con el microdensimetro, se debe verificar la constancia del "cero" del aparato, y la ausencia de lus extraña que incida sobre la superficie del elemento fotosensible.

les lectures que es necesario efectuar para calcular el valor: d $= \log_{10} I_o / I$  de les diferentes "marcas de calibración" son:

1) las correspondientes a las sucesivas "marcas", y 2) una pertene-ciente a una superficie determinada bien uniforme que se elije arbitreriamente como "placa clara", no siendo necesario que dicha sona sea verdaderamente la más clara, ya que los valores de intensidad luminosa necesarios para deducir á son valores relativos (I<sub>O</sub>/I).

En todo trabajo fotométrico sobre emulsiones fotográficas se debe utilizar una técnica de revelado, fijado y lavado pre-establecida en sus condiciones des tiempo, temperatura, etc., para obtener resultados reproducibles.

Las placas deben revelarse de manera que el gramo y el fondo químico sean lo menores posible. El revelador que reúne estas condiciones está constituído en base a metol e hidroquimona que produce además un contraste adecuado, y no colorea la emulsión.

La precisión obtenible en toda lectura densitométrica es tanto mayor cuanto mayor sea el contraste. Ciertos reveladores, como el llamado de: hidroquinona cáustica, producen mayor contraste que el de metol-hidroquinona, pero aumenta mucho el tamaño original del grano del agregado cristalino de bromuro de plata ( pues no sólo reduce el bromuro de plata foto activado a plata, sino que agrupa varios granos de plata). Además de originar mayor error por grano", colorea la emulsión, por todo lo cual dichos reveladores cáusticos no son utilizados en los trabajos densitométricos.

Durante el revelado es necesario conservar uniforme la concentración del revelador en contacto con la emulsión, para lo que se debe agitar o "pincelar" continuamente la emulsión (9). La placa, después de lavada y fijada se somete a un prolongado lavado final, procediéndose a la limpiesa de ambas superficies de la placa con la mano húmeda; y luego al secado lento. Debe evitarse el depósito de polvo y la producción de raspaduras que introducen gran error en las lecturas.

### DESCRIPCION Y REALIZACION DEL METODO PROPUESTO DE CALIBRACION DE EMULSIONES FOTOGRAFICAS.

El método propuesto para la calibración de emulsiones fotográficas utiliza la variación de la intensidad de una fuente luminosa
incandescente mediante la variación de su temperatura. La finalidad
de este trabajo es demostrar que la precisión que se puede obtener
con este método es la adecuada, eliminándose además en él, causas de
errores sistemáticos, inherentes a los demás métodos.

El método que se propone es el siguiente:

Determinar a la longitud de onda que interesa para la calibración de la placa, la intensidad de la luz emitida por una lámpara
de incandescencia de filamento de tungsteno, en función de la diferencia de potencial entro los bornes de dicha lámpara. Las intensidades
luminosas se determinan en unidades arbitrarias, ya que para la utiliseción de la curva de calibración sólo interesan sus valores relativos. Hecho ésto, e sea calibrada la lámpara, se saca (con un espectrógrafo adecuado) y con la emulsión fotográfica a estudiar, una serie de espectros utilisando como fuente de luz dicha lámpara. Para
obtener cada espectro, se utilisa el mismo tiempo de exposición y se
varía, en forma conocida, la intensidad de la lus emitida por la lámpara ajustando su voltaje. Esta serie de espectros así obtenidos
constituye la serie de "marcas de calibración", cuyo microdensímetra-

je da las densidades de ennegrecimiento correspondientes.

Las exposiciones relativas B están dadas directamente por las intensidades luminoses relativas I de la lámpafa, ya que la exposición EsIt se efectúa a tiempo i constante. Las intensidades luminoses I se obtienen a partir de la curva de calibración de la lámpara; o de la ecuación empírica de dicha eurva, cuyos coeficientes se obtienen aplicando el método de los cuadrados mínimos.

El primer paso lo constituye entonces, la determinación de la curva característica de la lámpara patrón  $1_{\lambda} = \varphi(V)$  en la que V es la diferencia de potencial entre los bornes de la lámpara e  $1_{\lambda}$  la intensidad luminosa producida, correspondiente a la longitud de enda elegida, que en este caso es igual a 6000 Angstrom.

El segundo paso lo constituye la fotografía sobre la emulsión a estudiar de los diversos espectros "marcas de calibración", obtenidos (con tiempos de exposición constante) utilizando la lámpara calibrada como fuente de lus y trabajando a voltajes conocidos.

Le tercera etapa consiste en la medición de las densidades de ennegrecimiento ( $d_{\lambda}$ ) de dichas "marcas de calibración" a la longitud de onda de 6000A. De las dos últimas series de datos, se obtiene:  $d_{\Xi,\Omega}$  (V).

Finalmente, determinades ambas funciones ( $\gamma \chi \Omega$ ) se pasa a la función característica de la emulsión fotográfica:  $d_{6000}$ : f ( $E_{6000}$ )

Calibración de la lámpara: Se elige como lámpara patrón una lámpara de incandescencia de filamento helicoidal de tungsteno, del tipo utilisado en cine sonoro ( la fig. 4 la representa en tamaño próximo al natural) alimentada normalmente con una corriente de 7,5 amperios, con una diferencia de potencial de 10 voltios entre sus extremos. Se

elige esta lámpara por tener su filamento gran solidez, ser de dimensiones pequeñas y de gran brillo; y, además, por ser sus características eléctricas fácilmente medibles con precisión. Se toma el voltaje como variable de referencia pues su variación total es mayor que la de la corriente, verificándose en estas experiencias que, mientras



fig. 4

el potencial varía entre 2,5 y 10,5 voltios, la corriente sólo varía entre 4 y 7,5 Amp. Ello es debido a que, como la resistencia del filamento de tungsteno aumenta con la temperatura, la corriente no aumenta proporcionalmente al voltage (1 V/R), sino menos que éste.

La luz de la lámpara patrón atraviesa un monocromador ajustado a 6000A e incide luego sobre un instrumento fotosensible. (Ver fig. 10). Se ensayó como tal una termocupla Zeiss, resultando este instrumento inadecuado en su sensibilidad. Se utiliza por ello el efecto fotoeléctrico, por ser éste una función lineal de la intensidad de la luz incidente, dentro de un amplísimo rango de intensidades luminosas.

La corriente fotoeléctrica se mide haciéndola atravesar una resistencia sumamente elevada (Rz 10 ohmios), y comparando la caída ohmica de potencial V en los extremos de dicha resistencia con el potenciómetro compensador de Raps.

Se ensayó medir la corriente fotoeléctrica amplificándola mediante válvulas termoiónicas, pero el hecho presente de que la lus de la lámpara debe atravesar un monocromador antes de ser medida, disminuye su intensidad a tal punto, que la corriente fotoeléctrica producida (comprendida entre: 2x10<sup>-12</sup> y 3,2x10<sup>-9</sup> Amp.) está por debajo del límite de sensibilidad de los amplificadores comunes. (13)

En los primeros ensayos se utilizó un amplificador electrónico que aparece en la fig. 5 y cuyo circuito es similar, en principio



al de la fig. 9, a diferencia de que:
es alimentado con corriente alternada
de 220 voltios, rectificada y estabilizada, en vez de baterías, y poses la
lámpara 6507 (doble triodo) en lugar
de las dos lámparas 38. Dicho circuito resultó, además de insuficientemen-

te sensible, excesivamente inestable, pues las fluctuaciones de tensión de la red urbana que lo alimentaban, afectaban enormemente las mediciones. Se decidió utilizar por ello: baterías de alimentación, y un sistema de "amplificador electrométrico", que se utiliza como instrumento de cero.

Este tipo de amplificador requiere lámparas especiales que no tomen una corriente apreciable del circuito en que se efectúa la medición. El amplificador anteriormente mencionado consume una co--

rriente de 10<sup>-9</sup> Amp. (corriente de grilla) que es del mismo orden de magnitud que la máxima corriente a medir, lo que explica su falta de sensibilidad. Las "lámparas electrométricas", en cambio, están construídas de modo de eliminar sistemáticamente toda causa de corriente de grilla, reducióndose ésta hasta un valor igual o inferior a 10<sup>-14</sup> Amp., lo que permite amplificar y medir corrientes de hasta este orden de magnitud <sup>4)</sup>.

Nielsen  $^{3)}$  indica las condiciones de trabajo bajo las cuales una lámpara 38 se asemeja en su funcionamiento a una lámpara electrométrica (con corriente de grilla de  $10^{-13}$  amp.)

En base a todo ésto se construyó, utilisando dos lámparas 38 en estas condiciones, un circuito amplificador tipo puente de Wheatstone que aparece en la fig. 9, de sensibilidad adecuada como para amplificar y medir una corriente fotoeléctrica de un valor mínimo de 2x10<sup>-12</sup> Amp.

Como puede apreciarse en las figs.: 6, 7 y 8, el amplificador está construído parcialmente dentro de una caja metálica unida a tierra, hermética a la lus y pintada interiormente de negro, y en parte sobre la misma mesa de trabajo. La rama del puente de Wheatstone (ver fig. 9) correspondiente a la lámpara 38 que amplifica la corriente fotoeléctrica conjuntamente con la fotocélula y la resistencia de lo chmios están montadas dentro de la caja metálica que elimina así toda influencia de la lus y campos eléctricos exteriores.

Las demás ramas del puente de Wheatstone, conjuntamente con la lámpera 38 compensadora y sus respectivos controles están montados sobre la mesa. Las baterías que alimentan el amplificador (7 pilas de 1,5 voltios y un acumulador de 6 V de automóvil) se sitúan debajo de la mesa.



fig 6

En la fig. 7 se observa un detalle de la caja que contiene la fotocélula, visible a través del obturador abierto y en la fig. 8 se puede ver el interior de dicha caja. La célula fotoeléctrica no es visible en esta foto, pues está protegida por un papel negro, para

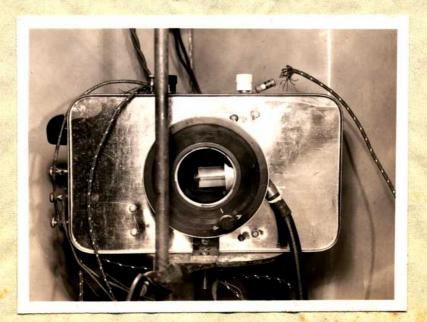
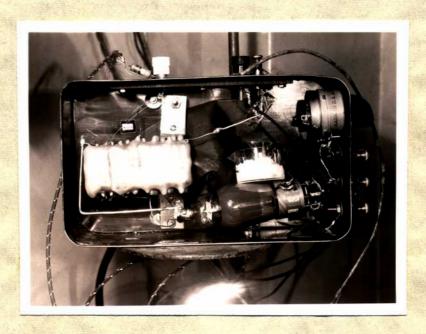


fig. 7

evitar la acción de la luz emitida por el filamento incandescente de la lámpara 38. Se observan, además, dicha lámpara 38, una cápsula con cloruro de calcio (imprescindible para evitar el efecto de la humedad reinante en Otoño, en que se efectuaron parte de las mediciones), y la resistencia de 10 ohmios, constituídas por 50 resistencias de 20 mega-ohmios, 2 wattios IRC, en serie, embebidas en ceresina.



fig?

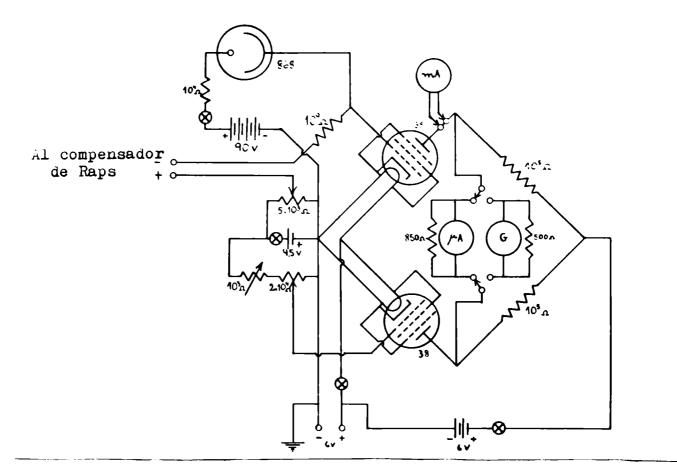
El circuito amplificador de puente es recomendado por diversos investigadores por ser el de máxima estabilidad, ya que, prácticamente no es afectado por las variaciones de potencial de las baterías de alimentación, contrariamente a lo que ocurre con los circuitos que utilizan una única lámpara.

La puesta a punto y utilización del circuito empleado, el principio de cuyo funcionamiento está descrito por diversos autores, entre ellos Lee Du Bridge 6), es el siguiente:

Las dos lámparas 38 (una amplificadora de la corriente fotoeléctrica y la otra compensadora) forman dos de los brazos de un puente de Wheatstone, cuyos dos brazos restantes están constituídos por un par de resistencias de alambre de 10<sup>5</sup> obmios.

Para poner a punto el amplificador, una vez conectadas todas las baterías, se cierra el obturador de la fotocélula y se pone en "cero" el potenciómetro Raps.

Mediante el potenciómetro de 5000 chmios, se ajusta el potencial de grilla de la lámpara 38 amplificadora, al valor para el cual la sensibilidad del amplificador es la máxima, lo que se determina por tanteos. En lugar de determinar el valor de este potencial óptimo, se observa la correspondiente corriente de placa de la lámpara 38, valor que se determinó igual a 25 ma con un miliamperímetro de placa escala: 0-0,1 ma.



Se equilibra el puente mediante el ajuste del potencial de grilla de la lampara 38 compensadora, equilibrio que se determina mediante un microamperimetro Weston (escala: 0-15 / A) que une dos de los nudos del puente de Wheatstone.

Debe esperarse dos horas para que el amplificador entre en régimen (ésto significa uniformisación de los gradientes de temperatura y de los potenciales de las baterías).

Después de ello, se ajustan nuevamente, en forma sucesiva, los potenciales de las dos lámparas 38 hasta nuevo equilibrio del puente; se cambia el microamperímetro por un galvanómetro a espejo, mediante una llave inversora doble, ajustándose, si fuera necesario el potencial de grilla de la lámpara 38 compensadora hasta que el galvanómetro no registre pasaje de corriente.

Puesto a punto el amplificador tipo puente del modo antedicho, toda lus incidente sobre la fotocélula origina una corriente fotocléctrica, la que, al atravesar la resistencia de 10<sup>9</sup> chmios, produce una caída óhmica de potencial que es amplificada por el circuito puente anteriormente descrito, y leída en la escala del galvanómetro a espejo.

No se utilisan estas lecturas del galvanómetro como medida de las intensidades luminosas incidentes sobre la fotocélula, pues el rango de corriente eléctrica que puede amplificar el aparato es mucho menor que el rango de las corrientes fotoeléctricas que se deben medir.

Experimentalmente se comprobó la no linealidad del amplificador, por lo que además sería necesaria su calibración para poder utilizar directamente las lecturas del galvanómetro como medida de la intensidad luminosa. La no linealidad se debe a que el rango de esas iluminaciones es enorme (la mayor intensidad usada es 600 veces más intensa que la más pequeña de todas). Esta no propercionalidad en la respuesta del amplificador se observa en los siguientes datos obtenidos en su calibración, que se efectúa aplicando tensiones conocidas a la grilla y observando las lecturas del microamperímetro.

10	0,35	<b>60</b>	1,75
20	0,69	100	3,56
30	1,01	200	7,68
		800	12,24

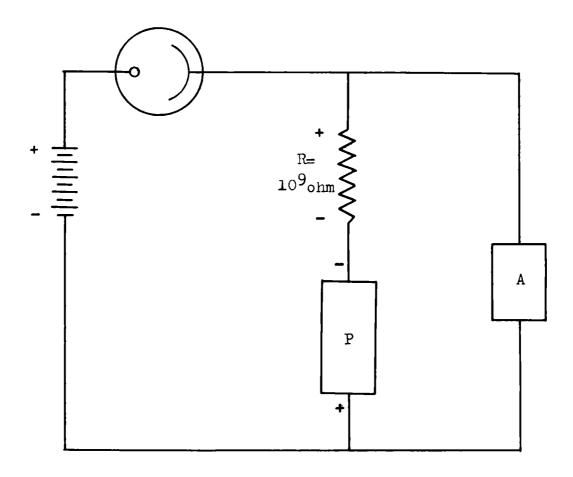
Además de no haber linealidad, existe el hecho de que la precisión obtenible en la determinación de diferencias de potencial a partir de las lecturas efectuadas sobre una escala es menor que la que se
logra si se utiliza el método de oposición, con el que además se extiende el rango de la medición.

Por todo lo antedicho, se utiliza el compensador de Raps (en el que la precisión de los voltajes aplicados es de 1 en 100.000) conjuntamente con el amplificador electrométrico, para constituir un circuito en el que el amplificador se utiliza como instrumento de "cero".

El principio de este circuito puede verse en la fig. 9a: La corriente fotoeléctrica atraviesa tanto la resistencia R como el potenciómetro P. La resistencia del potenciómetro es despreciable comparada con la resistencia R (R = 10° chms; P = 10° chms); por consiguiente toda la caída chísica de potencial producida aparece en los extrenos de la resistencia R.

A esta caída de potencial se le suma la diferencia de potencial que aparece en los bornes del potenciómetro.

Consciando el potenciómetro en oposición con el potencial que aparece sobre R, se pueden igualar ambos potenciales, lo que se evidencia con el amplificador A, usado como instrumento de "cero".



El método de compensación tiene en el presente caso, además de la gran precisión en la determinación de diferencias de potencial, la ventaja de mantener la linealidad de la respuesta (pág. 32) de la célula fotoeléctrica, ya que mantiene constante la diferencia de potencial en los extremos de la misma. Este hecho es sumamente impor-

tante ya que la célula fotoeléctrica utilizada es del tipo gaseoso que se caracteriza por una gran dependencia de la corriente fotoeléctrica con el potencial aplicado entre sus electrodos.

La calibración de la lámpara de incandescencia se efectúa (fig. 10) determinando la intensidad luminosa emitida por la misma (en unidades arbitrarias) en función de la diferencia de potencial entre sus electrodos, determinada ésta por un potenciómetro Leeds y Northrup. El potenciómetro compensador de Raps, instalado en serie con la célula fotoeléctrica, de un número proporcional a la intensidad luminosa; son estas lecturas las que se toman como medidas relativas de la intensidad luminosa.

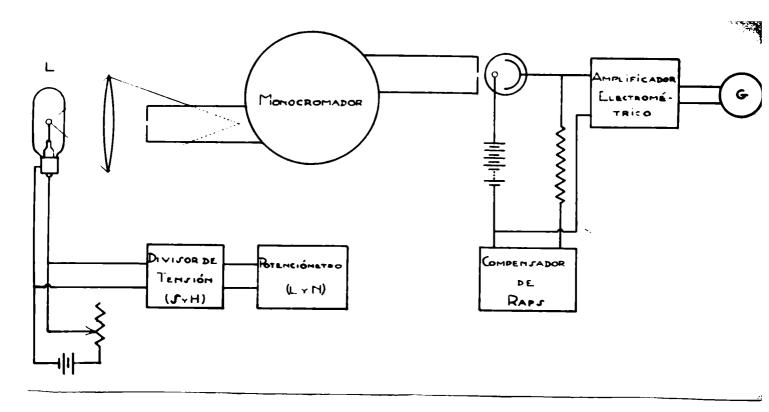


fig. 10

La figura 6 (pág. 21) muestra el conjunto de la instalación utilizada para la calibración de la lámpara. Se puede observar: en

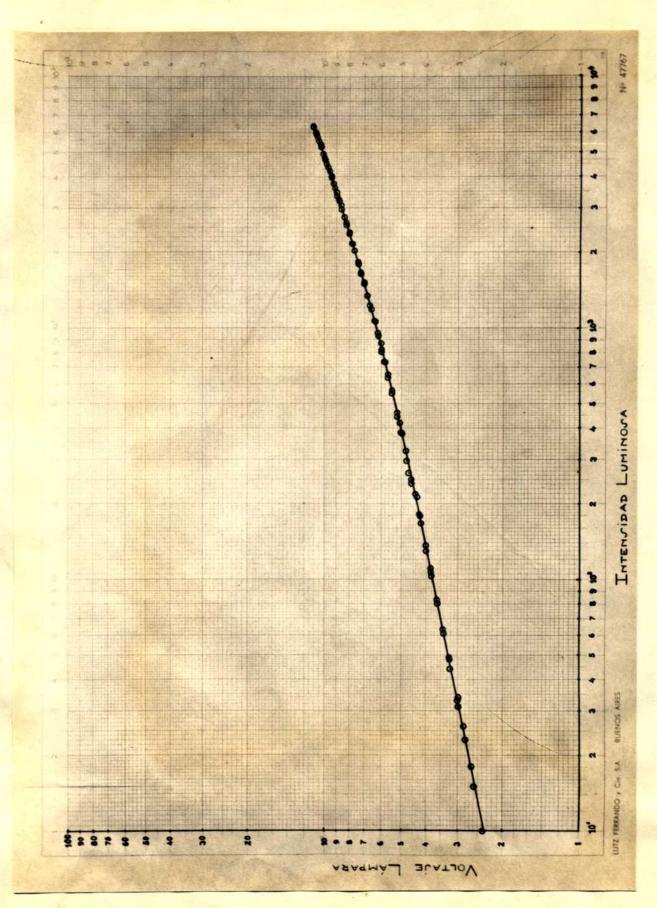
la parte inferior isquierdo el potenciómetro Leeds y Northrup; encima de éste, marcado con el número 890, la caja conteniendo una resistencia divisora de tensión (que aumenta el alcance del potenciómetro); una caja de lus de una antigua caja de proyecciones que contiene en su interior la lampara patrón; debajo de la caja de lus se observa dos redstatos para el ajuste del potencial de la lámpara. A su derecha hay un voltimetro Siemens para las lecturas gruesas del dicho potencial. En el centro de la fotografía, el aparato en forma de disco es el monocromador Winkel-Zeiss. Un cono de cartón une la caja de luz con el tubo colimador del monocromador, evitándose así toda luz extrafia. Unido al tubo de salida del monogromador está la caja que contiene la fotocélula y el amplificador ya deserito. El resto del circuito amplificador puede observarse instalado sobre la mesa en la cual hay, además, varias llaves para la puesta en marcha del aparato, y dos llaves inversoras, una de las cuales permite pasar de la posición "ajuste del amplificador" a la posición "medición" y la otra permite utilisar alternativamente como "instrumento de cero" un microamperímetro marcado con el número 2.2 00 en la figura, o un galvanómetro a espejo, no visible en la figura (Este galvanómetro puede observarse en la fig. 24, en la posición en que se lo utilizó para su calibración, necesaria cuando se lo empleó como parte del densímetro).

En la parte inferior derecha de la figura se observa el potenciómetro compensador de Raps junto con la resistencia de compensación; y más abajo las baterías que alimentan el amplificador.

Les lectures de la diferencia de potencial entre los bornes de la lámpara patrón (que varía entre 2,4 y 11 V) se efectúan con una precisión de 0,01 V con lo cual el error relativo de la determinación

	1.0	0,14181	0,28682	0,34229	0,43363	6.58895	0,67927	0,76227	0,85644	0,97202	1,04674	1 10.47	1.27201	1	1,48925	1,58233	_	4	1,756	1,85969	2.0010	17461	7.2020		£,76218	2,4740	4677	F. C. S.	2000								× 550	1. F. E. E.			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	#III.	104,64577
i i i i i i i i i i i i i i i i i i i	$x_1 y_1$	0,37658	0.63927	0,72402	0,85383	05869	1,16930	1,26640	1,37645	1,50375	1,28238	1,000 to	1,01309	1,05122	710.20	-1	2,15721	. 956656	2,25481	2,2450I	784.4.0	1000	•	20060	.,75527	20000000000000000000000000000000000000	ンプトロング	3,05915	052837	3,13118	1799/A	30805 30	3,77012	44265	2,20000	HAID	3,67240	3,72910	3,78776	2,87499 4,00340	90,0602	3,96965	61116,911
	(x <sub>1</sub> )4	0,02011	0.04166	0,04995	0,06653	/ CT20000	7 38611.0	0,13044 /	0,14983/	0,17458	\$ 500 T 0	(000Ten	4226	0,26160	0, 9534		T)(5/8)	0,3 <b>6</b> 005	ં દે	0,0000	1 4	,	٠.	7.4	11 11 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1790°		0,67158	0,66034	0,70,40	71017 0 75:01	0.79409	0,82580	0.758.0 0.000	0,88847	0.94639	569080	1,02560	7,0063	10807°T	4/24T6T	1,18505	25,38771
•	(x <sub>1</sub> ) <sup>3</sup>	0,05340	0,01401	0,10,66	0,13090	0,751.0	0,19604	0,21705	0,24069	0,27009	u ′	00000000000000000000000000000000000000		د.	00	0,4 4.4	6,000.7	C + 17 + 5	( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( )	170656	0 10 10 <b>6</b> 1	ح: >	1000	0,007.6	(*) (g*)		ン ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) (		C.T. 77.12.0	7.80Z 5	( ) ( ) ( ) ( )	0,042.1	C. 5005. J	OTGOS O	70776		0,57,35	77720°T	1,04939	35000 T	90217	.5542 <b>1.</b>	28,35036
1.	(x <sub>1</sub> ) <sup>2</sup>	,14181	C.20411	0,2,350	0,25792	70947	0,53747	0,36116	0,38715	0,41733	C19450	0.46030	0.4922	0,01147	0,04345	C,56442	0,56730	75600	٠. ٧	37000	307.000	Tc6 3 .	ハマハイン・・	~	1062E	10 <b>4</b> 07	00.07	6,63,5	.,3175.	ે <b>,</b> કે.79હ8	1,00000	344.0.00	473.674	Ç,	7.784.0		•	1,01469	•	1,050,00	•	1,08560	32,65465
	log <sub>10</sub> I:y <sub>1</sub>	1,00000	1,41497	1,53148	1,68124	500000 -	01284		<u> </u>	5.976	) (C) (C) (C) (C) (C) (C) (C) (C) (C) (C	•	•		2,7400	•	2 <b>,</b> მსიმმ	4.2764		n 1974		,	\$0.704 	-	J. L. L. J. T.		्र विकास सम्बद्धाः सम्बद्धाः		5,37639	3,41004	2,44028	5.0.43	5,035,8	2,740	21.20.4	5.67702	3,0756	3,70,00	3,72736	7,7000 10077 F	3, R0140	3,80468	142,43697
1000	I:Corriente fotoeléctrania en nia en ribitra	10	9% 7.0	34	8 <del>4</del>	- -	36 <u>1</u>	621	163	212	3) c	147	384	(m)	77.0	950	750	ရာမွ	ဉ် ၁ (	<u>Y</u>	13.21	1343	1520	1500		17	202	9012	2379	619	200	31.54	3430	5750	70,00	4264	4738	5035	5338	(1)(	6530	6378	
かのでは	log10 V1:X1	0,37658	0,41996	0,47276	0,50786	0.5559	0.58092	260090	0,622	0,64640	193 <b>99</b> 0	0,000	70167 70167	0,71517		0,7,125	1,997,0	€ 177.00 € 17.00 € 10.00 € 1	- 1	Color of	000000	0.83378	0.64819	0,840,96	0,00733	0,00064	0,000,0	0,40506	0,90417	0,91645	0,925/6	0.24399	0,95328	0,5692c	ひ。 ひ。 ひ。 ひ。 ひ。 ひ。 ひ。	0,48632	CT666 0	1,0732	1,01620	7,02612	. 66170	1,04336	39,00258
	V, : Voltage Lifmpara	2,38	, 63 63 63 63 63	• •	3,22	744	3.81	3,99	4,19	4,43	<b>R</b>	٠ ۲	,	6T°5	5.46	5,64	2,6	8	2,5	0 1 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	100	20.0		200	00											1	100			200	3	12,03	. 81
	Mero de orden	٦	NF	<b>,</b> 4	51	رو			2	គ	27	7	1	1000	177	7	E.		4									and a	~		- A	A A	7					100					Sand Jacon

		0,1496	0,1997	· 2.7.1	Z.			0,60163	0,69023	200 A	6.67994	ď	é,	C/Care	فد		•	1,48915	1,58917	70.00	1.676	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2				2,474-4		2000 P						The state of the s	* * * * * * * * * * * * * * * * * * * *									N. Carlotte
	21.5	0,38021	•	0,70940	0,72451	0,86518	0,94667	1,07451	7,18353	1.28452	1,40721	1,50827	1,60373	70566	1,90721	1,85091	1,90856	2,02441	2,11529	7,29644	2,36097	2,43112	2,53955	2,60227	2,68707	2,76234	2,84012	2,92457	3.05552	3,05851	3,12006	3.23871	3,32810	3,33944	3,5036	3,50626	3,56536	3,62601	7,65975	3,71328	3,71577	-	3,90560	3,97136	129,46642
	( <del>1</del> ) (	0,02090	0,02871	0,05119	0,05182	0,06865	0,07978	0,09828	0,11568	0,13139	0,15289		0,19184	0,212,08		0,24824	0,26281	. 2	0,31057		0,39423	-	-	0,48035	0,51307	0,54530	0,57551	0,61289	0,67158	0,67317	0,70217	0,76097	0,80739	0,81241	0,82412	0,90358	0,93782	0,97229	0,99306	1,02438	1,02613	1,06463	1,09967	1,18864	27,27766
· ·	(x <sub>1</sub> ) <sup>2</sup>	0,05496	0,06974	0,10763	0,10861	0,13412	0,15013	0,17553	0,19836	0,21823	0,24450	0,26764	0,28987	0,21010	0,36706		0,36706	_	0.424.4			0,51399	~	9769	2506.5 0.60622	0,63282	C, 00075	0,69268	0.74186	0,74318	70797 0	0,81476	0,85175	0,85572	C,86495	0,92678	0,95299	0,97915	0,99479				1,10753		30,56528
	$(x_1)^2$	0,14456	0,16943	0,22626	0,22764	0.26202	0,28247	0,31350	0,54012	0.36248	0,39101	0,41530	43799	•				r.	0,56442		0,62768	0,64664	0,67596	0,69307	0,71629	0,73709	0,75862	0,79782		0,82C47	0,85,790				0.92433	0,95057		0,98605		•	1,01298	1,03181	1,07046	1,09025	35,30172
	log10T= F1	1,00000	1,17609	1,49136	1,51851	1,69020	1,78533	1,91908	2,02938	2,13354	2,25042	2,34044	2,42325	2,57864	2,66370	2,62221	2,66558	2,75205	2,81558	2,03752	2,97955	3,00325	3,05884	3,12581	3,17493	3,21748	3,26079	2, 202, 2 2, 34,45	3,37530	3,37658	4 4	3,46761	3,51095	3,51746	3,55497	3,59627	3,62304	3,62157	3,67843	3,69099	3,69188	3,71925	3,77488		154,71319
	Troelectr. Unic. arbitr.	10	15	) r	33	<b>‡</b> \$	<b>`</b> G	8	101	32.	178	219	592	37.5	461	419	463	595	<b>6</b> 54	6,72 866	958	1055	1227	1336	1496	1650	1623	2020	2373	2380	2261	2935	3243	3292	3589	3947	4198	4483	4769	4909	4919	5239	5955	6360	
	10610VL-E1		0,41162	14	4,	0,51188	Š	0,55991	0,58320	0.60206	ø	9	6618	92789 U	0.71600	0,70586	0,71600	0,73560	0,75128	0,78176	0.79239	0,80414	0,82217	0,83251	0.84634	0,85854	0,87099	0,68480	0,90526	0,90580	0,91540	0.93399	0,94792	0,94939	95279	0.97497	0,98408	0,99300	1,00017	1,00604	1,00647	1,01578	1,03463	1,04415	42,47970
	Lilenara	2,40	2,58	26.0	86	3,25	3	3,63	<b>₹</b>	96	4,22	4,	664	26	5,20	8	5,20	7,5	200	96	6.20	6,37	9.9	86.	38	7.22	7.5	7.00		100 E			T				(A)							T T	
	Selection of the select	-	0 r	<b>`</b>	wi	<u>.</u>	•	•	2	 12	1	*	27.	3.5	15	2	20	ដ	88	3,	52	56	12	8	32	×						が大き			の場合が		4					21	13	*	1



11.8.11

de dichas diferencias de potencial esté comprendido entre 0,4 y 0,1 %.

Las lecturas del compensador de Raps (que varían entre 1 y 640 mV) se efectúan con una precisión del décimo de milivoltio, con lo cual la precisión de esta lectura de intensidades luminosas queda comprendida entre el 10 y el 0,02 %.

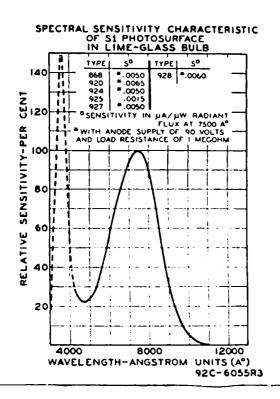
Teniendo en cuenta los valores de tensión correspondientes a estas lecturas extremas del compensador de Raps (0,05 V y 3,2 V) y el valor de la resistencia en serie con la célula fotoeléctrica  $(R = 10^9 \text{ ohmios})$  se ve que la corriente fotoeléctrica que produce la caída de potencial de los valores mencionados, está comprendida entre:  $5\text{xl}0^{-11}$  y  $3.2 \times 10^{-9}\text{A}$ .

Después de efectuar varias calibraciones de la lámpara patrón a intervalor de un voltio a modo de ensayo, y comprobados el buen funcionamiento de todos los instrumentos y la reproducibilidad de las medidas, se procedió a la calibración definitiva de la lámpara, cuyos resultados están dados en las Tablas 1 y 2, estando representados gráficamente en la figura 11.

Las mediciones se efectuaron desde los 2,4 hasta los 11 V a intervalos de 0,2 V aproximadamente.

# Célula fotoeléctrica utilizada en el amplificador.

La célula fotoeléctrica utilizada es de marca Cetrón modelo 868. Esta fotocélula es del tipo gaseoso y funciona con un potencial máximo de 90 V. Por ser una célula del tipo gaseoso, solo existe proporcionalidad entre la corriente fotoeléctrica y la cantidad de luz incidente sobre su superficie si la corriente fotoeléctrica originada



no pasa de 10 Amp. 17).
Siendo la corriente máxima de estas experiencias de 10 Amp., puede admitirse la linealidad de la anterior relación. La curva característica de sensibilidad de la superficie fotoeléctrica es adecuada para la longitud de onda utilizada como puede verse en la figura 12 pues tiene su máximo de sensibilidad en el rojo.

La construcción de esta célula

es tal que las conexiones del cátodo y anodo salen por dos patas de una base común de lámpara de radio de 4 patas. Esto es un inconveniente importante ya que el material de dicha base no es un aislador de buena calidad, siendo la corriente de fuga sobre este material del orden de 10<sup>-8</sup> A. No existiendo en plasa la célula modelo RCA 919 que posce la conexión de cátodo muy bien aislada respecto del ánodo, y habiéndose comprobado que todas las demás células fotocléctricas existentes en el laboratorio eran de sensibilidad muy inferior, se resolvió el inconveniente quitando la célula de su base.

Instalación de la lámpara patrón. La lámpara de incandescencia a calibrar se instala en forma rígida y con las conexiones eléctricas soldadas (2 para la corriente de alimentación y 2 para el potenciómetro Leeds y Northrup) dentro de la caja de luz de una antigua lámpara de arco.

La imagen del filamento de la lámpara se enfoca sobre la lente colimadora del monocromador, de modo que en este penetre la lus correspondiente a todos los puntos del filamento de la lámpara (si se
enfocase la imagen del filamento sobre la rendija del monocromador,
éste recibiría solamente la lus correspondiente a ciertas partes del
filamento, lo qual debe evitarse pues se introduciría un error sumamente grande en la calibración). La intensidad de la lus medida es
por consiguiente la intensidad de la lus emitida por todo el filamento en una dirección normal al cilindro sobre el cual está enrollado,
en forma de hélice el filamento de tungsteno.

Estos mismos detalles de instalación deben cuidarse posteriormente al utilizar la lámpara patrón en la iluminación del espectrógrafo, durante la exposición de la placa.

#### Monogromador utilizado.

El monocromador utilisado posae óptica de vidrio, es de marca Winkel-Zeiss, modelo Nº 984.461 euyo aspecto exterior es el de la fig. 13 y cuyo sistema de prismas de Wadsworth está indicado en la fig. 14. Dicho sistema de prismas está constituído por un prisma de 60º de flint y un prisma de reflexión total de crown.

Los colimadores de entrada y de salida son paralelos y están desplasados verticalmente entre sí 7,8 centímetros.

Ambas lentes poseen abertura de f: 5. Tanto la ranura de entrada como la de salida son horizontales.

La arista refrigente del prisma dispersivo es también horisontal, de manera que los diversos colores del espectro obtenido estáh



. fig 13

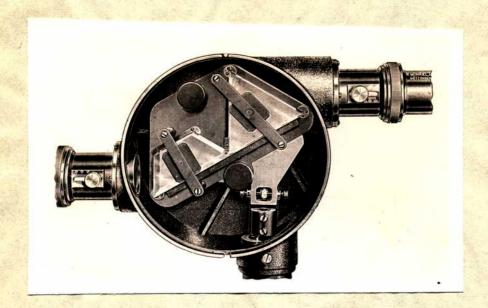


fig 14

yuxtapuestos verticalmente unos a otros.

El ajuste de la longitud de onda se efectúa mediante el tornillo 5 y la lectura de dicha longitud se realiza mediante el ocular

M por el que se observa una escala de longitudes de onda iluminada

mediante una lamparilla eléctrica. El tornillo 5 hace girar los prismas en un plano perpendicular a la arista refrigente, lo que permite

variar la longitud de onda emergente por la ranura de salida, entre

los límites 4000 y 8000 A. La longitud del espectro emergente es de 7.6 mm.

1

Cada una de las monturas de las dos lentes colimadoras posee un índice que se desplasa sobre una escala graduada. Para cada longitud de enda a utilisar, dicho índice debe estar en la posición dada por una tabla que suministra el fabricante. La construcción del instrumento es tal que, estando ambos índices en la división cero, ambos colimadores están enfocados para la línea amarilla del sodio. (5983 A).

El ancho de las ranuras de entrada y salida se ajusta de acuerdo a la pureza del espectro deseada.

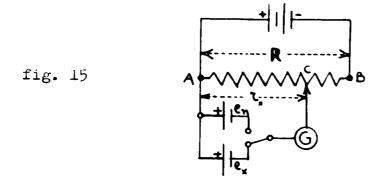
Se verificó la exactitud de la escala de longitudes de onda por comparación con el espectro de líneas del mercurio.

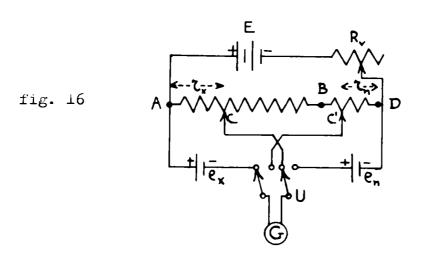
## Principio general de los potenciómetros utilizados.

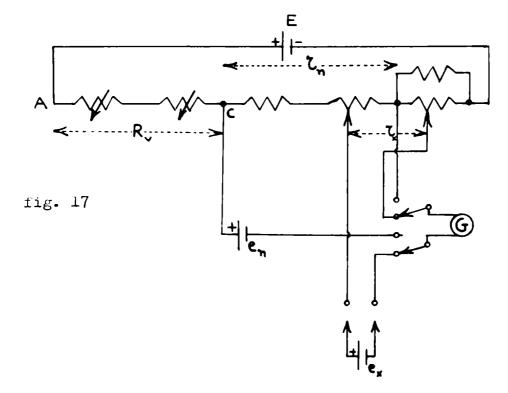
Los potenciómetros utilizados se basan en el método de oposición de Poggendorff para la medición de fuerzas electromotrices. El principio de este método está representado esquemáticamente en la Pig. 15 (pág. 36). Siempre que e $\leq$ E, es posible hallar una posición del cursor C, para la cual no fluye corriente a través del galvanómetro G. En esas condiciones se cumple que:  $\frac{e}{R} = \frac{R}{R}$ 

En la práctica, la fuersa electromotriz  $\mathbf{e}_{\mathbf{x}}$  a medir se compara con una fuersa electromotris  $\mathbf{e}_{\mathbf{n}}$  que se toma como patrón; esta fuersa electromotris patrón es generalmente la de una pila Weston. En estas condiciones se tiene que:  $\frac{\mathbf{e}_{\mathbf{n}}}{\mathbf{e}_{\mathbf{x}}} = \frac{\mathbf{r}_{\mathbf{n}}}{\mathbf{r}_{\mathbf{v}}}$ .

Los potenciómetros se construyen de modo que sean instrumen-







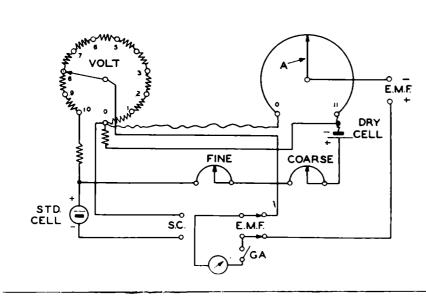
tos a lectura directa haciendo que la corriente que circula a través de la resistencia R sea una fracción decimal entera de la unidad de corriente ( $10^{-3}$  o  $10^{-4}$  A). En estas condiciones la diferencia de potencial entre los extremos de la resistencia es, a menos de la coma, numéricamente igual al valor óbmico de la misma. El ajuste del potenciómetro se efectúa entonces haciendo  $r_n$  numéricamente igual al potencial de la pila patrón y ajustando el valor de la resistencia R mediante un reóstato auxiliar  $R_{\nu}$  (fig. 16) hasta obtener equilibrio. El valor  $r_{\chi}$  que se obtiene en estas condiciones da directamente el potencial  $e_{\chi}$ .

Cuando se trata de medir una única fuersa electromotris es adecuado el circuito de la figura 15, pero cuando es necesario efectuar una serie de mediciones es necesario verificar cada tanto la constancia del valor de la intensidad de la corriente circulante. Ello se efectúa en los aparatos comerciales utilisando dos resistencias <u>r</u> separadas, una r<sub>n</sub> para el ajuste del potenciómetro con la pila patrón y otra resistencia r<sub>x</sub> para la medición, como puede verse en la fig.16. La posición de la doble llave inversora a la derecha (posición "ajuste") intercala la pila patrón en el circuito, permitiendo el ajuste del aparato, y la posición de dicha llave a la isquierda ( posición "medición) desconecta la pila patrón e intercala la pila cuya fuersa electromotris se quiere medir.

En algunos modelos de aparatos comerciales, como por ejemplo el potenciómetro Leeds & Morthrup modelo Nº 7655, parte de la resistencia  $\mathbf{r}_{\mathbf{x}}$  es también parte de la resistencia  $\mathbf{r}_{\mathbf{n}}$  (ver fig. 17), por lo demás el principio de operación es idéntico.

En el potenciómetro Leeds & Northrup, la resistencia  $r_n$  está constituída por: 1) un juego de 10 resistencias iguales que se puede

intercalar en el circuito en número arbitrario mediante una llave selectora de 11 posiciones; 2) una resistencia contínuamente variable constituída por un cursor (A en la fig. 18) que se desliza sobre un alambre homogéneo. La posición de la llave selectora de directamente



tras que una escala graduada que se mueve conjuntamente con el cursor à, da
directamente los centésimos
y milésimos de voltio (valor mínimo de la graduación de la escala y límite
de precisión del instrumento) (Obsérvese que el circuito de la fig. 18 es
idéntico al de la fig. 17).

los décimos de voltio,mien-

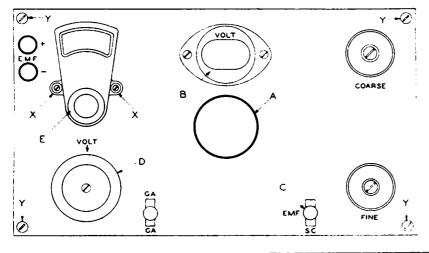
# fig 18

#### Potenciómetro Leeds & Morthrup.

El potenciómetro Leeds & Northrup modelo 7655 (figs. 18 y 19) es el instrumento que se utilisa para medir la diferencia de potencial entre los bornes de la lámpara patrón de intensidades luminosas. A pesar de que la baja resistencia interna de dicha lámpara (posee una tensión normal de trabajo de 10V y una corriente normal de 7,5 A) permitió durante los ensayos el empleo de un buen voltímetro para medir la diferencia del potencial de la lámpara, se utilisa el potenciómetro, por la mayor precisión con que se obtienen las medidas. El potenciómetro utilisado está destinado a mediciones de pH, en sistemas cuya resistencia interna no pase de 10.000 obmics. Su alcance má-

ximo es de 1,11 V. Viene montado con una unidad dentre de una caja de madera, conteniendo en su interior, además del circuito potencio-métrico en sí el galvanómetro de "cero", una pila patrón y una pila seca de 1,5 V.

Abriendo la tapa del aparato aparece el tablero cuya disposición está indicada en la figura 19 y euyo esquema de conexiones se ve en las figs. 17 y 18.



En la fig. 19, es la perilla de "puesta en cero mecánico" del galvanómetro; D es la perilla que mueve la llave selectora en la que se lee los décimos de voltio; A es la perilla que mueve el cursor correspondiente a las fracciones menores y B: es la ventanilla a través de la

fig. 19

cual se efectúan las lecturas correspondientes. La llave de dos posiciones C sirve, en su posición & C, conjuntamente con los reóstatos "Coarse" y "Fine" (a R, de la fig. 17) para la puesta a punto por comparación con la pila patrón. Para efectuar las mediciones, dicha llave debe estar en la posición EMF; la llave marcada con GA es la que conecta el galvanómetro al circuite. Durante la calibración esta llave se mueve hacia arriba; durante las mediciones, hacia abajo.

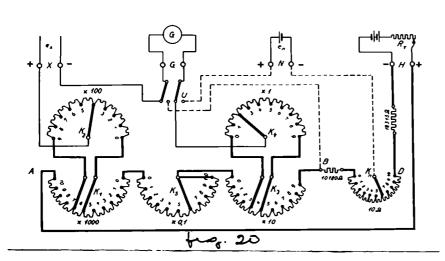
Debido a que el alcance normal del potenciómetro Leeds & Morthrup es de sólo 1,11 voltios, para aumentar su alcance se utiliza una resistencia divisora de tensión Siemens y Halske de alta precisión, de 100.000 chmios con derivaciones a los 100; 1000; y 10.000 chmios, que forma parte (como accesorio) del compensador de Haps.

El potencial a medir se aplica a los extremos de la resistencia de 100.000 chaios y el potenciómetro a una de las derivaciones, extendiéndose de este modo el alcanes del instrumento en un factor de: 10, 100 o 1.000, según que se efectúe la sonexión en la derivación de: 10.000; 1.000 e 100 chaios respectivamente.

Esta manera de extender el alcance de un potenciómetro sólo es adecuada cuando la fuente cuya diferencia de potencial se desea medir, (lámpera patrón) posee una resistencia interna pequaña comparada eon la resistencia divisora de tensión. No siendo así; o, cuando se utiliza el potenciómetro como fuente de un potencial bien conocido para oponer a otro desconocido en un método de "cero" (caso de la presente medición de la corriente fotoeléctrica mediante el potenciómetro de haps, en que, además, la resistencia es de 10º ehmios) la única manera de aumentar el alcance de medida del potenciómetro consiste en aumentar el valor de la corriente que circula por el circuito.

# Potenciómetro compensador de Raps

El potenciómetro compensador de Raps se caracterisa por poseer varios juegos de resistencias en décadas. Estos juegos de resistencias se van ajustando sucesivamente, dando los sucesivos decimales de la fuerse electromotris a medir. El esquema del aparato aparece en la fig. 20. Las resistencias  $\mathbf{r}_n$  y  $\mathbf{r}_n$  están separadas. La resistencia



tencia r<sub>n</sub> es la comprendida entre los puntos B y

K<sub>n</sub> La resistencia r<sub>x</sub> tienes su valor máximo entre

los puntos A y B. Para la

medición, la resistencia

r<sub>x</sub> se toma entre los puntos K<sub>2</sub> y K<sub>4</sub>. La posición

de la llave selectora K<sub>1</sub>

da la primer cifra del potencial a medir. El conjunto de resistencias unidas a la llave K, permite tomar una décima parte de la caída de potencial existente entre los extremos de una cualquiera de las resistencias montadas sobre la llave  $K_1$ ; en consequencia, la posición de la llave  $K_{\mathcal{D}}$  de la segunda cifra decimal (se habla de segunda cifra desimal, porque el alcance máximo de los potenciómetros es en general de 1 voltio). Les resistencies instalades en la llave  $K_3$  tienen un valor igual a 0,01 de las instaladas en la llave  $K_1$ ; en consecuencia, su ajuste da la tercera cifra decimal. En forma análoga a la llave  $K_{\mathcal{D}}$ , la  $K_{\mathcal{A}}$  de la cuarta cifra decimal. Le llave  $K_{\mathcal{B}}$  de la quinta cifra decimal. Puede observarse que la llave Kg no funciona como potenciómetro, sino como reóstato; sin embargo ésto no altera fundamentalmente el ajuste del potenciómetro, dado el pequeño valor de las resistencias concetadas a esta llave, comparadas con la resistencia total del circuito. En la fig. 20 el número situado al lado de cada una de las llaves K, indica, en chmios, el valor de la resistencia consotada entre cada par de topes contiguos.

El ajuste de este potenciómetro se efectúa pasando a la dereeha la llave doble inversora U. La resistencia  $\mathbf{r}_n$  está constituída por una resistencia fija de 10,180 chmios y una resistencia ajustable, de chmio en chmio, desde o hasta un valor de 10 chmios. Esta última se ajusta de modo que el valor de la resistencia  $r_n$  sea un múltiplo decimal entero ( $10^4$ ) de la fuersa electromotris de la pila patrón Weston a la temperatura a la qual se está trabajando. El potencial de la pila normal Weston es de 1,0183 voltios a la temperatura de 20%0, siendo una función de ésa. La función es:  $E_{\pm}=1,0183$   $\left[1-0,0000406(t-20)-0,00000095(t-20)^2+0,00000001(t-20)^3\right]$  volt

Le corriente que circula normalmente por el compensador de Raps es de  $10^{-4}$  Amp.

El aperato está construído para ser alimentado mediante dos acumuladores de plomo con un potencia E próximo a los 4 voltios. Es por esta razón que tiene instalada la resistencia de 18.315 ohmios, de modo que la resistencia E, debe tener un valor de sólo 100 ohmios como máximo, permitiendo así un ajuste suave y preciso.

La disposición del tablero del compensador de Raps, conjuntamente con la disposición real de las conexiones, puede verse en la
fig. 21. La diferencia entre este esquema y el anterior está fundamentalmenta en el sentido de la numeración de las resistencias, que
en el último esso se ha hecho, por comodidad, en valores crecientes
de isquierda a derecha. Además, se observa la existencia de una llave T que sirve para conectar el galvanómetro, en forma momentánea o
permenente y, ya sea directamente, o a través de una resistencia de
seguridad de 50.000 ehmios.

Dada la gran precisión del compensador de Raps, y el pequeño valor de la corriente que circula por el mismo, es necesario utilizar como instrumento de cero un galvanómetro de cero de buena sensibilidad  $(10^{-9} \text{ Amperios})$ .

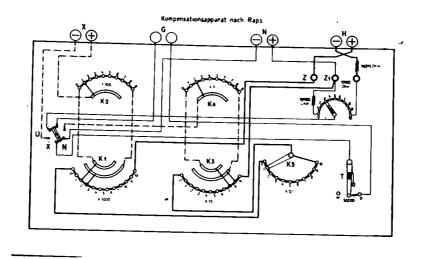


fig 21.

## Utilización del compensador de Raps: Extensión de la escala de medida.

El alcance máximo del compensador de Raps es de 1 voltio, es decir que la diferencia de potencial que aparece entre los bornes X de la fig. 21, es a lo sumo de 1 voltio. Al medir la corriente fotoeléctrica, la caída de potencial sobre la resistencia de 10 ehmios es, para las iluminaciones fuertes, del orden de 3 voltios; por consiguiente el potencial en oposición aplicado por el compensador de Raps es insuficiente.

Es posible extender el rango del compensador de Raps (6 sea aumentar la máxima diferencia de potencial entre los bornes X), aumentando la intensidad de la corriente que circula por el aparato, para lo cual debe aumentarse proporcionalmente la diferencia de potencial E que se aplica en los bornes H.

Deseando aumentar la escala del aparato cinco veces, se eligió como corriente circulante:  $5 \times 10^{-4}$ Amperios, para lo cual el potencial E debe ser de  $4 \times 5 = 20$  voltios. Este potencial puede dis-

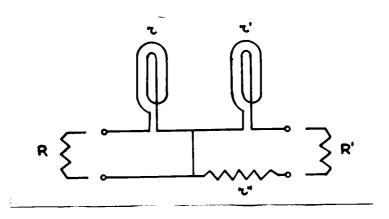
minuirse a 12 voltios, suprimiendo la resistencia de 18314 ohmios y colocando, en su lugar un reóstato de 3000 ohmios.

En estas condiciones, la máxima diferencia de potencial que aparece en los bornes X es de 5 voltios. Por la misma razón, la diferencia de potencial que aparece entre los puntos B y  $K_n$  no es más (1,0180 e n) voltios, sino 5 veces ese valor. En consecuencia, el ajuste del potenciómetro no puede efectuarse conectando la pila patrón a los bornes N. El ajuste se efectúa conectando la pila patrón a los bornes X y colocando las llaves  $K_1$  en el valor (1,0180en)/5 = 0,2036 e n/5, ajustando luego la resistencia  $K_1$  de 3000 ohmios hasta equilibrar el puente. En estas condiciones la corriente circulante es de 5 x  $10^{-4}$  Ampere.

#### Galvanouetro utilizado.

El galvanómetro a espejo utilizado como "instrumento de cero" durante la calibración de la lámpara, y como instrumento a lectura directa en el microfotómetro, es un galvanómetro Hartmann y Braun, tipo 150; Nº 2687, cuyas características generales son las siguientes:

Circuito eléctrico: es el indicado en la fig. 22.



#### Resistencia de los devanados:

Bobina r: 5,2 chmics

" r': 51 "

" r" + r: 100 "

#### Resistencias eríticas:

de la bobina r : 3 ohmios

" " " r' + r": 500 ohmios

# Sensibilidad a la corriente ( un mm. de desviación a lm. de distancia):

Con la bobina r & 3,55 x 10<sup>-8</sup> amperios

" " r' : 0.41 x 10<sup>-8</sup> "

# Sensibilidad a la tensión (id., id.):

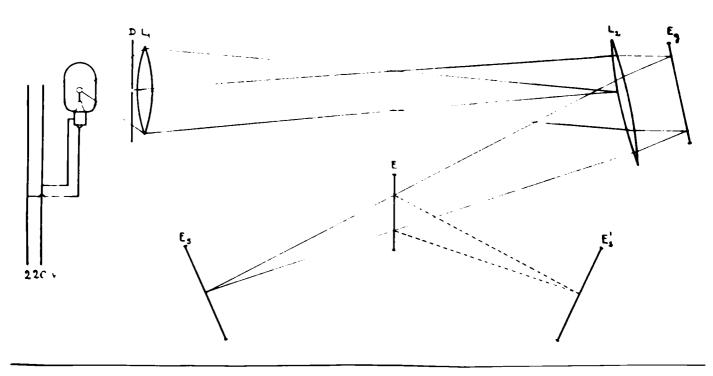
Con la bobina r (con  $R_{e} = 3$  chmics) :  $0.29 \times 10^{-6}$  voltics " " r' ("  $R_{e}^{1} = 500$  " ) :  $2.46 \times 10^{-6}$  "

Para ser utilizado como instrumento de cero, el galvanómetro debe tener gran sensibilidad a la corriente, por lo que se emplea el devanção de alta resistencia interna y se lo amortigua con la resistencia crítica correspondiente a dicho devanado, que es de 500 ohmios.

Al emplear el galvanómetro en el microdensímetro, y debido a que la respuesta a la lua de la célula fotoeléctrica utilizada de sólo es lineal cuando la resistencia externa del circuito es baja, se utiliza el bobinado de baja resistencia. No se coloca en paralelo la resistencia crítica de dicho devanado porque ello disminuye la sensibilidad a la corriente. A fin de amortiguar el galvanómetro sin pér-

dida de sensibilidad, se intercala <u>en el otro</u> bobinado una resistencia igual a su resistencia crítica (500 chaics).

La observación de las desviaciones del galvanómetro se efectúa (fig. 23) mediante un fino índice luminoso obtenido por proyec-ción de la imagen de una rendija delgada D sobre una escala translúcida de 500 mm., mediante una lente L<sub>2</sub> de foco 1,25 m. En la fig. 23,
E<sub>g</sub> es el espejo móvil del galvanómetro. Al utilisar el galvanómetro
en la calibración de la límpara, se ajusta el "cero mecánico del galvanómetro" hasta que coincida con el cero de la escala (situado en el
medio de la misma), siendo por lo tanto este punto también el "cero"
del amplificador.



fing. 23

Al utilisar el mismo galvanómetro en el microdensímetro, se instala un espejo auxiliar 2 (ver figs. 23 y 24), de modo que las des-



viaciones del galvanómetro
(cuya posición no se modificó) fuesen visibles para el
operador del microden sobre
la escala situada en la posición E'.

Para desviaciones tan grandes como las presentes al efec-tuar la microfotometría de los espectros, la escala del galvanómetro no es lineal.

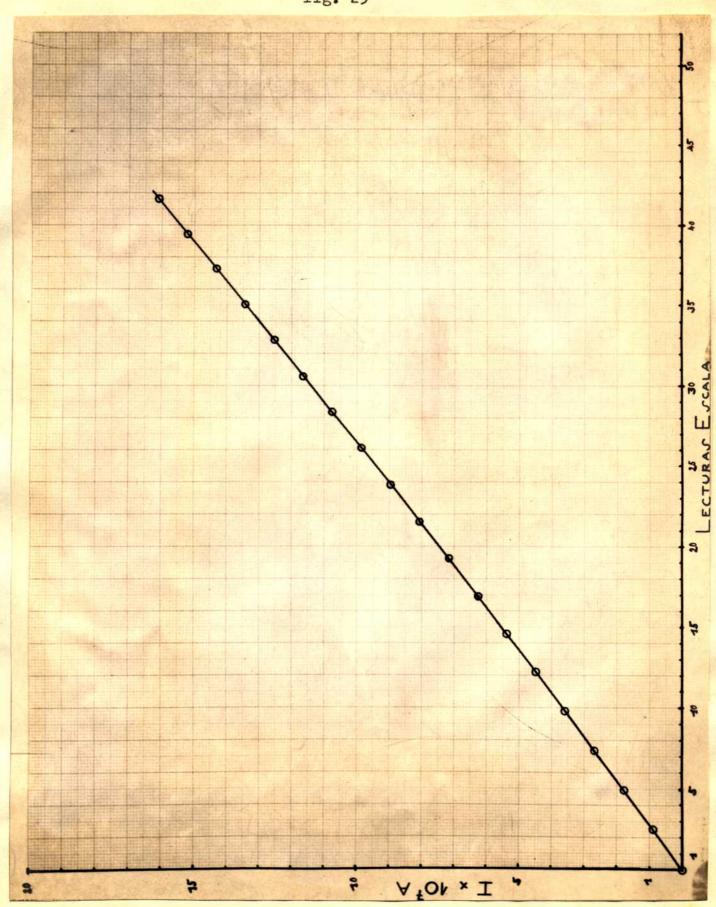
Por ello es necesario calibrar el galvanómetro, utilizando el circuito y valores indicados en la Tabla 5. La fórmula:

que da la corriente que circula por el galvanómetro, se deduce aplicando las reglas de Kirchoff. La deducción (en la que se considera
por simplicidad la resistencia del galvanómetro con su resistencia
crítica en paralelo, como una unidad llamada resistencia equivalente
R<sub>e</sub>) es la siguiente:

Por leyes de Kirchoff:

				20 - prono (8)	20,010 20,020 20,030 20,030 20,030 20,030 20,030 30
			ivSi tro	remunio (7)	+ 17,015 + 17,015 + 12,060 + 12,060 + 17,800 + 17,800 - 17,100 - 17,100 - 10,700 - 17,000 - 17,000 - 17,000 - 17,000 - 17,000
• ८ घर्वहरू	$\frac{1}{2} = \frac{1}{(\mathbb{P}^{+})(\frac{1}{2}+\frac{1}{2})} = \frac{1}{(\mathbb{P}^{+})($	6.0	SVictoria - Ja	Satus valuta (6)	++++++++++++++++++++++++++++++++++++++
		001 + 006 001 + 006		2,008 ida (5)	+ + 17, 94 + 17, 94 + 17, 94 + 17, 94 + 18, 94 + 18, 94 + 18, 94 - 18, 98 - 18, 98
		1. 458 x F		(i.i. <sup>7</sup> ) :: (4)	0,000 1,704 0,007 0,007 0,000 1,000
		25-35-300 State (25-35-35-35-35-35-35-35-35-35-35-35-35-35		Denomina.cor (5,	C. 0000 C. 1, 6000 C.
		C,1 a 1,c ol. C, c		umora.or (2)	0,0000 0,1450 0,1516 0,7240 0,7274 0,8774 1,0206 1,4580 1,4786 2,13728 2,13728
				, to (1)	

fig. 25



Para el nudo, y la malla (1) y (2), respectivamente:

1) 
$$i_1 = i_2 + i_3$$

2) 
$$Q.i_1 + P.i_2 = E$$

3)  $(ReR_e) \cdot i_3 - P \cdot i_2 = 0$  ; De este sistema de 3 equaciones, se despeja  $i_3$  en la siguiente forma:

Reemplasando la 1) en 2): 
$$Q.i_2 + Q.i_3 + P.i_2 = E$$
;

$$i_2(Q + P) = E - Q.i_3 \cdot \cdot \cdot i_2 = \frac{E-Q.i_3}{P+Q}$$

Reemplasando en 3):

$$(R+R_0)i_3 - \frac{P}{P+Q} \cdot (E-Q \cdot i_3) = 0 ; [(R+R_0)+PQ/P+Q] i_3 - PE/P+Q$$

Reemplasando valores se obtiene:

son los de la Tabla 5 y fig. 25.

La calibración del galvanómetro se efectúa con el devanado de mayor resistencia, a pesar de haberse utilizado el de menor resistencia para medir la corriente generada por la célula fotovoltaica, pudiéndose ésto hacer ya que para la medición de densidades interesan sólo los valores relativos de las intensidades luminosas  $(I_0/I)$ .

Se observa que la curva de respuesta del galvanómetro (fig. 25) difiere poco de una recta, pero lo suficiente como para que las

lecturas de las intensidades luminosas se tomen en unidades de co-rriente a partir de esta curva de calibración, y mó en mm. de desviación en la escala, pues ello introduciría un error de 3%, aproximadamente.

# Determinación de las constantes empíricas de la curva de calibración de la limpara de incandescencia.

Les Tablas 1 y 2 (pág. 29) dan los resultados obtenidos en la calibración de la lámpara. Dicha calibración se efectúa (como ya fué indicado) desde 2,4 hasta 11 voltios, en intervalos de 0,2 voltios, aproximadamente.

La Tabla 1 da los velores obtenidos al efectuar la experiencia con valores crecientes del voltaje de la lámpara, y la Tabla 2 da los valores obtenidos al efectuar la experiencia con valores decrecientes.

La columna 1, que indica el número de orden, da el número total de observaciones n, que es de 103; la columna 2 el voltaje de la lámpara, y la 3 los logaritmos decimales correspondientes. La columna 4 da la intensidad.luminosa en unidades arbitrarias y la 5 los logaritmos decimales correspondientes. Las columnas 6, 7 y 8 dan las potencias segunda, tercera y cuarta, respectivamente del voltaje de la lámpara. La columna 9ª da los productos mintos del logaritmo del voltaje por el logaritmo de la intensidad luminosa y la décima los productos del cuadrado del logaritmo del voltaje por el logaritmo de la intensidad luminosa y la décima los productos del cuadrado del logaritmo del voltaje por el logaritmo de la intensidad luminosa.

Estos resultados están representados gráficamente en la fig.
11. Como puede verse, el gráfico difiere muy poco de una recta y es

casi con seguridad un arco de prábola. Admitiendo ésto, es posible hallar la ecuación de dicha curva mediante el método de los cuadrados mínimos.

Se supone entonces que la equación es del tipo:

$$y = p + qx + rx^2$$

Para este caso, el método de los cuadrados mínimos, da el siguiente sistema de ecuaciones:

Efectuando las sumatórizas y reemplasando valores, se obtiene:

Multiplicando la primera ecuación por el coeficiente de p de la segunda y restándole la segunda ecuación multiplicada por el coeficiente de p de la primera, se obtiene la siguiente ecuación:

185,77175 q + 284,88313 r = 744,41888

Procediendo análogamente con las ecuaciones (II) y (III), se obtiene:

360,14416 q + 535,19095 r = 1479,86909

de que resuelto por el método de determinantes da:

Puede verificarse que estos valores de p, q y matisfacen también a las equaciones I y II.

En consequencia, la equación empírica que más probablemente representa el gráfico de la figura 11 es:

$$\log_{10} I = -1,473467 + 7,300425 \log_{10} V - 2,147526 (\log_{10} V)^2$$

(en los párrafos sucesivos se la denominará: "ecuación característica de la lámpara").

Dicha ecuación, que permite calcular con error probable mínima la intensidad luminosa I correspondiente a un determinado voltaje V de la lámpara, es la que aplica al utilizar la lámpara para la obtención de las marcas de calibración.

Los valores de la intensided luminosa I esleulados mediante la ecuación empírica de la curva coinciden con los valores determinados experimentalmente a menos de los errores experimentales, por lo que resulta suficiente tomar una función de segundo grado como equación empírica de la curva de calibración de la lámpara.

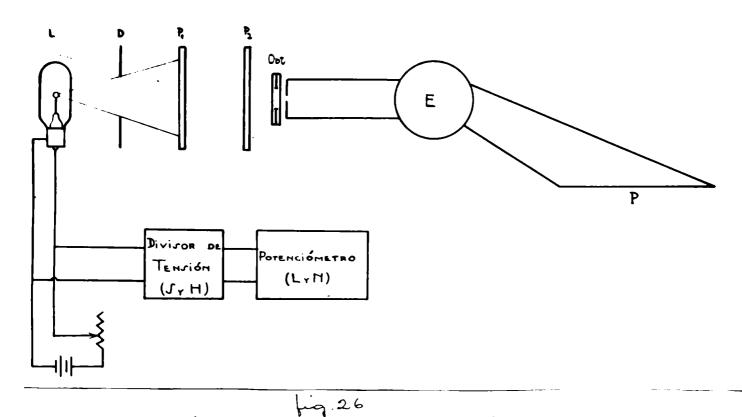
El anterior método de eficulo es especialmente útil cuando se dispone de una lámpara fiel durante cientos de horas de uso, como

sucede con las lámparas construídas especialmente para servir de "standards" de iluminación . En la práctica es suficiente construir un
gráfico con los valores obtenidos experimentalmente en papel semilogarítmico como en la fig. Il y utilizar dicha gráfico para la determinación de las intensidades luminosas, evitándose así el trabajo engorroso derivado de la aplicación del método de los cuadrados mínimos.

#### Obtención de las "margas de calibración"

Les "marcas de calibración" están constituídas por una serie de espectros situados sobre la placa fotográfica a calibrar (ver figs. 31 y 32) obtenidos variando en forma conocida la exposición de cada uno de ellos mediante la lámpara calibrada. La instalación utilizada para la obtención de las "marcas de densidad" está indicada en la fig. 26, en la que: L presenta la lámpara calibrada concetada a una batería, un redstato de control y al potenciómetro Leeds y Northrup (con su resistencia divisora de tensión) que es el que mide el voltaje de la lámpara; D es un diafragma circular que limita el flujo luminoso; P<sub>1</sub> y P<sub>2</sub> son des placas de vidrio difusor que homogeneisan la lus y disminuyen la intensidad luminosa incidente sobre la renura de espectrógrafo E; P indica la posición de la placa sobre la que se impresionan los espectros "marcas de calibración".

El valor de la exposición de cada espectro está definido únicamente por un voltaje medio  $(V_m)$  de la lámpara calibrada, ya que el tiempo de exposición de todos los espectros es el mismo e igual a  $60^{\circ}$ - 2/10 seg.— Se elige este valor (que puede ser determinado con ese error con un cronómetro al décimo de segundo) por no ser un tiempo exocsivamente largo, factor importante, ya que así se evita inestabi-



lidades de la lámpara por descarga de la batería alimentadora, no demorando el total de la experiencia (para la obtención de las "marcas de calibración") más de 45 minutos.

Elegido el tiempo de exposición de la lámpara y de la escala; calibrada esta última respecto al espectro de mercurio; elegido el ancho óptimo de ranura y enfocado el espectrógrafo ( todo ello respecto a un espectro de líneas ) se procede a sacar una seria de espectrogramas de la lus emitida por la lámpara, ajustando el voltaje de la misma a un valor determinado para cada uno de los espectros.

El ancho utilizado de la ranura del espectrógrafo es el minimo que produca un espectro de lineas nitido; y el alto fué ajustado
de manera que el espectro obtenido tuviera un alto de 6 mm., con lo
que se hace minimo el error debido al grano de la emulsión durante
el microfotometraje.

Como por las descargas de las baterías, el voltaje  $V_L$  varía, es que se considera un voltaje medio  $V_m$ , esloulado entre los dos leídos as 0 seg. y 60 seg. ( $V_1$  y  $V_2$  respectivamente) de cada exposición.

Es necesario efectuar una serie de tanteos con varias perciones de placa antes de efectuar la exposición definitiva, hasta llegar a obtener sobre una misma placa el rango de ennegrecimientos, entre el apenas perceptible hasta el más intenso, necesarios para construir la curva de calibración.

Para esta operación preliminar, y a fin de prolongar la vida de la lámpara patrón, se utiliza una lámpara auxiliar, gemela de la patrón, alimentada con corriente alternada mediante un transformador reductor de tensión y un "variac" en el primario. El voltaje de la lámpara se lee con un voltímetro para corriente alternada.

Be observa en las figs. 31 y 32 que, para las longitudes de onda elegidas (6000A), el ennegrecimiento de la placa ("aclaramiento" en la comia positiva), pasa desde un valor máximo hasta un valor apenas perceptible en ambos tipos de placas empleadas (Eastman Spectroscopic Plates; Types: III-F y I-F).

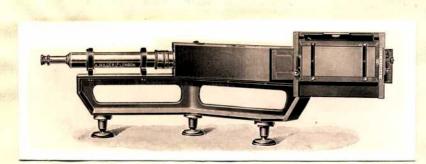
En las columnas (2), (3) y (4) de la Tabla 8 están indicados los  $V_i$  y  $V_f$  medides y los  $V_m$  calculados con los que se impresionó el tipo de emulsión III-F; e, igualmente, en la Tabla 9, los voltajes correspondientes con que se impresionó la placa I-F.

Una vez expuesta la placa en la forma indicada, se procede a su revelado, fijado y lavado, operaciones todas efectuadas a la temperatura de 18 0,5°C. Se utilizó el revelador y fijador ácido de la casa Eastman Kodak, operándose durante el tiempo correspondiente a la temperatura antedicha, dato éste indicado por el fabricante.

Después de fijada, la placa se lava con agua corriente durante una hora, luego se la deja secar espontáneamente y se procede a la microfotometría de cada uno de los espectfos resultantes a la longitud de onda de 6000A.

# Espectrógrafo utilizado

El espectrógrafo utilizado posee óptica de cuarzo. Es un mo-



delo de la casa Adam
Hilger, denominado E3,
cuyo aspecto exterior
es el de la fig. 27.
Las dos lentes del colimador y objetivo son iguales; tienen un diámetro de 5,1 cm. y una

distancia focal de 61 cm., lo cual corresponde a una abertura numérica de f: 12. El prisma es del tipo Cornu de 41 mm. de altura y un ancho de base de 65 mm.

El instrumento de un espectro que se extiende desde 2100 A hasta los 8000 A y que mide 20 cm. El tamaño de la placa empleada es de 10 x 4 pulgadas (25 x 10 cm). La placa es de vidrio delgado a fin de poderse adosar a la superficie interior del chasis, cuya curvatura

			લ છે.		
<u>.</u>	<u>.</u> (_)	(3)	V <sub>E</sub> ;	)   5   (2)	(6)
7 5 9 0 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 7 1 7 1	0,000 0,000 0,000 0,000 0,000 0,000 0,000 0,700	\$,500 \$,500 \$,500 \$,500 \$,500 \$,500 \$,644 \$,500 \$,	3,993 3,595 8,603 7,602 7,317 7,632 6,346 6,346 6,000 5,726 5,502 5,261 4,987 4,729 4,489 4,241 3,995	3458 2923 2537 2010 1707 1478 1196 1005 807 670 569 472 376 298 237 183 138	1,671 1,449 1,169 1,008 0,041 0,77 0,749 0,422 0,285 0,200 0,150 0,056 0,056 0,020 0,009 0,003
الانتان برمد	' 	•	' 	·: Paora	<b>u:</b> 0
(1)	`ı _(2)	´´î (3)	m (4)	4 (5)	'/ (6)
1 2 3 4 2 7 3 9 10 21 12 12 12	11,028 9,986 8,981 8,981 8,004 7,518 7,006 6,934 973 9,600 9,504 2,007 6,007 6,000 6,000	11,020 9,980 8,977 7,992 7,514 6,990 6,500 5,969 5,672 5,350 5,013 4,604 4,363 3,977 3,604	11,024 9,983 8,979 7,998 7,516 7,002 6,532 5,071 5,676 5,352 5,015 4,606 4,365 3,979 3,606	6351 4756 3421 2332 1878 1455 1122 792 646 507 385 269 136 85	1,344 1,148 0,985 0,788 0,697 0,585 0,493 0,375 0,375 0,271 0,154 0,056 0,055 0,016

	H	2438 2923	0102	1707	1478 1196	1005	670 670	696	376	298	237	1383							878	2,00	8	<b>9</b>	385	566 266	209	1.56 85	_
	0-(c+c)= 10£, (I	3,53632											_		b-(c+a)= log:( I											2,13259 1,92675	
. TRD18 3.	ช → ว	3,53974	1529 1529	, 0778	, 9267	8,64	.7068	6511	528cc	4512	3860	, 2187 , 2505	•	•	C + B	9908	6178	94140 2045	1213	9 <b>2</b> 00	7667	,6945	6.2%	418	3536	2,24598 2,13981	_
	,o	<b>33</b> 000 <b>6</b> 00 <b>9</b> 000 <b>6</b> 00 <b>9</b> 000 <b>9</b>				_		•				• •	•	•	Ò	609 <b>'</b>	2000 1000		395	77.		100 100 100	9.718	842	,672	4,37858	
	0	1,954.5	- 'D	<b>ک</b>	11.4	6.76	101	٦.	10	<u> </u>		1) [C	•	ស។ ៤ ឧ ម .	O	1. 2	٦.	7,6	. 0	10.	a :/	1 (7	4	رم	, w	0,77252	_
	$(\log_{10} v_{\scriptscriptstyle E})^2$	50000 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 0	25.0	747	) <del>-</del>	かんりょうしょう	574 574	548	10 186	()	425	747 361	•		(log <sub>lo</sub> V <sub>n</sub> ) <sup>2</sup>	, 0864	985 2000	0000 0000 0000	7673	7144	400	,5685	5307	<b>4</b> 4 <b>2</b> 2 2 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4	4095	0,35972 0,31028	
	log10Vm	0,95390 0,93222	288. 488.	,364	1 45°	, 802 233	757.	3740	697	674	65%	109,	•		LcgloVn	,042	9000 7000		375	9845	770	,754	,728	663	639	0,59977	
i	V m	<b>8</b> 9,003 0,003 0,003	0		5.0	3,0	٠.	. <b>~</b> ~ ~	70		4,	10	•		្រុធ	•	•	, 🗪 🕠	•	•	•	•	•	• •		75.575 5.606	•

coincide con la superficie focal del instrumento.

El chasis se desplaza verticalmente por un sistema de piñón y cremallera, lo que permite efectuar varias exposiciones, obteniéndose una sucesión de espectros, uno debajo de otro. El espectrógrafo posee una escala translúcida, graduada en longitudes de onda, montada interiormente de tal modo que, mediante una manivela exterior puede adosarse la escala a la placa. Iluminando la escala, mediante una lamparita auxiliar montada en el interior del aparato, se obtiene sobre la placa una copia de contacto de la escala.

Los ajustes que es necesario efectuar en este instrumento sons ancho óptimo de ramura a utilizar; enfoque de la lente colimadora sobre el plano de la ramura, y calibración de la cseala de longitudes de onda. Todo ello se efectúa mediante una lámpara de mercurio de baja presión hasta tanto obtener un espectro de líneas nítido, cuyas longitudes de onda son utilizadas para verificar la correcta posición de la escala.

# Microfotometria de las "morcas de calibración".

La medición del ennegrecimiente de la placa fotográfica en cada uno de los espectros fotografiados y a la longitud de enda de 6000A
se efectúa con el dispositivo indicado esquemáticamente en la figura
28 y cuya vista de conjunto es la de la fig. 29.

Debido a la carencia de un instrumento comercial, fué necesario armar uno, utilizando para ello el material del banco óptico Zeiss y un microscopio Leitz, entre otras cosas.

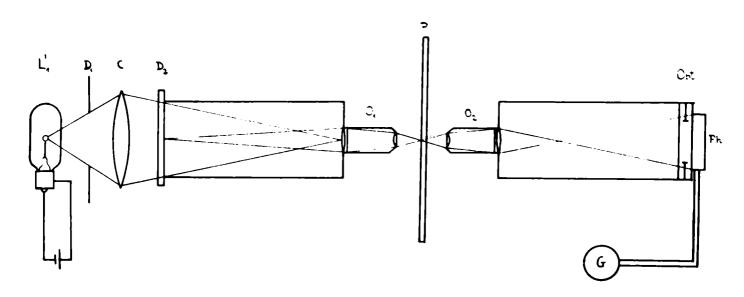
En un principio se intentó utilizar como instrumento receptor medidor de la energía luminosa, una termocupla Zeiss. Este instrumen-

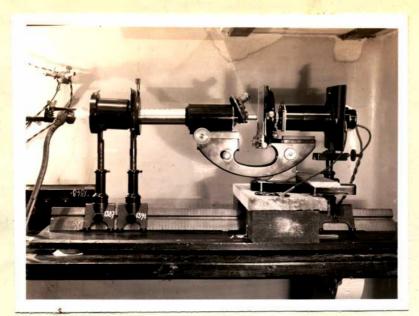
to resultó de una sensibilidad suficiente pera esta aplicación, pero posee una enorme inercia que lo hace muy poco práctico, teniendo en cuenta la gran cantidad de mediciones que deben efectuarse. En base a ésto se utiliza en su reemplaso una célula fotovoltaica Weston, cuya curva de respuesta en las condiciones en que se la utiliza, es absolutamente lineal.

Una vez montado el microscopio monocular bien rígido en su posición horizontal, se montan y ajustan todos los demás elementos del microdensimetro.

La siguiente es la descripción del tipo de instrumento no registrador utilizado:

La fuente de lux L' es una lámpara de proyección de cine sonoro, gemela de la utilizada como patrón, alimentada por una batería de
acumuladores de hierro-níquel de 10 voltios. El brillo después de una
hora de encendido, permanece constante, lo eual se verifica con el mismo instrumento.  $D_1$  es un diafragma iris. El filamento de la lámpara
se sitúa vertical y, después de concentrada la lux mediante una lente
condensadora C se proyecta mediante el objetivo de microscopio  $0_1$ , (de
distancia focal  $\sim 2$  em) la imagen del diafragma de ranura  $D_2$  sobre el





lado de la gelatina de la placa espectrográfica P. Otro objetivo semejante, O2 proyecta una imagen de la porción iluminada del espectro sobre una célula fotoeléctrica fotovoltaica Ph., delante de la cual hay un obturador Obt..

La corriente gene-

rada en la célula fotoeléctrica va al devanado de baja resistencia (5,2 chmios) del galvanómetro G.

En la fig. 29, se observa el montaje total del microfotómetro. De izquierda a derecha se vé: La lámpara encendida, la lente condensadora con su diafragma iris (marcada con el número 1387); el diafragma de ranura Nº 1391); el microscopio Leitz montado en posición horizontal provisto de platina de movimiento micrométrico; y el tubo que soporta: el objetivo 02, el obturador fotográfico y la célula Weston; provisto también de un movimiento micrométrico.

El obturador Obt. permite verificar en cualquier instante el "cero mecánico del galvanómetro" (cerrando el obturador, el índice luminoso se sitúa a la extrama derecha de la escala translúcida en la división: + 20); y además, mediante su diafragma iris es posible ajustar la cantidad de luz incidente sobre la célula fotoeléctrica de modo que, en la posición de "Placa clara", la indicación del galvanómetro coincida con la división extrema isquierda (-20) de la escala (posición "cero del densímetro"; placa clara de Tablas 6 y 7).

La placa espectrográfica se monta sobre la platina del microscopio de movimiento universal micrométrico, de modo de obtener un desplasamiento horisontal para buscar las longitudes de onda, y vertical
para elegir los espectros (La placa se coloca de modo que los espectros "marcas de densidad" están situados horisontalmente).

Para verificar el buen ajuste del movimiento vertical de la platina del microscopio, se trasa sobre la placa una línea de referencia que une las dos marcas de la escala de longitudes de onda correspondientes a los 8000A (visibles como una línea blanca en las figs. 31 y 32).

El movimiento vertical de la platina se ajusta de modo que el desplazamiento se mantenga paralele a esa recta.

Se ilumina la placa con un alto de imagen de ranura de 5 mm., de modo que el "error por grano" es mínimo; el ancho es del orden del 1/10 mm., dimensión mínima que no produce efecto de difracción.

La fotosélula se encuentra en un tubo hermético a la lus exterior que no sea la que entra por el objetivo  $0_{\mathfrak{S}}$ .

A fin de climinar toda luz que no sea la emergente de la sona de interés de la placa, se mantienen las distintas partes del instrumento en cámeras obscuras, iluminando sólo el área a "fotometrear" y trabajando en la penumbra. La disposición de la ranura entre la fuente luminosa y la placa minimist, además, el error por defecto en la lectura de densidades, error que se produciría de existir el efecto Sehwarschild-Villiger.

Como todo tipo de microfotómetro, este instrumento requiere un tiempo de alrededor de una hora, previo a las mediciones, para entrar en régimen.

Puesto a punto el microdensímetro, y utilizando la curva de calibración del galvanómetro (fig. 25), se procede a calcular los enne-grecimientos de cada una de las "marcas de calibración" a la longitud de onda de 6000A, a partir de las deflexiones leídas, considerando el "edro del densímetro" a la extrema isquierda de la escala del galvanómetro (Posición "Placa clara").

Los resultados obtenidos, correspondientes a los tipos de emulsión III-F y I-F, están dados en las Tablas 6 y 7.

La columna (2) de dichas tablas, indica las deflexiones (promedio de 5 lecturas) leídas considerando el cero de la escala en el punto medio de la misma; la (3) si se lo toma a la extremo isquierda. En la curva de calibración del galvanómetro se leen los valores de intensidad de corriente correspondientes, los que están indicados en la columna (4). Por ser, como se ha dicho, la respuesta de la fotocélula Weston, lineal respecto de la intensidad luminosa incidente, es que los valores de la columna (4) se consideran proporcionales a la intensidad luminosa transmitida por la parte iluminada de la placa. Se toma como valor I<sub>O</sub> nó la intensidad luminosa incidente sobre la placa, sino la transmitida por la parte clara elegida de la placa (5u valor se verifica constante a lo largo de toda la medición, e igual a 15,47 unidades arbitrarias de intensidad luminosa).

La columna (5) da los valores de  $I_{\phi}/I$  correspondientes a cada "marque de calibración"; y la (6) sus logaritmos decimales, que constituyen las densidades de ennegrecimiento correspondientes ( $d_{6000A}$ ).

# Curva característica de la célula fotovoltaica empleada.

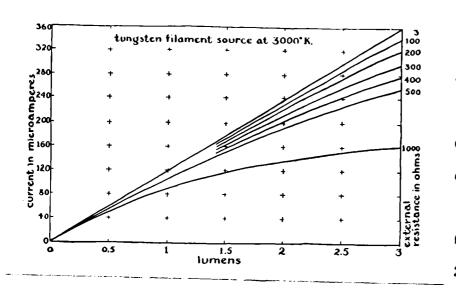
La fig. 30 representa la respuesta de una célula del tipo fo-

	A T				
yr: yr:			ine custo ce calibra-	1. 1	d=10g10
(1)			(4)	(5)	(6)
: •ciara i 2 3 4 5 6	-20,00 19,10 18,47 17,24 16,00 14,20 12,14	0,90 1,53 2,76 4,00 5,80 7,86	15,47 0,33 0,55 1,00 1,45 2,18 2,90	1,000 46,9 28,1 15,47 10,67 7,096 5,335	1,671 1,44 1,10 1,00 0,00
7 8 10 11 11 13	8,19 4,24 -1,40 -5,33 -8,86 -12,09 -15,30 -17,00	11,86 15,76 21,40 25,33 28,86 32,09 35,38 37,00	4,37 5,85 8,03 9,57 10,95 12,25 13,60 14,25	3,540 2,644 1,927 1,617 1,413 1,263 1,138 1,086	0.5 0.4 0.2 0.1 0.1 0.0
1) 10 .7	-16,22 -19,24 -19,76 -20,00	38,22 39,24 39,7⊍ 40,⊍0	14,77 15,15 15,35 15,47	1,047 1,021 1,008 1,000	0,0

# .rabla 7.

n gaetro : (4)	A: Desviación (promedio b lecturas) (2)	20 <b>-</b> A	I:de curva de calibra- ción (4)	I <sub>o</sub> I (5)	d=log
1.01ra	-20,00 18,09 17,03 15,61 13,16 11,60 9,14 6,55 2,31 -0,45 -4,08 -8,65 -12,52 -15,22 -17,84 -20,00	40,00 1,91 2,97 4,39 6,84 8,40 10,86 13,45 17,69 20,45 24,08 28,65	15,47 0,70 1,10 1,60 2,52 3,11 4,02 4,97 6,60 7,67 9,08 10,85 12,42 13,53 14,60 14,85	1,000 22,1 14,06 9,669 6,139 4,974 3,848 3,113 2,344 2,017 1,704 1,426 1,143 1,060 1,042 1,000	0,000 1,344 1,148 0,985 0,796 0,697 0,586 0,493 0,231 0,231 0,000 0,000 0,000 0,000 0,000 0,000

tovoltaico (Weston Photronic) para diversos valores de la resistencia



del circuito exterior

(7). Para un valor de

5,2 obmios de la misma,
la eurva característica
es lineal. Teniendo en
cuenta, además, que la célula es utilizada en el
microdensímetro con bajas
intensidades de iluminación queda justificada

la suposición acerca de la absoluta linealidad de la célula fotoeléctri-

#### Termoguple ensayada

La termocupla que se intentó utilizar en las mediciones de energía radiante durante la calibración de la lámpara y en el microdensímetro, es el así llamado "elemento termocléctrico simple para fotometría espectral" de la casa Carl Zeiss. Consta de un elemento termocléctrico montado al aire, provisto de un reflector cóncavo dorado, con tornillo y antecjo de enfoque, todo cerrado dentro de una caja cilíndrica, provista por delante de un diafragma de ranura de precisión, y ventanas intercambiables (vidrio, cuarso, fluorita). La caja puede ser montada sobre un pedestal con movimiente micrométrico.

Este elemento termoeléctrico, utilizando conjuntamente con el galvanómetro Hartmann y Braun modelo 150 (que es el recomendado por la casa Zeiss) resulta de una sensibilidad insuficiente como para ser uti-

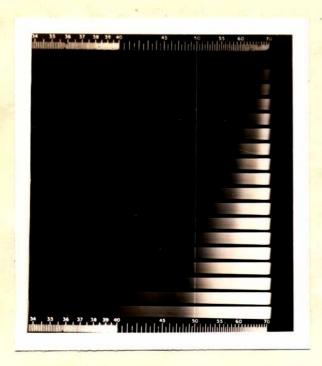
lizado para medir la energía radiante de la lámpara calibrada, emergente del monocromador.

En el caso del microdensímetro, la energía disponible es mucho mayor, pudiéndose utilisar el termoelemento, pero su gran inercia térmica lo hace muy poco práctico y fácilmente sujeto a errores (Basta toca por un instante la envoltura de la termocupla para que el galvanómetro sufra una desviación que no desaparece sino al eabo de un cuarto de hora, aproximadamente).

Por todos estos motivos es que se emplea en el microdensímetro una célula fotovoltaica, que resulta adecuada pars el easo, ya que no se necesita determinar ni valores absolutos de intensidad luminosa, ni emplear un elemento detector de las radiaciones que sea igualmente sensible para todas las longitudes de onda (como sucede, aproximadamente con los termoelementos.)

#### III) RESULTADOS EXPERIMENTALES

# Determinación de la función: de 6000A = f (E 6000A)



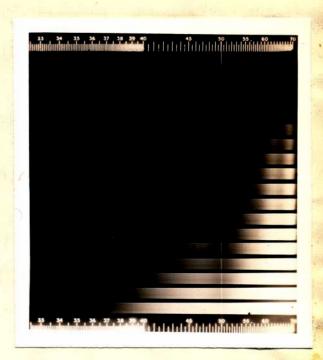


fig 31 fig 32

En la columna (4) de las 8 y 9 pág. 58 están indicados los voltajes medios  $V_m$ , de la lámpara calibrada, que fueron los utilizados para obtener las "marcas de calibración" (figs. 31 y 32) correspondientes a los tipos de emulsión: III-F y I-F, respectivamente.

Mediante la ecuación característica de la lámpara patrón, se determina las intensidades luminosas relativas I, correspondientes a dichos voltajes  $V_m$ , valores que constituyen la columna (5).

La columna (6) transcribe los valores de las densidades g del las "marcas de calibración" calculados a partir de los datos inclui-dos en las Tablas 6 y 7. Como el tiempo utilizado para exponer ambos tipos de placas(III-F y I-F) es constante dentro del 0,5%, los valores de la columna (6) representan las exposiciones relativas E, con que se

exponen las places.

Con la serie de valores de las columnas (5) y (6) se construye la curva de calibración: d-log E de los dos tipos de emulsión empleadas: III-F y I-F (figs. 33 y 34).

La emulsión del tipo I-F es rápida, por lo que posee mayor fondo químico, mayor grano y menor contraste que la III-F (que es lenta), factores todos aquellos que limitan la precisión de las mediciones fotométricas.

La memor suavidad en el aspecto de la surva d-log<sub>10</sub>E obtenida para el tipo I-F, indica la presencia de errores accidentales (mayores on magnitud que para la III-F) debidos a las características anteriormente mencionadas y a la mayor inhomogeneidad del fondo químico de la emulsión. (15)

En las curvas indicadas en las figs. 33 y 34 no se observa la región de sobre-exposición, ya que el rango de intensidades de la lámpara patrón, a pesar de ser grande, no permite determinarla con un valor único del tiempo de exposición. Esto no constituye un inconveniente, pues el rango de densidades representado es el único de interés en la práctica, por lo que es necesario determinarlo con la mayor cantidad posible de puntos. La determinación de una curva de calibración completa sobre una única placa efectuada exponiendo ésta con la lámpara patrón durante des tiempos de exposición (1 y 6 minutos, p.ej), da como resultado una memor precisión en la parte lineal de la curva delog<sub>10</sub>E, per estar los puntos experimentales más distanciados entre sí.

fig. 33

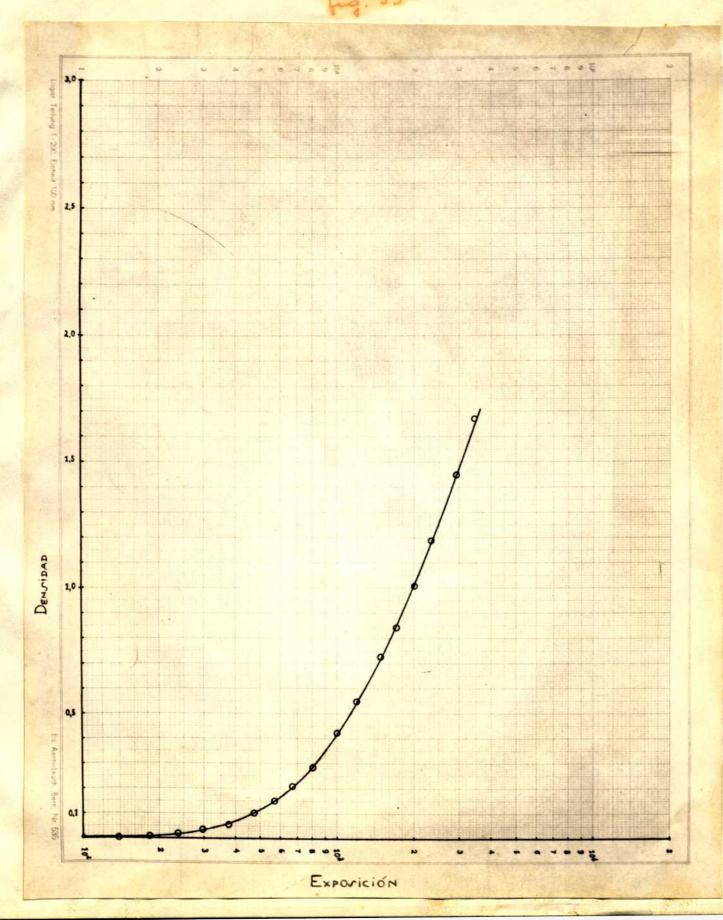
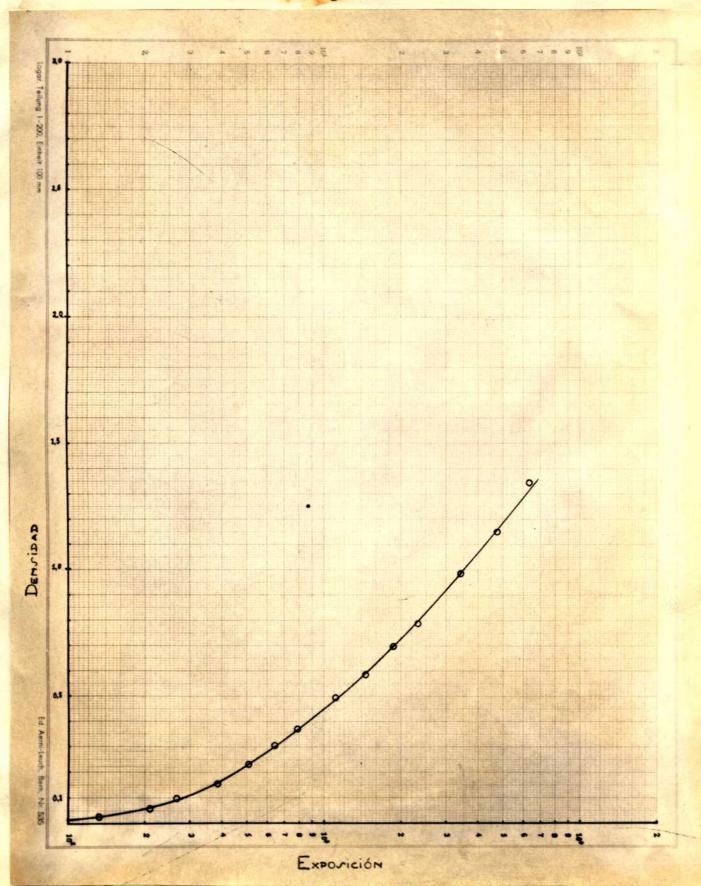


fig. 34



## CONCLUSIONES

En base a todo lo anterior se puede afirmar que el método descrito permite determinar la curva característica de las emulsiones fotosensibles con buena precisión estando libre de error por intermitencia, del error por falla de la ley de reciprocidad y del error por grano que poseen, en general, los demás métodos.

#### RESUMEN

- 1.- Se describe la emulsión fotográfica y sus propiedades en lo que respecta a la forma en que dicha emulsión responde a la luz (efecto de intermitencia; falla a la ley de reciprocidad; curva de calibración); definiéndose la curva de calibración de una emulsión fotosensible como la función que relaciona el logaritmo del ennegrecimiento de la misma con el logaritmo de la exposición que la impresiona.
- E,- Se describen las distintas técnicas habitualmente empleadas para variar la exposición y para determinar los ennegrecimientos producidos por las mismas. En ambos casos se indica el principio de operación y se citan las fuentes posibles de error de cada método.
- 3.- Se propone y describe la realización de un método para determinar la "curva característica de la emulsión fotográfica", en el
  cual se evitan los errores anteriormente mencionados, basado en
  la posibilidad de variar directamente la intensidad de la lus
  incidente.

Como fuente luminosa se utiliza una lámpara de incandescencia de la que prevismente se determina la relación entre su voltaje de trabajo y la intensidad correspondiente de la lus que emite a una longitud de onda determinada.

Con la lámpara así calibrada en unidades arbitrarias de intensidad luminosa monocromática, se saca una serie de espectrogramas cada uno de los cuales se obtiene exponiendo la emulsión en

forma sucesiva durante un intervalo constante de tiempo y ajustando en cada caso el voltaje de trabajo de la lémpara a valores definidos.

En la emulsión fotográfica revelada se obtienen en cada caso ennegrecimientos cuya medida se determina por microfotometría, a la longitud de onda en que se calibra la emulsión fotográfica.

4.- Se indican los resultados experimentales derivados de la apliesción del método propuesto, a dos tipos diferentes de emulsión
fotográfica, verificándose la aplicabilidad del método y la precisión del mismo.

---

# BIBLIOGRAFIA

- (1) GROSSMAN H.H.; SAWYER R.A. Y VINCENT H.B. "Spectrochemical light source errors and their compensation" J.O.S.A. 33, 185 (1943).
- (2) SAWYER R.A. Y VINCENT H.B.: "Plate calibration problems" J.O.S.A. 33, 247 (1943).
- (3) FORSYTHE W.E. Y ADAMS E.Q.: "Radiating characteristics of tungsten and tungsten lamps" J.O.S. A. 35, 108 (1945)
- (4) KOWALEWSKI V.J.: "La lámpara termoiónica como instrumento para la medición de corrientes débiles". Trabajo de Seminario. Dpto. de Písica. Univ. de Bs.Aires.
- (5) NIELSEN C.E.: "Measurements of small currents". R.S.I. 18,18 (1947)
- (6) DU BRIDGE L.A.: "The amplification of small direct currents" Phy. Rev. 37, 392 (1931).
- (7) ROMAIN B.P.: "Current caracteristics of photovoltaic cells" R.S.I. 4, 83 (1933)
- (8) TOLANSKY S.: "High Resolution Spectroscopy".
- (9) MEES C.E.K.: "The theory of the photographic process" New York; The Macmillan Co., (1942).
- (10) HENNEY K., Y DUDLEY B.: "Handbook of Photography". New York; Whitt-lesey House, (1939)
- (11) SAWYER R.A.: "Experimental Spectroscopy". New York: Prentice Hall (1944)
- (12) BRODE W.R.: "Chemical Spectroscopy". New York: J. Wiley & Sons (1943)
- (13) STRONG J.: "Procedures in experimental Physics" New York: Prentice Hall, (1944)
- (14) FORSYTHE W.E. Y COLAB.: "Measurement of Radiant Energy". N. York:
  Mc Graw Hill Book Co., (1937)
- (15) Photographic plates for use in Spectroscopy and Astronomy, 5th ed. Rochester: Eastman Kodak Company, (1943).
- (16) Manual Siemens de medidas eléctricas".Berlín. W.de Gruyter,1930
- (17) HUGHES A.L. y DU BRIDGE L.A.: "Photoelectric Phenomena" Mc Graw Hill Book Co. Inc. New York- 1ª ed. 1932.

Low Rawaleure, K.