

lativas para la misma línea en distintas muestras. Las siguientes líneas se tomaron para la determinación de algunas sustancias:

$2\Theta = 30^{\circ}18'$  proporcional a la cantidad de  $C_3S$ .

$2\Theta = 31^{\circ}16'$   $C_2S$  (calculado también del análisis químico).

$2\Theta = 33^{\circ}34'$  aluminatos verificados por análisis químico.

$2\Theta = 34^{\circ}05'$   $C_4AF$  verificado por análisis químico.

$2\Theta = 60^{\circ}67'$   $\gamma - C_2S$ .

Se compararon diferentes muestras en base a estos datos. Esto es una ayuda considerable en el control de manufactura.

Resumido por: I. M. de S.

Publicado en: Quím. Ind. (Montevideo). Vol. IV, Nº 2, pág. 86-96, (1953).

#### *Sección H-e) Química Agrícola.*

11 Nº 132 - *La polarografía aplicada a la industria de los plaguicidas. Determinación del isómetro gamma del 1, 2, 3, 4, 5, 6, hexaclorociclohexano. Su aplicación al estudio de garrapaticidas.*

J. W. Grezzi y R. W. Martres.

Se efectúa una introducción sobre la aplicación de la polarografía a la industria de los plaguicidas. En la aplicación concreta al caso del isómero gamma del 1, 2, 3, 4, 5, 6, hexaclorociclohexano se estudian tres métodos y se da la técnica adoptada para la determinación del mismo en el hexacloruro de benceno técnico, en las pastas garrapaticidas y en la fracción decantada del ensayo de estabilidad de las suspensiones en agua.

Se encuentra particularmente inadecuado el método propuesto por la Organización Mundial de la Salud.

La técnica finalmente adoptada por nosotros utiliza acetato de sodio 0.5 M—cloruro de litio 0.1 M como electrolito soporte en un medio hidroalcohólico y gelatina al 0.005 % como supresor de máximos.

Resumido por: los autores.

Publicado en: *Quím. Ind. (Montevideo)*. Vol. VI, Nº 2, pág. 45, (1961).

12 Nº 133 - *Granulometría de fenotiazina con el microscopio electrónico.*

C. R. Piriz Mac-Coll y L. A. Escarcena.

Se encontró que el uso del microscopio electrónico bajo un aumento de 1000 a 3000 es satisfactorio en la granulometría de fenotiazina salvándose así las dificultades corrientes debidas a la imperfecta dispersión de esta sustancia.

Resumido por: los autores.

Publicado en: *Quím. Ind. (Montevideo)*. Vol. IV, Nº 1, pág. 14, (1958).

SECCION I) CIENCIAS NATURALES.

*Sección I-b) Petrografía y Mineralogía.*

16 Nº 134 - *Las arenas negras radioactivas del Uruguay.*

C. R. Piriz Mac-Coll.

Laboratorio de la División de Investigaciones Científicas de la Administración Nacional de Combustibles, Alcohol y Portland.

- 1) El yacimiento de arena negra radioactiva de Atlántida está formado por una mezcla de minerales entre los cuales los de hierro titanado forman el 85 %.
- 2) El contenido en titanio del material natural es de 49.8 % expresado en  $TiO_2$ .
- 3) La ilmenita que puede obtenerse en gran cantidad del material será del tipo brasileño de exportación (56 %  $TiO_2$ ).
- 4) Entre los minerales secundarios que forman el 15 % restante