

- 3.-Filtre la suspensión a través de un embudo de filtración rápida implementado con una capa de gasa o manta de cielo. Exprima la pasta usando para ello cuantes de hule. Recoge el filtrado en un vaso de precipitados de 250 ml.
- 4.-Lave la pasta adicionandole 15 ml de agua destilada recuperando el lavado en el vaso de precipitados donde recuperó el filtrado anterior.
- 5.-Si la mezcla de los dos filtrados está turbia entonces filtre de nuevo utilizando papel filtro adaptado a un embudo de filtración rápida.
- 6.-El residuo que queda en la gasa elimínelo.
- 7.-A la mezcla de los filtrados adicionele 50 ml de etanol al 95% agitando continuamente durante la adición.
- 8.-Después añadir con agitación suficiente HCl concentrado hasta acidificar la solución, utilice papel hidrion para verificar el pH. Con esto se consigue la precipitación del ácido nucleico.
- 9.-Filtre la suspensión así obtenida a través de papel filtro y lave el residuo con agua destilada recuperando ambos filtrados en un vaso de precipitados y deséchelos.
- 10.-El residuo que se retuvo en el papel filtro son los ACIDOS NUCLEICOS, utilícelo para realizar los siguientes ensayos:

II.-HIDROLISIS DE LOS ACIDOS NUCLEICOS

- 1.-Disuelva una pequeña porción del ácido nucleico obtenido, en 5 ml de NaOH 1N y caliente en baño de agua hirviendo durante 15 minutos. Entírelo.
- 2.-Acidifique la solución hasta un pH=3.5 con HCl 0.1N, manteniendo de tubo de ensayo en un baño de hielo. Con este hidrolizado efectúe las:

PRUEBA DE BIAL

a) En un tubo de ensayo de 18 x 150, coloque 3 ml del Reactivo de Bial, y añada 1 ml del hidrolizado anterior. Caliente al mechero con agitación, hasta que las primeras burbujas alcancen la superficie. Observe el color desarrollado por la solución. Anótelo.

III.-IDENTIFICACION DE FOSFATOS

- Prepare al momento las siguientes soluciones:
- (i) MOLIBDATO DE AMONIO AL 2.5%: Disuelva 2.5 gramos de molibdato de amonio en 20 ml de agua destilada. Coloque 30 ml de H₂SO₄ 10N en un matraz de eboración de 100ml, adquiera la solución de molibdato y diluya a 100 ml con agua destilada. Mezcle bien, y guarde la solución en un frasco de ambar bajo refrigeración.
 - (ii) CLORURO ESTANOSO: Disuelva SnCl₂·2H₂O en HCl 6M. Decante y al decantado añada granallas de estaño.
- 1.-En un tubo de ensayo de 18 x 150 coloque una porción del ácido nucleico obtenido. Añada 2 ml de H₂SO₄ 3N. Hierza lentamente durante 2 min para hidrizar el ácido nucleico. Entírelo.

- 2.-Transfiera 1 ml de esta solución a un tubo de ensayo de 18 x 150 y añada 0.5 ml de H₂SO₄ 10N, 1 ml de solución de molibdato de amonio al 2.5%, y 5 gotas del reactivo reductor de cloruro estannoso. Deje reposar durante 10 minutos. Observe el color desarrollado. Anótelo.

Corra un control utilizando una solución de KH₂PO₄ 0.1M y otro control negativo utilizando agua destilada como muestra.

RESULTADOS

- 1.-Anota enseguida las características físicas del ácido nucleico obtenido:

- 2.-En la siguiente tabla anota los colores desarrollados por las diferentes muestras al efectuar las pruebas señaladas.

PRUEBA BIOQUIMICA	HIDROLIZADO (AC. NUCLEICO)	CONTROL POSITIVO	AGUA
PRUEBA DE BIAL			
PRUEBA DE FOSFATOS			

2.-Transferir 1 ml de esta solución a un tubo de ensayo de 18 x 150 y añadir 0.5 ml de H₂SO₄ 10N, 1 ml de solución de molibdato de amonio al 2.5% y 5 gotas del reactivo reductor de cloruro estannoso. Deje reposar durante 10 minutos. Observe el color desarrollado. Anote.

Corra un control utilizando una solución de KH₂PO₄ 0.1M y otro control negativo utilizando agua destilada como muestra.

RESULTADOS

1.-Anote enseguida las características físicas del ácido nucleico obtenido:

2.-En la siguiente tabla anote los colores desarrollados por las diferentes muestras al electuir las pruebas señaladas.

PRUEBA QUÍMICA	HIDROLIZADO (AC. NUCLEICO)	CONTROL POSITIVO	AGUA
PRUEBA DE BIAL			
PRUEBA DE FOSFORO			

SECCION DE PREGUNTAS

DISCUSION

BIBLIOGRAFIA CONSULTADA

CONCLUSIONES

SECCION DE PREGUNTAS

B I B L I O G R A F I A

- 1.-Bohinski, R.C. 1978. Bioquímica. Fondo Educativo -- Interamericano. 1a. edición. pp:201-233.
- 2.-Conn, E. y P.K. Stumpf. 1978. Bioquímica Fundamental. Editorial Limusa. 3a. edición. pp:127-150.
- 3.-Mertz, E.T. 1977. Bioquímica. Publicaciones Cultural, S.A. 3a. reimpresion en español. pp: 111-122.
- 4.-Macarulla, J.M. y F.M. Goñi. 1978. Biomoléculas, lecciones de Bioquímica estructural. Editorial Reverté, S.A. 1a. Edición. pp: 118-122.
- 5.-Quiroga, V.L. 1971. Analisis de Alimentos utilizados en - Nutrición Animal. Facultad de Agronomia, -- U.A.N.L. Monterrey, N.L. pp 35.

BIBLIOGRAFIA CONSULTADA



