

NORMA IRAM-SAGyP **29572**2018-10-19

Determinación de nitrógeno en suelo por el método Kjeldahl modificado



Principio

- «Se realiza una digestión de la materia orgánica por calentamiento de la muestra con ácido sulfúrico y catalizadores que promueven su oxidación y la conversión del nitrógeno orgánico a amonio»
- «En la destilación, el digesto se alcaliniza y el amoníaco que se desprende se arrastra mediante vapor, se recoge en una solución de ácido bórico y se titula con una solución valorada de ácido sulfúrico»



Fundamento

- Nitrógeno orgánico N
- Agente oxidante: H_2SO_4 $2SO_3 \longrightarrow 2SO_2 + O_2$

$$C+O_2 \longrightarrow CO_2$$

$$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$$

SO₃+H₂O 340 a 410°C

El Nitrógeno de la MO se hidroliza y pasa a NH₃ que ante el exceso de H₂SO₄ forma su sal de amonio

$$NH_2CH_2COOH+3H_2SO_4 \longrightarrow NH_3+2CO_2+4H_2O+3SO_2$$

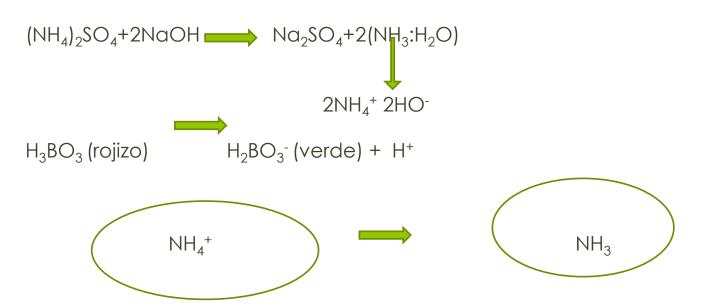
 $2NH_3+H_2SO_4 \longrightarrow (NH_4)_2SO_4$



Tecnología en análisis de suelos. L Marbán-S.Ratto



Al neutralizar con NaOH el amonio pasa a amoníaco y es arrastrado por el vapor de agua





Objeto y campo de aplicación

«Esta norma describe un método para cuantificar nitrógeno orgánico en muestras de todo tipo de suelo de uso agropecuario»



- Preparación de la muestra
- Digestión
- Destilación
- > Titulación
- Cálculos
- > Escala micro
- Controles/Consideraciones

Primera edición



Calidad ambiental - Calidad del suelo

Pretratamiento de muestras de suelo de uso agropecuario para análisis físicos y químicos con secado en estufa

Environmental quality

Pretreatment of soil samples of agricultural use for physical and chemical analysis with oven drying

PREPARACIÓN DE LA MUESTRA

- Recepción e identificación de la muestra
- Reducción del tamaño de la muestra (cuarteo)
- Secado 40°C +/-5°C
- Tamizado triturado y remoción de material grueso
- Molienda fina 2 mm
- División de muestras
- IRAM/SAGyP 29572: «se porfiriza una fracción hasta que pase por un tamiz de 0,5 mm»



Digestión (Control Digestión de la Materia orgánica por calentamiento de la muestra con ácido sulfúrico y catalizadores que promueven su oxidación y la conversión de nitrógeno orgánico a amonio»

- «Se pesan entre 0,25 g y 0,50 g +/-0,01g»
- «Agregar 1,0 g de mezcla catalítica»
- «Añadir 3 ml Ácido sulfúrico concentrado»
- «Colocar en el digestor y se calienta a 390°C+/-10°C hasta que la mezcla de digestión alcance un color verde claro (aproximadamente 30 min a 40 min), cuidando que los vapores desprendidos se condensen en el primer tercio del cuello del tubo de digestión»
- «Se deja entibiar el tubo y agitando suavemente se añaden 20 ml de agua»
- «Dejar enfrian»



- Equipo de digestión: «capaz de alcanzar una temperatura de 400°C»
- Temperatura de digestión entre 340°C y 410°C
 (L. Marban-S.Ratto) Es cuando se disocia el H₂SO4 a SO₃ y H2O
- Evitar que cristalice el precipitado

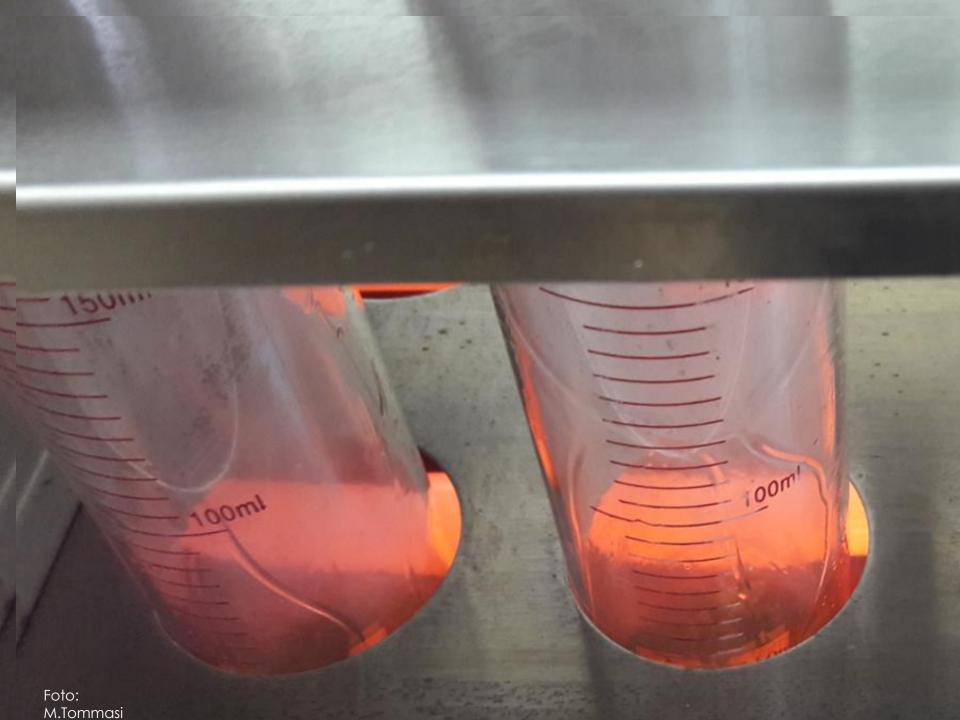






















Destilación

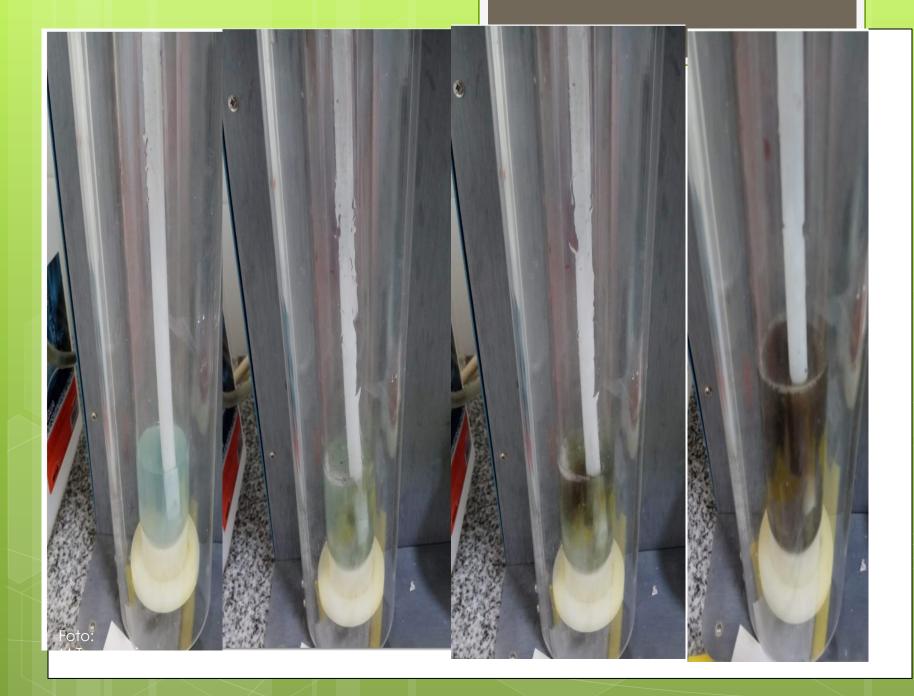
- «El digesto se alcaliniza y el amoníaco que se desprende se arrastra mediante vapor y se recoge en una solución de ácido bórico»
- «Se agregan con cuidado y por las paredes del tubo 20+/-0,02 ml de solución de hidróxido de sodio 10 mol/l y se conecta inmediatamente al destilador»
- «En un erlenmeyer de 150 ml de capacidad se agregan 20 +/-0,02 ml de solución de ácido bórico 2% y 4 ó 5 gotas de la solución indicadora mixta seleccionada»
- «Se coloca el erlenmeyer a la salida del condensador del destilador de manera que el extremo del condensador quede bajo la superficie de la solución (como mínimo un centímetro)
- «Se destila hasta un volumen de 100 a 120 ml del condensado»
- «Se verifica que el destilado salga a temperatura ambiente»







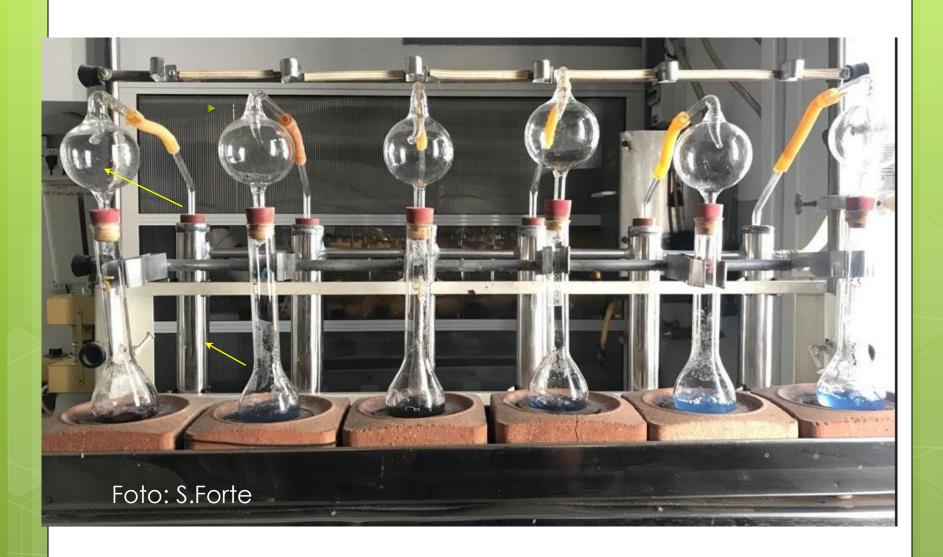
















Reactivos:

- Solución indicadora A
 0,1 g verde bromocresol y 0,07 g de rojo de metilo
 Pasa del verde a gris neutro
- Solución indicadora B
 0,015g azul de metileno y 0,02 g rojo de metilo
 Pasa del verde al violeta

IMPORTANTE controlar el pH del ácido bórico para que esté en el rango de viraje pH 4,5 (Jackson, M. L. 1976. Análisis químico de suelos. 3ª ed. Ediciones Omega, S.A. ISBN: 84-282-0261-3. 662)





Titulación/Cuantificación «Se titula con

una solución valorada de ácido sulfúrico»

- «Se cuantifica por titulación volumétrica con solución valorada de ácido sulfúrico 0,01 mol/l hasta el viraje del color del destilado, respetando el color obtenido en la titulación del blanco de destilación»
- «Se registra el consumo en mililitros de la solución valorada de ácido sulfúrico en el ensayo en blanco (blanco de reactivos,Vb y en las muestras de suelo (Vm)»

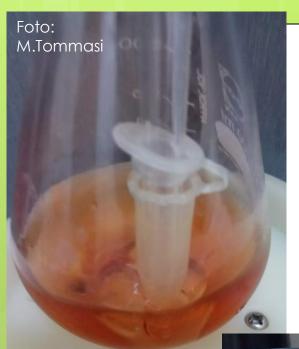


Foto:























Cálculos:

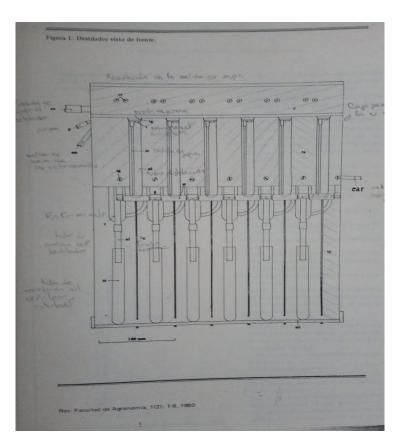
« N=(Vm-Vb).C(H+).14/m»

- > N: contenido de nitrógeno, en miligramos por gramo
- Vm: el volumen de la solución valorada de ácido sulfúrico 0,01 mol/l consumido en la valoración de la muestra de ensayo en mililitros
- Vb: el volumen de la solución valorada de ácido sulfúrico 0,01 mol/l consumido en la valoración del blanco de reactivos en mililitros
- C(H⁺): la concentración de protones en la solución valorada de ácido sulfúrico 0,01 mol/l ,en milimoles por mililitro
- 14: la masa del milimol de nitrógeno, en miligramos por milimol
- > m: La masa de la muestra de ensayo en gramos
- Nota: si desea expresar el resultado en miligramos de nitrógeno por 100 miligramos de suelo (porcentaje) se divide el valor obtenido de N por un factor de 10



Escala Micro-Ritcher 1980



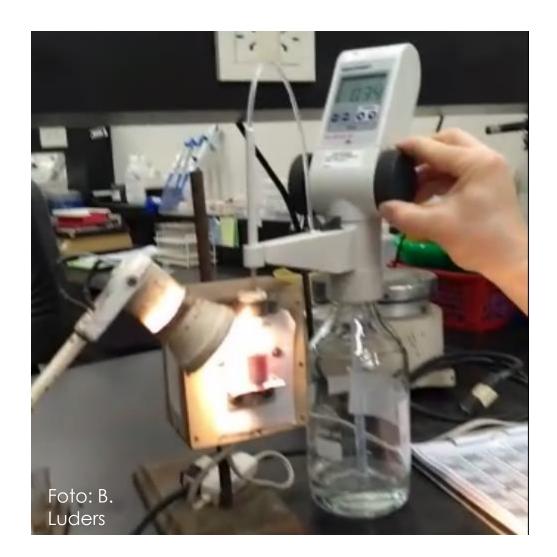


Anexo D











Controles equipo y proceso

- Control blanco de destilación: triplicado
- 20 ml de agua + 20 ml NaOH
- se debe gastar entre 0.1 y 0.3 ml de $H_2SO_4 0.01 \text{ mol/l}$
- «ajustar el pH hasta obtener un blanco positivo que cumpla con ese requisito». Si es menor a 0,10 se agrega NaOH 0,1 mol/l. Si es mayor a 0,3 se agrega H2SO4 0,1 mol/l
- Control destilador: con 0,010 g de sulfato de amonio (secado a 60°C durante dos horas)+20 ml agua
- Blanco de reactivos
- Control digestión: con 0,020 g EDTA Ácido etilendiaminotetracético (secado a 80°C durante dos horas)
- Porcentaje de Recuperación R= NM/NT*100
- > Entre 95% a 105%







Repetibilidad: «los resultados de los duplicados no deben diferir en más del 5% con respecto al promedio))

Ejemplo

Rep 1: 0,145%

Rep 2: 0,152%

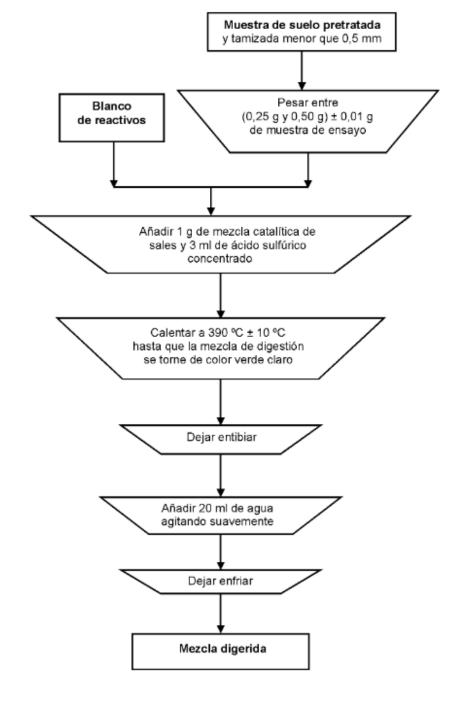
Promedio 0,1485%

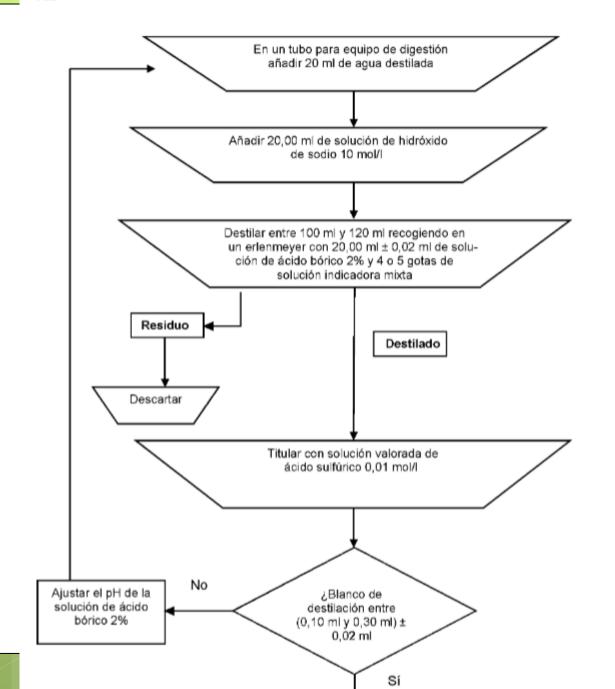
5% del promedio 0,007

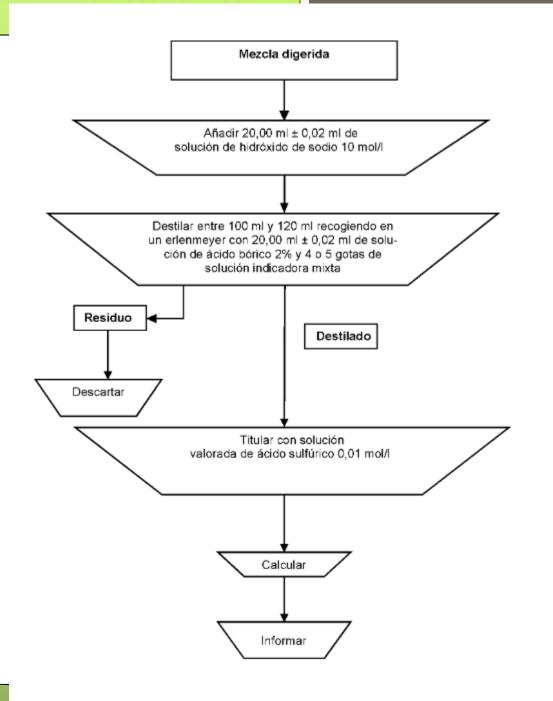
Expresado en 1,45 y 1,52-Promedio 1,485

5% 0,074

Diferencia: 0,07











Protección -Segurida

- Digestión-vapores de SO2 Campana de extracción –sistema recolector de gases
- Preparación reactivos-NaOH

SECCION 1. IDENTIFICACION DEL PRODUCTO QUIMICO DENOMINACION: ACIDO SULFURICO 98%

SECCION 2. COMPOSICION E INFORMACION SOBRE LOS INGREDIENTES CAS #:7664-93-9 Nº CEE: 231-639-5

ACIDE SULFURIQUE (FRENCH) * ACIDO SOLFORICO (ITALIAN) * BATTERY ACID * BOV * DIHYDROGEN SULFATE * DIPPING ACID * ELECTROLYTE ACID * MATTLING ACID * OIL OF VITRIOL * SCHWEFELSAEURELOESUNGEN (GERMAN) * SULFURIC ACID (ACGIH:OSHA) * SULPHURIC ACID * VITRIOL BROWN OIL * ZWAVELZUUROPLOSSINGEN (DUTCH) *

SECCION 3. IDENTIFICACION DE RIESGOS

PRECAUCIONES QUE DEBEN INDICARSE EN LA ETIQUETA

ALTAMENTE TOXICO (EE.UU.). TOXICO (EU). PUEDE CAUSAR CANCER EN CASO DE INHALACION, TOXICO EN CASO DE INHALACION, PROVOCA QUEMADURAS, ORGANO(S) DIANA: DIENTES, SISTEMA CARDIOVASCULAR. EN CASO DE ACCIDENTE O MALESTAR, CONSULTE INMEDIATAMENTE AL MEDICO (ENSENANDOLE LA ETIQUETA SI ES POSIBLE). USAR ROPA PROTECTORA, GUANTES Y PROTECCIONES PARA LA CARA Y LOS OJOS ADECUADOS, NO INHALAR EL VAPOR.

SECCION 4. MEDIDAS DE PRIMEROS AUXILIOS

EN CASO DE CONTACTO, ENJUAGAR INMEDIATAMENTE LOS OJOS O LA PIEL CON ABUNDANTES CANTIDADES DE AGUA DURANTE 15 MINUTOS POR LO MENOS, Y OUITAR AL MISMO TIEMPO LA ROPA Y CALZADO CONTAMINADOS. EN CASO DE INHALACION. SACAR AL SUJETO AL AIRE LIBRE. SI NO RESPIRA, ADMINISTRAR RESPIRACION ARTIFICIAL. SI RESPIRA CON DIFICULTAD, ADMINISTRAR OXIGENO. SEPARAR LOS PARPADOS CON LOS DEDOS PARA ASEGURAR EL BUEN ENJUAGADO DE LOS OJOS.

Hojas de seguridad de reactivos





GUARDAPOLVOS









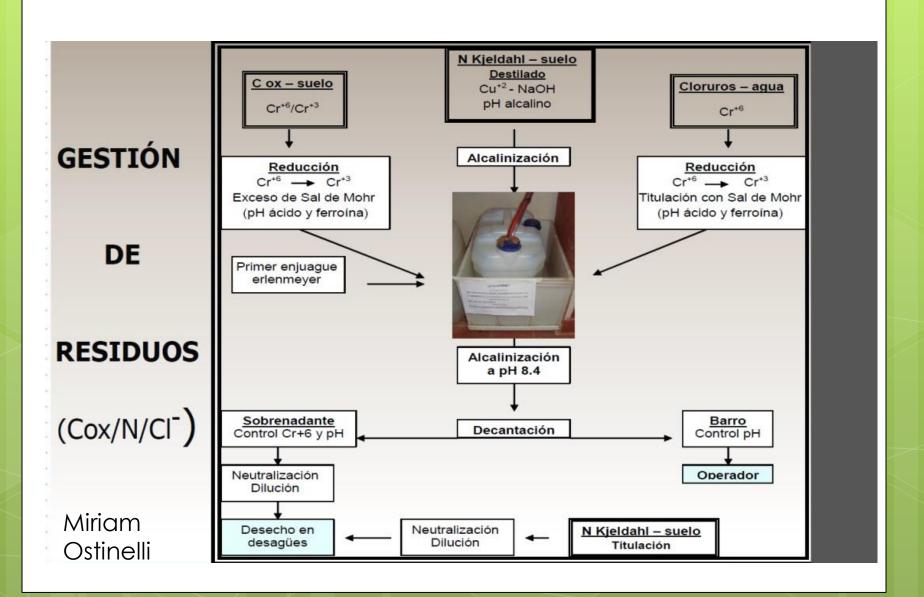




IRAM 21031-Guía para la disposición final de muestras y reactivos químicos en un laboratorio de análisis químico

- Ley 24051
- http://servicios.infoleg.gob.ar/infolegInter net/anexos/0-4999/450/texact.htm
- https://www.argentina.gob.ar/ambiente/ observatorioresiduos/peligrosos
- "Gestión de Residuos en un laboratorio de suelos" -Ostinelli MM y DA Carreira-INTA Instituto de suelos







Utilizar métodos normalizados

VALIDACIÓN / VERIFICACIÓN

- Precisión:
- Repetibilidad
- Precisión intermedia
- Reproducibilidad
- Veracidad

