

❖ Genel Bilgiler

Önemli bir hayat unsuru olan Azot; pekçok kompleks kimyasal ve biyolojik değişikliklere maruz kalır. Canlı ve cansız materyalle birleşir ve azot çevrimi denilen bir devridaim prosesine sahiptir. Nitrat, Nitrit, Amonyak ve amonyum tuzları, albumin azotu ve organik protein molekülleri azotu formunda bulunabilmektedir. Toplam azot organik ve inorganik tüm azot formlarını ifade etmektedir. Azotun sulara bulunan en kararlı hali Nitrat (NO₃), en az kararlı hali ise amonyum (NH₃) dur. Nitrit (NO₂) daha az kararlıdır ve Nitrattan daha az miktarlarda bulunur. Azotun oksidasyonu azalan veya kararsızlık yönü olarak (Nitrat → Nitrit → Amonyak → Organik Azot) Organik azot; canlı organizmaların yanürünü olarak meydana gelir. Organik azot terimi Proteinler, Peptitler, nükleik asitler ve üre ve çok sayıda sentetik organik materyali içerir.

❖ Numunenin Alınması ve Hazırlanması

- Klorür seviyesinin 10000 mg/L den ve Kimyasal Oksijen İhtiyacı seviyesinin 7000 mg/L den yüksek olduğu durumlarda destile su ile seyreltme yapılmalıdır.
- Numuneler cam veya plastik kaba alınabilir.
- Hemen analiz edilemediği takdirde buzdolabı şartlarında 48 saate kadar saklanabilir.
- Numuneler analize alınırken iyice karıştırılmalı gerekirse bir homojenizatör kullanılmalıdır.

❖ Prosedür

A) Termoreaktörde Cözünürleştirme

3 ml Numuneyi çözünürleştirmenin yapılacağı iyi temizlenmiş **bir boş tüpe** alınız.

Üzerine 5 mL destile su ilave ediniz.

N-1 reaktif içeriğini ilave edip karıştırınız.

N-2 reaktifinden 6 damla ilave edip, tüpün kapağını kapattıktan sonra karıştırınız.

120 °C de 1 saat termoreaktörde tutulur.

Oda sıcaklığında 10 dk. beklemeden sonra tüpü karıştırınız.

B) Numunenin okunması

Termoreaktörde işlem görmüş, soğuk çözünürleştirme tüpünün üst berrak kısmından 0,7 mL hacmi Toplam Azot etiketli tüpe alınız.

1 ml N-3 reaktifini tüpe aktarınız.

Tüpün kapağını sıkıca kapatıp, içeriğinin iyice karıştırınız.

Reaksiyon süresi için 10 dakika bekleyiniz.

Uygulama seçeneklerinden birine göre **340 nm. dalga boyunda** okuma yapınız.

❖ Uygulamalar

- İçme ve yüzey suları,
 - Yer altı suları,
 - Atık sular,
 - Uygun önışlemeden sonra toprak numuneleri
- Bu test denizsuyu matriksinde uygulanmaz.

❖ Metot

Termoreaktör şartlarında yapılan alkali oksidasyon; organik ve inorganik kaynaklı oksitlenebilir azotu nitrata çevirir. Çözünürleştirme yöntemi EN ISO 11905-1. standart metoduna eşdeğerdir.

Toplam azot çözünürleştirme yapılan ortamda nitrat analizi yapılarak bulunur. Sülfürik ve fosforik asit varlığında, nitrat iyonları 2,6-dimetilfenol (DMF) ile fotometrik olarak ölçülen 4-nitro-2,6- dimetilfenol oluşturmak üzere reaksiyona girer. Nitrat tayini ISO 7890/1. Standart metoduna eşdeğerdir.

Metot suda; amonyak, nitrit, nitrat ve oksidasyon şartlarında nitrata dönüşebilen organik azot bileşiklerini ölçer.

Eğer Amonyak, Nitrat ve Nitrit ayrı ayrı tespit edilirse, organik azot Toplam Azottan bunların farkı olarak elde edilebilir.

❖ Analitik Kalite Güvencesi

Fotometrik ölçüm sistemini ve çalışma yöntemini kontrol etmek için (test reaktifleri, ölçüm cihazı, metodun uygulanması), Matriks QualityCheck (MQC®) standart çözeltisi (20 mg/L N) bu amaç için kullanılabilir.

❖ Uygulama Seçenekleri:

Bu kit her marka fotometrede üç farklı şekilde kullanılabilir.

- 1) Doğrudan Abs. Okuyarak
- 2) Program uyumlu cihazlarla
- 3) Laboratuvar şartlarında Metot validasyonu ile

Seçeneklere ait açıklamalar:

1) Doğrudan Abs okuyarak

Numunenizin mg/L N değerini, cihazınızın 340 nm dalga boyunda Absorbans değerini okuyarak $C = k \times \text{Abs}$. Formülü ile bulabilirsiniz. Formül terimleri: **C**: mg/L N; **k**: Kalibrasyon faktörü; **Abs**: İlgili dalga boyunda şahite karşı sıfırlandığında cihazınızdan okunan Absorbans değeridir. Örneğin: 16 mm orijinal test kiti tüpü ile, cihazınızın 340 nm. de şahide karşı absorbansı 0,53 olsun; kite ait varsayılan **k** değeri, 16 mm tüp test için 37,5 olduğundan, mg/L N değeriniz $C = 37,5 \times 0,53 = 19,88$ mg/L N olur.

2) Program Uyumlu Cihazlarla

İlgili program no seçilerek kullanıldığında, mg/L N değeri doğrudan cihazdan okunur.

3) Metot Validasyonu ile

Matriks kitlerini kendi laboratuvar şartlarınıza özel kalibrasyonu ve ISO 8466-1 e göre hesaplayacağımız metot performans verileriyle kullanabilirsiniz. Ayrıntılı bilgi için uygulama dokümanı talep edebilirsiniz.

*R1 reaktifi iki katına çıkarıldığı zaman tolera edilebilir KOİ limiti 7000 mg/L ye çıkar.

❖ Notlar ve Uyarılar:

- Bütün azot bileşikleri kantitatif olarak nitrate oksitlenemezler. Çiftli ve üçlü bağa sahip azot bileşiklerinde ve aynı zamanda C=NH bağlarına sahip moleküllerde de zayıf gerikazanımlar oluşur.
- Deri ve göz temaslarında veya dökülmelerde, anında bol su ile yıkayınız.
- Kullanımından sonra reaktif şişesini hemen kapatınız
- Tüpler fotometrede okuma öncesi temiz olmalıdır. Gerekirse temiz kuru bir bez ile siliniz.
- Bulanık numunelerde yapılan okumalar hatalı yüksek sonuçlar verir.
- 10 dk. Reaksiyon süresi akabinde okuma yapılmasına dikkat ediniz. Belirtilen süreden 15 dk. sonra okunan değer % 3–5 kadar artabilir.
- Tercihan tek kullanımlık pipet ucu kullanınız.

❖ Metodun Karakteristik Verileri

Bağımsız bir laboratuvarda yapılan performans çalışmasında 11 mg/L toplam azot standard değerine sahip ortamda yapılan 7 paralelli tekrarlanabilirlik çalışmasında, Relatif standard sapma % 2.83; ortalama sonuç ise 11.2 mg/L Azot olarak bulunmuştur.

(Ref: MAM Çevre ve Temiz Üretim Enstitüsü /Gebze – Kocaeli - Rapor No:45924173-181.06.03-1757/7492 - Tarih: 08/2013)

❖ Girişimler:

Aşağıdaki mg/L veya % seviyeleri alt girişim sınırlarıdır.

NaCl	% 2	Al ³⁺	1000	Sn ²⁺	1000
Cr ³⁺	100	Ca ²⁺	1000	Pb ²⁺	1000
F ⁻	1000	Cd ²⁺	1000	Hg ²⁺	1000
Ni ²⁺	1000	Cl ⁻	10000	Mg ²⁺	1000
Zn ²⁺	1000	Na-asetat	10 %	Mn ²⁺	1000
Cr ₂ O ₇ ⁻²	100	Fe ³⁺	1000	KOİ	3500 (7000)*
PO ₄ ⁻³	1000	SiO ₃ ⁻²	1000	Yüzey aktif	
Cu ²⁺	1000	Na ₂ SO ₄	% 10	maddeler	500

Matriks Kimya Ltd.
KASTAMONU/TÜRKİYE
www.matrikskimya.com