

NALKOLAT

KONDENS HATTI KOROZYON İNHİBİTÖRÜ



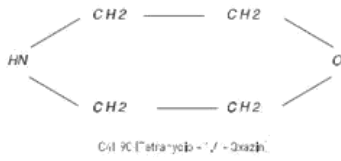
NALKOLAT geniş spektrumlu kondens hattı pH ayarlayıcı inhibitör olup düşük dozlama ekonomisiyle bütün dünyada uygulanmaktadır.

NALKOLAT kondens hatlarında buhar fazın su faza dönüşmesi esnasında sistemde mevcut olan çözünmüş gazların; su fazda çözünmüş halde bulunması durumlarındaki korozif etkilere karşı kullanılmaktadır.

NALKOLAT kondens dönüş suyundaki çözünmüş CO₂ (karbonik asit) çözünmüş O₂'ye karşı absorpsiyon özelliği göstererek bir daha bozunmamak üzere bileşik oluşturur.

NALKOLAT'ın açık formülü aşağıda verildiği gibi olup, stabil bir yapıdadır.

NALKOLAT Hp, Nalkolat'ın uzun kondens hatlarında kullanılan diğer amin ve amid grupları ile takviye edilmiş versiyonu olup, kazan suyu sürüklenmelerinde oluşacak bikarbonat (HCO₃) zenginliği ve dolayısı ile CO₂ gazı konsantrasyon artışlarına karşı yüksek ve hızlı absorpsiyon özellik göstererek, özellikle problemli kondens hatlarında önerilmekte ve kullanılmaktadır.



Depolarizasyon

NALKOLAT yukarıdaki açık formülde de görüldüğü gibi zayıf C, N, H, O bağları içerdiğinden absorpsiyon özelliği yüksek olup su fazdan, buhar faza geçme özelliğine de sahiptir. Bu özelliği sayesinde **NALKOLAT** direkt buhar kazanı içerisinden buhar faza geçişi sağlanabilir. Ancak degazörlü sistemlerde su fazdan buhar faza geçiş esnasında gereksiz kayıplar olacağından **NALKOLAT** dozlaması direkt buhar faza, buhar dağıtım kollektöründen yapılmalıdır.

Çözünmüş CO₂ ve O₂ gazlarına karşı absorpsiyon olarak, kullanılmakta olan **NALKOLAT**, aşağıdaki grafikte anlaşılacağı üzere, pH değerine bağlı olarak serbest hale geçen CO₂ gazını, 4,5-8,2 pH aralığında absorbe ederek korozif etkisini ortadan kaldırır. 8,2 pH üzerinde çözünmüş (serbest) CO₂ gazı mevcut değildir.

Depolarizasyon şemasında görüleceği gibi, serbest O₂ gazı, OH iyonu katalize etkisi ile CO₂ gazı oluşacak H₂CO₃ (Karbonik Asit) H⁺ iyonu ile Fe (Metalik Demir), Fe²⁺ [iyonik demir] yapısına dönüştürülerek, demirin korozyona uğramasına, dolayısı ile pitting korozyon ağırlıklı olacak şekilde, delinme ve yüzeysel incelmelere neden olmaktadır. **NALKOLAT** veya **NALKOLAT Hp** dozajı ile kondens hatları korozyon nedeni olan çözünmüş O₂ ve CO₂ gazları absorblanarak demir korozyon mekanizması başlamadan önlenmiş olur.

Çözültideki CO₂ iyon bağıllığının pH değişikliğine etkisi

NALKOLAT

KONDENS HATTI KOROZYON İNHİBİTÖRÜ



NALKOLAT bu mekanizmada da başlangıcı temin eden çözünmüş (serbest) O₂ gazını; bağlamak sureti ile korozyona mani olmaktadır. **NALKOLAT**'ın organik poliamin yapısı ile reaksiyon hızı yüksek ve stabildir. **NALKOLAT** düşük dozlarda uygulanmakta olup suyun yapısındaki çözünmüş CO₂ ve O₂ fazlalığına göre uzmanlara gerekli dozları tespit edilip uygulanır.

NALKOLAT yukarıda bahsedilen absorbands özelliğinden dolayı kondens dönüş suyu pH'ını 7.5-8.5 civarında tamponlama özelliğine sahiptir.



BUHAR FAZDA KOROZYON

NALKOLAT ve **NALKOLAT Hp** hidrazin ve doğal yaşama zararlı hiçbir kimyasal içermez.

Doğal ortamda parçalanarak, çevre sağlığını tehdit etmez.

DOZLAMA ŞEKLİ :

NALKOLAT günlük olarak üretilen buhar miktarı paralelinde çözünmüş CO₂ ve O₂ fazlalığına bağlı olarak tespit edilir. Dozaj pompası ile buhar kollektörü yada kazan besli pompası emis hattından dozlanabileceği gibi manuel olarak kondens tankından da dozlanabilir.

FİZİKSEL ÖZELLİKLER :

YOĞUNLUK (g/ml)	: 1.00-1.02 g/ml
GÖRÜNÜM	: Saydam, sarımsı
VİZKOZİTE (cps)	: 4
pH	: 10.0-10.5
ÇALIŞMA-ETKİ ARALIĞI (pH)	: 4.5 - 8.2

AMBALAJ DURUMU : 20-30-65 Kg. PVC

DEPOLAMA SÜRESİ : 25°C [Oda Sıcaklığında] 1 yıl

DEPOLAMA VE TAŞIMA :

Ağızı kapalı şekilde orjinal bidonlarda 4-50°C sıcaklıkta depolanabilir.

Orjinal ambalajında her türlü taşımaya uygundur.

ÇEVRESEL ETKİLERİ TEDBİRLER VE ATIK BERTARAFI :

Kimyasal arıtmaya uygundur. Ağır metal ve toksin maddeler içermez. Biyolojik bozunmaya uygundur. (Doğa şartlarında)

ÖZEL TEHLİKELERİN NİTELİĞİ VE GÜVENLİK ÖNLEMLERİ :

A 25 yutulduğunda zehirlidir.

A 44 kendinizi iyi hissetmediğinizde doktora başvurunuz.