

Nitratlar anyon olarak (NO_3) içerirler ancak duraylı olmadıkları için doğada nitrat mineralleri çok sınırlıdır. Isıtıldığında oksijen oksijen açığa çıktığından parlayarak yanarlar.

Önemli olan nitratlar şunlardır:

Nitratin (Soda Nitrat)



Güherçile



NİTRATİN (Soda Nitrat, Şili Güherçilesi) (NaNO_3)

NİTRATLAR

Kristallografi: Trigonal sistemde kristallenir ve kristallerine seyrek rastlanılır. Çoğu kez masif ve kabuk şeklinde görülür. Kristalleri kalsit kristallerine benzer.

Fiziksel Özellikleri: Sertliği 1-2 arasında ve yoğunluğu 2.3'tür. Camsı parıltılı renksiz, beyaz, kırmızı, kahve, gri ve sarı renklerde görülür. Saydam ve yarı saydamdır. Çok kuvvetli nem çekicidir ve tadı serinleticidir.

Bileşimi: %36.5 Na_2O ve %63.5 N_2O_5 içerir.

Tanınması: Suda kolay çözünür ve alevde parlayarak yanar, serinletici bir tad verir, kuvvetli bir nem çekicidir ve dili çeker. Bu özellikleri ile kolayca tanınır.

Bulunuşu: Çok kurak iklimlerde jips, anhidrit ve diğer tuzlarla birlikte bulunur. Kuzey Şili ve Bolivya'da çok geniş yataklar oluştururlar.

Kristallografi: Ortorombik sistemde kristallenir. Genellikle ince kabuk veya iğne görünüşlü asiküler kristaller halinde bulunurlar. (110) ikizi çok yaygındır. Aragonit gibi yalancı hekzagonal gruplar oluştururlar.

Fiziksel Özellikleri: (011) dilinimi mükemmel, sertliği 2 ve yoğunluğu 2.1'dir. Camsı parıltılı ve yarı saydam olup beyaz renklidir.

Bileşimi: %46.5 K₂O ve %53.5 N₂O₅ içerir.

Tanınması: Üfleçte kolay erir, alevi mora boyar ve suda kolay çözünür. Serinletici tadı vardır. Nem çekmez ve bu özelliği ile Nitratinden ayrılır.

Bulunuşu: Nitratın kadar yaygın değildir. İnce kabuklar halinde buharlaşma sonucu toprak ve kayalar üzerinde oluşabilir. Bazı toprak türlerinin bir bileşeni şeklinde zenginleşme gösterebilir.