



Kuru Kimyevi Tozlu Yangın Söndürme Cihazları

ABC kuru kimyevi tozlar çok maksatlı söndürme tozlarıdır. ABC (katı-sıvı-gaz) tipi yangınlarda etkilidir. ABC tozlarının kimyasal yapıları MONO AMONYUM FOSFAT esaslıdır. Esası yanmanın oksijen ile irtibatını kesmektir.

Korlu yanan madde yangınları ile yüzeysel alevli yangınları kolayca söndürür. Özellikle yanıcı ve parlayıcı gazlar içeren Petro kimya maddelerinin (benzin, mazot, boya ve çeşitli yanıcı gazlar) söndürülmesinde kullanılır.

Yangın söndürme etkisi yangını boğma radyasyon yalıtımı ve kimyasal zincirleme ile yanma reaksiyonunu kırma şeklindedir.

Kuru Kimyevi Tozların Söndürme Özellikleri:

- 1.Boğma etkisi:** Kimyasal yapıları amonyum fosfat esaslıdır. Erime noktası düşük olan, (150 - 180°C) bu tozların alev ile temasında meydana gelen metafosforik asit (HPO_3), katı yüzeyler üzerinde camsı bir tabaka meydana getirmekte ve korlu yanan, (A) sınıfı yangınlarda, Oksijen ile teması kesmektedir.
- 2. Soğutma etkisi:** Kuru kimyevi tozun soğutucu etkisi, yangınları çabuk söndürmesinin önemli nedenlerinden biri değildir. Ancak kuru kimyevi tozları dekompoze etmek için gerekli ısı enerjisi, maddelerin söndürme yetenekleri ile oldukça ilgilidir. Sonuç olarak, maddenin kimyasal aktif hale gelebilmesi için, bütün kuru kimyevi maddeler ısıya duyarlı olmalı, yani ısıyı yutmalıdır.
- 3. Radyasyon Yalıtımı:** Kuru Kimyevi tozun püskürtülmesi, alev ile yakıt arasında bir toz bulutu meydana getirir. Bu bulut, yakıtı alev tarafından yayılan sıcaklığa karşı bir ölçüde yalıtır.
- 4. Zincir kırma reaksiyonu:** Kuru kimyevi tozların, yangın söndürücü özellikleri, büyük oranda, zincir kırma reaksiyonuna bağlıdır. Zincirleme yanma reaksiyonuna göre, yanan bölge içinde serbest radikaller vardır ve yanmanın devam etmesi için, bunların birbirleriyle reaksiyona girmeleri gereklidir. Ateş üzerine kuru kimyevi tozların dökülmesi, reaktif parçacıkların birleşmesine ve zincirleme yanma reaksiyonu sürdürmelerine engel olur. $NaHCO_3 + ısı \rightarrow CO_2 + OH + NaOH + H$ (aktif) $H_2O + NaOH + H$ (aktif) $NaOH + H$ (aktif) $NaOH + H_2O$
Yukarıdaki kimyasal eşitlikte görüldüğü gibi , zincirleme tepkimelerin sonucunda yangın ortamında oluşan OH ve H gibi aktif parçacıklar su buharına dönüşmektedir.

Çeşitleri:

- 25 VE 50 Kg'lık Kuru Kimyevi Tozlu Arabalı YSC
- 6, 9 ve 12 Kg'lık Kuru Kimyevi Tozlu YSC
- 1 ve 2 Kg'lık Kuru Kimyevi Tozlu YSC

DOLUM TESİSİ: YENİ MAHALLE 4386 SOKAK ŞANLI İŞ MERKEZİ NO:2/1 **SARIÇAM /ADANA**

DOLUM TESİSİ: 0322 428 48 42- **SATIŞ:** 0542 556 28 73

www.ikmyangin.com.tr / info@ikmyangin.com.tr

*****BİZİM İÇİN DEĞERLİSİNİZ*****