

COMBATE DE INCENDIOS FORESTALES

[Este Documento representa una pequeña parte del Manual que recibe cada Participante](#)

[Vea el Temario del Curso - Solicite aquí su Cotización](#)

AGENTES EXTINTORES

Son sustancias o elementos capaces de extinguir un fuego por enfriamiento, sofocamiento, segregación e inhibición.



❖ AGUA

Compuesto que a presión normal se mantiene como líquido cuando su temperatura está entre 0° c su punto de congelamiento y 100° c que es su punto de ebullición, es incolora e inodora y se utiliza como agente extintor universal, por que actúa enfriando y en algunos casos sofocando cuando se vaporiza. Se puede aplicar en forma de chorro directo, neblina, vapor.

❖ ESPUMA

Masa de burbujas de diferente forma y tamaño, con una gravedad específica menor a la de los líquidos o el agua, actuando por sofocamiento, enfriamiento y segregación. Y su formación se hace mediante procedimientos químicos o mecánicos.

No todas las espumas son buenas como agente extintor; deben reunir algunas características:

- Debe formar una superficie compacta
- Debe flotar sobre los líquidos
- Debe ser estable; no desaparecer a altas t°
- Debe tener propiedades de cohesión y adhesión
- Debe esparcirse con rapidez sobre los líquidos

Es usada con buenos resultados para apagar fuegos clase **B**, aunque también se aplica en fuegos clase **A**.

Existen dos tipos de espuma, de acuerdo a la forma en que se genera:

Espuma Química: Se produce por efecto de una reacción química de una solución de bicarbonato de sodio disuelto en agua y una solución de sulfato de aluminio en agua.



Espuma Mecánica: Se produce mezclando tres elementos que son: agua + agente espumante (concentrado) + aire. Los concentrados mas usados son:

- Proteínicos
- Fluoroproteínicos
- A.F.F.F (Formadora de película acuosa)

❖ **CO₂ ANHIDRIDO CARBONICO**

También conocido como, Dióxido de carbono, Bióxido de carbono y Anhídrido carbónico. Gas incoloro e inodoro no combustible, no corrosivo, no conductor de la electricidad y no tóxico, mas pesado que el aire, (1,5 veces). Su mayor efecto se obtiene de su poder de sofocación, aunque también actúa un poco por enfriamiento ya que cuando se expande (al descargar un extintor) se transforma en hielo seco (-79 ° c). Este gas se licua a 850 P.S.I.

Este gas se usa tanto en instalaciones fijas industriales como extintores portátiles. Y por sus características se usa para extinguir fuegos clase **B** y **C**.

Algunas de sus ventajas son: es un agente limpio, no deja residuos, se descarga por presión propia (auto expelente)



❖ **QUIMICOS SECOS (Q. S.)**

Este agente extintor actúa por inhibición, es decir, interrumpe la reacción en cadena.

Las sales más usadas para la fabricación de los químicos secos son:

- Bicarbonato de sodio
- Bicarbonato de potasio
- Cloruro de potasio
- Fosfato Mono amónico
- Sulfato Mono amónico

Los químicos secos se pueden aplicar con eficiencia en fuegos clase **B** y **C**; los químicos secos basándose en fosfato de amonio son considerados multipropósito, es decir, para fuegos **A**, **B** y **C**.

❖ **POLVOS SECOS**

Se denomina así a los agentes extintores que se utilizan para combatir fuegos de metales combustibles (clase D).....