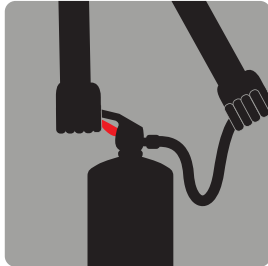


## Uso del extintor

Las técnicas del uso del extintor son las siguientes, más allá de la clase de extintor que se esté utilizando:

1. Sujetar el extintor con firmeza desde la manija de agarre y la boquilla.
2. Desprender la chaveta de seguridad.
3. Probar el extintor accionando con cuidado la manija de accionamiento.
4. Si cuenta con elementos de protección personal para incendios, cascos, chalecos, guantes, etc. equípese con los mismos.
5. Dirigirse hacia el incendio.
6. Tomar en cuenta la dirección del viento y ubicarse con el viento a sus espaldas.
7. Sitúese a aproximadamente 2.00 m del foco del incendio.
8. Dirija la válvula de salida o manguera del extintor hacia la base del foco de incendio.
9. Accione la manija de activación del extintor y realizar movimientos de izquierda a derecha con la boquilla de salida o la manguera del mismo.
10. Habiendo terminado el contenido del extintor, retírese del lugar, sin dar la espalda al fuego, y reporte la descarga del extintor para que nadie lo utilice.
11. Nunca dé la espalda al fuego, aunque esté extinguido, retírese del lugar observando la evolución de la extinción.



## El uso del extintor



[www.artmutualrural.org.ar](http://www.artmutualrural.org.ar)  
San Martín 588 | CABA  
0800 333 6888

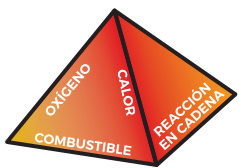


Elementos del fuego

Para que se produzca un fuego, que puede derivar en incendio, deben estar presentes los siguientes elementos:  
**Un combustible:** estamos rodeados de combustibles, madera, papel, telas, plásticos, solventes, gas natural, etc.  
**Un comburente:** el oxígeno es el más común, se encuentra en el aire, así que también estamos rodeados por el comburente.  
**Calor:** para que el combustible y el comburente reaccionen se necesita un “foco de ignición”: llama, chispa, alta temperatura generada por un rozamiento fuerte (piedra de amolar), sobrecarga eléctrica, cercanía de una fuente de calor (estufa, quemador, soldadura, lámpara o foco eléctrico, cigarrillo, etc.)



Una vez iniciado aparece la llamada reacción química en cadena, que permite que el fuego se mantenga a sí mismo. Lo representamos mediante el **Tetraedro del fuego**:



Así como si le sacamos una cara nos quedamos sin tetraedro, si sacamos uno de los cuatro elementos presentes en el fuego, nos quedamos sin fuego; es decir lo extinguimos, lo apagamos.

Clases de fuego

- **Clase A:** Sólidos. Madera, tejidos, goma, papel, productos de destilación del petróleo y algunos tipos de plástico.
- **Clase B:** Líquidos y Gases. Gasolina, aceites, pinturas, gases y líquidos inflamables y lubricantes.
- **Clase C:** Incendios con la presencia de energía eléctrica, motores, tableros, instalaciones eléctricas.
- **Clase D:** Incendios que implican metales combustibles, como el sodio, el magnesio, el aluminio, el potasio.
- **Clase K:** Aceite hirviendo y grasas.

Agentes extintores

- Se trata de combatir el incendio utilizando aquellas sustancias capaces de suprimir cualquiera de las caras del tetraedro visto más arriba:
- **Eliminando o desplazando el combustible:** Por falta de alimentación.
- **Eliminando el oxígeno (comburente):** Sofocación.
- **Quitando calor:** Por enfriamiento.
- **Por rotura de la cadena:** Evitando la transmisión de calor entre partículas.

**RECUERDE:** Es importante clasificar o reconocer el tipo de fuego antes de utilizar el extintor, dado que un error de utilización del artefacto podría ser peligroso.

EN TODOS LOS CASOS ESTA GUÍA PUEDE AYUDARNOS A REALIZAR LAS PRIMERAS ACCIONES CONTRA LOS INCENDIOS, PERO SIEMPRE DEBERÁ DAR AVISO DE INMEDIATO, APENAS SE DETECTA EL FOCO, AL CUARTEL DE BOMBEROS MÁS CERCANO.

Tabla de agentes extintores y su utilización

AGENTE EXTINTOR	FACTOR SOBRE EL QUE ACTÚA Y UTILIZACIÓN
AGUA	<b>CARACTERÍSTICAS:</b> Abundante, barata, buen agente extintor. <b>ACTÚA:</b> Por enfriamiento. Por sofocación. <b>UTILIZACIÓN:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Fuegos clase A</li><li>• Fuego clase A y B; solo agua desmineralizada y pulverizada.</li></ul> <b>IMPORTANTE:</b> No emplear en fuegos donde la electricidad está presente.
ESPUMA FÍSICA	<b>CARACTERÍSTICAS:</b> Es una masa de burbujas. Compuesto por líquido espuminógeno + aire + agua. Tres tipos de espuma: baja, media y alta expansión. <b>ACTÚA:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Por sofocación (formando una capa que aísla el fuego del oxígeno del aire)</li><li>• Por enfriamiento.</li></ul> <b>UTILIZACIÓN:</b> Fuegos clase A y B <b>IMPORTANTE:</b> No emplear en fuegos donde la electricidad está presente.
POLVO QUÍMICO SECO	<b>CARACTERÍSTICAS:</b> Polvo químico seco. Existen 2 tipos: <ul style="list-style-type: none"><li>• Convencional o normal (B, C)</li><li>• Antibrasa o polivalente (A, B, C)</li></ul> <b>ACTÚA:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Interrumpiendo la reacción química en cadena.</li><li>• Por sofocación (en menor grado)</li></ul> <b>UTILIZACIÓN:</b> Fuegos clase A, B y C. <b>IMPORTANTE:</b> En equipos delicados no es muy efectivo (pueden deteriorarlos).
Co2 DIÓXIDO DE CARBONO	<b>CARACTERÍSTICAS:</b> Es un gas inodoro, incoloro y más pesado que el aire. No deja residuos. No conduce la electricidad, aparece en forma de nieve carbónica a baja temperatura originada al salir a presión el CO2 contenido en el recipiente a presión. <b>ACTÚA:</b> Por sofocación. <b>UTILIZACIÓN:</b> Fuegos clase B y fuegos eléctricos de todo tipo.

Recuerde

TIPOS DE MATA-FUEGOS	CLASES DE FUEGOS		
	<div>A</div>	<div>B</div>	<div>C</div>
MADERA PAPEL CARTÓN PASTO TELA TRAPOS		NAFTA ACEITE PINTURA KEROSENE HIDROCARBUROS Y OTROS LÍQUIDOS INFLAMABLES	MOTORES TABLEROS ELÉCTRICOS TRANSFORMADORES Y OTROS EQUIPOS ELÉCTRICOS
<div> AGUA</div>	SÓLIDOS <div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>	LÍQUIDOS INFLAMABLES <div>NO</div> <div>NO DEBE USARSE</div>	ENERGÍA ELÉCTRICA <div>NO</div> <div>NO DEBE USARSE</div>
<div> ESPUMA</div>	<div>RE</div> <div>RELATIVAMENTE EFICIENTE</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>	<div>NO</div> <div>NO DEBE USARSE</div>
<div> POLVO ABC</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>	<div>E</div> <div>EFICIENTE</div>
<div> DIÓXIDO DE CARBONO</div>	<div>PE</div> <div>POCO EFICIENTE</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>
<div> HALON</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>	<div>SI</div> <div>MUY EFICIENTE</div>