

HOŘENÍ A HAŠENÍ

HOŘENÍ

- je chemický děj, do kterého vstupují nejméně dvě látky, z nichž jedna je obvykle kyslík. Při reakci se uvolňuje energie ve formě tepla, světla a zvuku.

Podmínky hoření:

- schopnost látky se slučovat s kyslíkem
- dostatečný přístup kyslíku
- látka musí dosáhnout zápalné teploty

Plamen je sloupec hořících, většinou plynných látek.

Teplota vznícení je nejnižší teplota, při které hořlavá látka (za tlaku 101,5 kPa) ve směsi se vzduchem po přiblížení plamene vzplane a hoří nejméně 5 s.

Hořlaviny jsou látky, které prudce hoří se vzdušným kyslíkem za vzniku plamene.

HAŠENÍ

- je činnost, která zamezuje hoření

- odstraněním hořlavých látek
- zamezením přístupu vzduchu k hořícím předmětům
- ochlazením hořící látky pod zápalnou teplotu



Každý ohně potřebuje k „životu“ zápalnou teplotu, hořlavou látku a kyslík (vzduch). Pokud některá z těchto podmínek hoření chybí, ohně sám uhasíná.

Hasící látka	Použití a jeho omezení
voda	k hašení pevných látek, nesmí se používat k hašení elektrických zařízení pod napětím
písek	suchý, hlavně k hašení kovů a tam, kde při menších požárech nelze použít vodu
oxid uhličitý	k hašení kapalin a plynů, k hašení elektrických zařízení pod napětím, nesmí se používat k hašení lehkých kovů a prachů
pěna	k hašení pevných látek, kapalin, protože obsahuje vodu, nesmí se používat k hašení elektrických zařízení pod napětím a lehkých kovů
prášky	k hašení kapalin a plynů, k hašení elektrických zařízení pod napětím, nesmí se používat k hašení lehkých kovů, prachů, na jemnou mechaniku a elektroniku
halony	k hašení kapalin a plynů, k hašení elektrických zařízení pod napětím

Hasící přístroje:

Typ hasícího přístroje	Hasící látka
vodní	voda
pěnový	voda + pěnidlo
práškový	jemný prášek hnaný plynem
sněhový	oxid uhličitý
halonový	halonové plyny

Důležitá telefonní čísla v případě požáru

