# Dipartimento dei Vigili del Fuoco, del Soccorso Pubblico e della Difesa Civile CORPO NAZIONALE DEI VIGILI DEL FUOCO

# Corso di prevenzione incendi

Corso per lavoratori incaricati dell'attività di prevenzione incendi e lotta antincendio, evacuazione dei luoghi di lavoro e gestione dell'emergenza (Art. 37 co. 9 del D.Lgs 9 aprile 2008, n. 81)

*Parte 1/3* 

Dott. Ing. Mauro Malizia Dirigente dei Vigili del Fuoco

Legge 22/4/1941 n. 633 smi. Non è consentito l'utilizzo, anche parziale, senza il consenso dell'autore.

#### **ARGOMENTI**

# Corso di prevenzione incendi



PDF (8,7 MB)

- ✓ L'incendio
- ✓ La prevenzione incendi
  - Le misure di prevenzione
  - Le misure di protezione
    - Protezione passiva
    - Protezione attiva



- ✓ Procedure da adottare in caso di incendio
- ✓ Esercitazioni pratiche

#### **PREMESSE**

La presentazione trae origine dalle dispense distribuite nell'aprile 1997 dall'allora Servizio Tecnico Centrale del CNVVF e dalla documentazione multimediale fornita nell'ambito della convenzione tra Ministero dell'Istruzione e Ministero dell'Interno per la formazione degli addetti antincendio negli istituti d'istruzione. Il documento, pur conservando il programma originario, è stato ampiamente modificato e integrato anche per tener conto dei numerosi aggiornamenti normativi che si sono succeduti nel tempo.

In carattere blu sono riportati vari approfondimenti ritenuti utili per maggiore completezza della materia, ma che non saranno richiesti in sede di esame di accertamento di idoneità.

### FISICA E CHIMICA DELL'INCENDIO

L'incendio è una reazione chimica di ossidazione di materiali combustibili con sviluppo di calore, fiamme, fumo e gas caldi.

Effetti dell'incendio:

- ✓ Emanazione di energia (calore)
- ✓ Trasformazione dei combustibili (prodotti di combustione)



# **LA COMBUSTIONE**

È una reazione chimica che comporta l'ossidazione di un combustibile da parte di un comburente e da luogo allo sviluppo di calore, fiamma, gas, fumo e luce.

Può avvenire con o senza sviluppo di fiamme superficiali. (9)

In genere il **comburente è l'ossigeno** contenuto **nell'aria.** (10)



<sup>&</sup>lt;sup>9</sup> La combustione senza fiamma superficiale si verifica generalmente quando la sostanza combustibile non è più in grado di sviluppare particelle volatili.

Sono possibili incendi di sostanze che contengono nella loro molecola una quantità di ossigeno sufficiente a determinare una combustione, quali ad esempio gli esplosivi.

### IL TRIANGOLO DEL FUOCO

La **combustione** può essere rappresentata da un **triangolo** con lati costituiti da:

- ✓ Combustibile
- ✓ Comburente
- ✓ Sorgente di calore





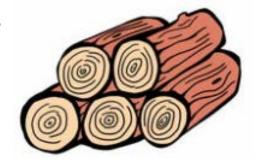
Solo la contemporanea presenza di questi 3 elementi da luogo all'incendio.

Se manca uno di essi l'incendio si estingue.

# **COMBUSTIBILI** (solidi, liquidi, gassosi)

#### Combustibili solidi

Di norma necessitano di **prolungata esposizione al calore** prima di avviare la combustione.



Possono bruciare con fiamma o senza fiamma.

I più comuni sono **legno** e simili (es. carta, cartone, canapa, cotone, vegetali, ...) e le **materie plastiche** (nylon, pvc, polistirolo, ...) che danno origine a prodotti di combustione (fumi e gas) più pericolosi.

Sono caratterizzati da vari **parametri** (pezzatura, forma porosità umidità, ecc.).

# Combustibili liquidi

Posseggono un alto potere calorifico.

I più comuni sono gli idrocarburi (benzina, gasolio, olio combustibile).



Sono caratterizzati da vari parametri tra cui la temperatura di infiammabilità che fornisce un'indicazione sulla maggiore o minore facilità di combustione di un liquido.

# Combustibili gassosi

Di norma sono conservati in serbatoi o recipienti atti ad impedirne la dispersione nell'ambiente.





Le principali modalità di stoccaggio danno luogo a gas compressi (stato gassoso a temperatura ambiente in genere con alte pressioni) e gas liquefatti (conservati a temperatura ambiente in parte allo stato liquido e in parte allo stato di vapore con pressioni in genere basse).

# **COMBURENTI**

Un gas comburente alimenta la combustione mediante ossidazione del combustibile e la mantiene anche in assenza di aria.

Il più noto e diffuso comburente è l'ossigeno (O<sub>2</sub>) contenuto nell'aria.



Altri comburenti a base d'ossigeno sono il **protossido di azoto**  $(N_2O)$ , il **biossido di azoto**  $(NO_2)$ , l'**ossido di azoto** (NO).

Nella categoria dei comburenti rientrano anche gli **alogeni** (fluoro e cloro) e quindi le sostanze capaci di liberarli.

## **Atmosfere sovraossigenate**

L'ossigeno è molto pericoloso poiché in atmosfere sovraossigenate  $(O_2 > 30 \%)$  è causa di un alto rischio d'incendio.



Un'alta concentrazione di ossigeno può cambiare la classificazione di una sostanza da **non infiammabile** a **infiammabile**.

# **Atmosfere sovraossigenate**

In caso di presenza di gas infiammabile, es. metano:

- ✓ Si ampia il campo di infiammabilità poiché cresce il Lim. Sup. (dal 15% al 61%)
- ✓ Aumenta la velocità di propagazione dell'incendio (da 0,4 m/s a 40 m/s)
- ✓ Diminuisce l'energia minima di innesco (da 0,3 mj a 0,003 mj)
- ✓ Aumenta la temperatura teorica di combustione (da 2000 °C a 3000 °C)
- ✓ Si abbassa la temperatura di autoaccensione

# **SORGENTI D'INNESCO**

# Possono essere suddivise in 4 categorie:

- Accensione diretta
- Accensione indiretta
- Attrito
- Autocombustione o riscaldamento spontaneo



#### **ACCENSIONE DIRETTA**

Una fiamma, una scintilla o altro materiale incandescente entra in **contatto** con un materiale combustibile in presenza di ossigeno.

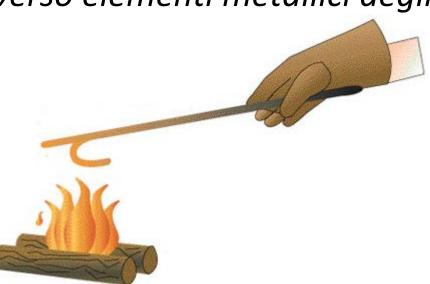
Esempi: operazioni di taglio e saldatura, fiammiferi e mozziconi di sigaretta, lampade e resistenze elettriche, stufe elettriche, scariche elettrostatiche.



#### **ACCENSIONE INDIRETTA**

Il calore d'innesco avviene nelle forme della convezione, conduzione e irraggiamento termico.

Es.: correnti di aria calda generate da incendi; propagazione di calore attraverso elementi metallici degli edifici.





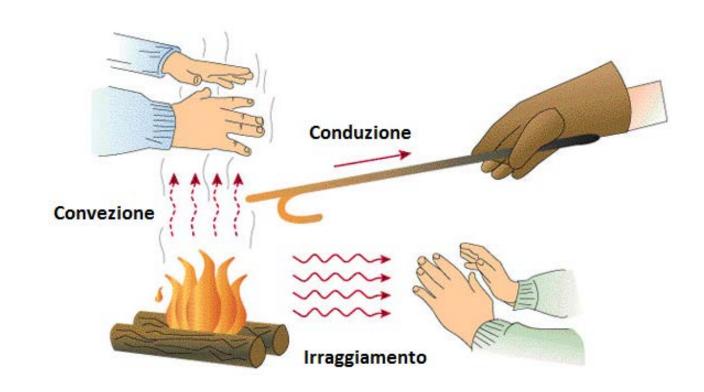
### **ACCENSIONE INDIRETTA**

# Le 3 forme di propagazione del calore

Convezione

Conduzione

Irraggiamento



#### **ATTRITO**

Il calore è prodotto dallo **sfregamento** di due materiali.

Es.: malfunzionamento di parti meccaniche rotanti quali cuscinetti, motori; urti; rottura violenta di materiali metallici.



#### **AUTOCOMBUSTIONE - RISCALDAMENTO SPONTANEO**

Il calore è prodotto dallo stesso combustibile (lenti processi di ossidazione, reazioni chimiche, decomposizioni esotermiche, azione biologica).

Es.: cumuli di carbone, stracci o segatura imbevuti di olio di lino, polveri di ferro o nichel, fermentazione di vegetali.



### SISTEMI PER LO SPEGNIMENTO

#### **Esaurimento del combustibile:**

Allontanamento o separazione della sostanza combustibile dal focolaio d'incendio;



#### Soffocamento:

Separazione del comburente dal combustibile o riduzione della concentrazione di comburente;



#### Raffreddamento:

Sottrazione di calore fino a una temperatura inferiore a quella di mantenimento della combustione.



#### **Azione Chimica:**

Oltre i 3 sistemi visti, esiste anche l'azione chimica di estinzione (azione anticatalitica o catalisi negativa).



Sono sostanze che inibiscono il processo della combustione (es. halon, polveri).

Gli estinguenti chimici si combinano con i prodotti volatili che si sprigionano dal combustibile, rendendoli inadatti alla combustione, bloccando la reazione chimica della combustione.

# Azione combinata dei sistemi di spegnimento

Di norma per lo spegnimento di un incendio viene utilizzata una

combinazione delle operazioni di:

- esaurimento del combustibile;
- soffocamento;
- raffreddamento;
- azione chimica.

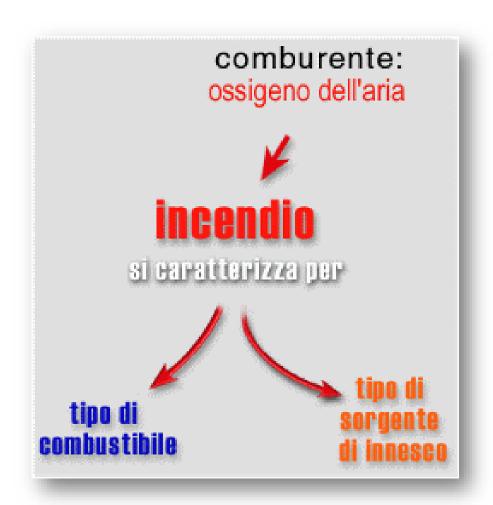


### **ELEMENTI CHE CARATTERIZZANO LA COMBUSTIONE**

Un incendio si caratterizza per

- √ tipo di combustibile
- ✓ tipo di sorgente d'innesco.

Di norma il **comburente** è **fisso**: **Ossigeno** dell'aria



### LA CLASSIFICAZIONE DEI FUOCHI

I fuochi sono distinti in 5 classi. (11)

Classe A Fuochi da solidi

Classe B Fuochi da liquidi

Classe C Fuochi da gas

Classe D Fuochi da metalli

Classe F Fuochi da mezzi di cottura (oli e grassi vegetali o animali).











Le originarie 4 classi sono diventate 5 con l'aggiornamento della norma UNI EN 2:2005 "Classificazione dei fuochi", che ha introdotto la classe F.

La norma UNI EN 2:2005 suddivide 5 classi di fuoco in relazione al tipo di combustibile.



Non definisce classe per fuochi con rischio elettrico.

Questa classificazione è utile in modo particolare nel settore della lotta contro l'incendio mediante estintori.

La classificazione consente l'identificazione della classe di rischio d'incendio a cui corrisponde:

- una precisa azione operativa antincendio
- un'opportuna scelta del tipo di estinguente.

Non tutte le sostanze estinguenti possono essere impiegate indistintamente su tutti i tipi di incendio.

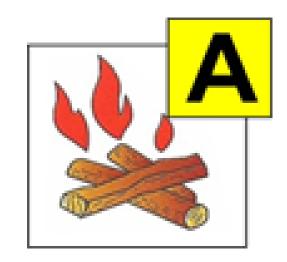
# Classe A

#### Fuochi da materiali solidi

legname carboni, carta, tessuti, trucioli, pelli, gomma e derivati la cui combustione genera braci

## Può presentarsi in 2 forme:

- combustione viva con fiamme
- combustione lenta senza fiamme, con formazione di brace incandescente.



**Acqua, schiuma** e **polvere** sono gli estinguenti più utilizzati.

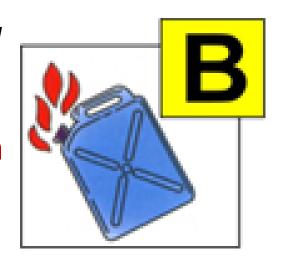
L'agente **estinguente migliore** è **l'acqua**, che agisce per raffreddamento.

# Classe Fuochi da liquidi

idrocarburi, benzine, alcoli, solventi, oli minerali, grassi, eteri

Schiuma, polvere e CO2 sono gli estinguenti più utilizzati.

L'agente estinguente migliore è la schiuma che agisce per soffocamento.



È controindicato l'uso di acqua a getto pieno

(può essere utilizzata acqua con getto frazionato o nebulizzato).

# Classe Fuochi da gas: C metano, G.P.L., idrogeno, acetilene, butano, propano

L'intervento migliore è bloccare il flusso di gas chiudendo la valvola di intercettazione o otturando la falla.

Esiste il **rischio di esplosione** se si estingue prima di intercettare il gas.



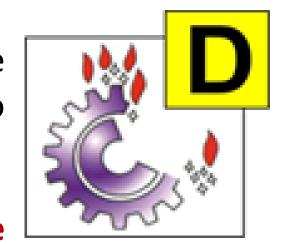
L'acqua è consigliata solo a getto frazionato o nebulizzato per raffreddare tubi o bombole.

Sono utilizzabili le **polveri** polivalenti. (12)

Il riferimento all'idoneità di un estintore all'uso contro fuochi da gas (classe C) è a discrezione del costruttore, ma si applica solo agli estintori a polvere che hanno ottenuto una valutazione di classe B o classe A e classe B (norma UNI EN 3-7:2008).

# Classe Fuochi da metalli alluminio, magnesio, sodio, potassio

Nessuno degli estinguenti normalmente utilizzati per gli incendi di classe A e B è idoneo per incendi di metalli.



Utilizzare polveri speciali con personale particolarmente addestrato.

Sono difficili da estinguere per l'altissima temperatura.

**Evitare altri estinguenti** (compresa l'acqua) in quanto possono causare esplosioni.

#### Classe D: Norma UNI EN 3-7:2008

L'idoneità degli estintori per fuochi di classe D **non rientra nel** campo di applicazione della norma UNI EN 3-7.

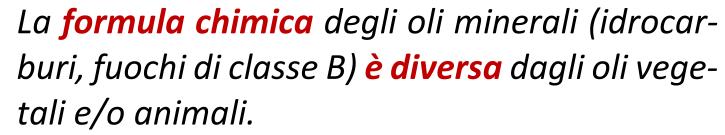
Tuttavia, gli estintori per i quali è dichiarata l'idoneità alla classe D sono coperti, sotto ogni altro aspetto, dai requisiti della norma per gli estintori a polvere.

L'estinzione di un fuoco da metallo presenta tali peculiarità (in termini di caratteristiche e forma del metallo, configurazione dell'incendio ecc.) da non permettere la definizione di un fuoco rappresentativo ai fini delle prove.

L'efficacia degli estintori contro gli incendi di classe D deve essere stabilita caso per caso.

# Classe Fuochi che interessano mezzi di cottura Olio da cucina e grassi vegetali o animali

Fuochi di **oli combustibili di natura vegetale** e/o **animale** (es. usati in cucine, apparecchi cottura).





Gli estinguenti spengono per azione chimica, effettuando una catalisi negativa.

L'utilizzo di **estintori a polvere** e a **CO**₂ è considerato **pericoloso**.

# **Ex Classe E** [1/3]

La norma UNI EN 2:2005 <u>non comprende</u> i fuochi di "Impianti ed attrezzature elettriche sotto tensione" (vecchia classe E) in quanto, gli incendi di impianti ed attrezzature elettriche sono riconducibili alle classi A o B.



Gli estinguenti specifici per questi incendi sono le **polveri** dielettriche e la **CO**<sub>2</sub>.



Non devono essere usati acqua e schiuma.

# **Ex Classe E** [2/3]

Per stabilire se l'estintore può essere utilizzato su apparecchiature sotto tensione deve essere effettuata la **prova dielettrica** prevista dalla norma **UNI EN 3-7:2008**.



Tale **prova non** è **richiesta per** gli **estintori a CO**₂ in quanto non è conduttore di elettricità, ne è richiesta per quegli estintori per i quali non viene chiesto l'impiego per parti elettriche sotto tensione.

Tutti gli estintori idonei per l'uso su fuochi di classe F devono essere conformi ai requisiti della prova dielettrica.

# **Ex Classe E** [3/3]

Gli estintori portatili che non sono sottoposti a prova dielettrica, o non soddisfano tali requisiti, devono riportare:

"AVVERTENZA non utilizzare su apparecchiature elettriche sotto tensione".



Gli estintori portatili che utilizzano altri agenti e quelli a base d'acqua conformi alla norma UNI EN 3-7:2008, devono riportare l'indicazione della loro idoneità all'uso su apparecchiature elettriche sotto tensione.

Es.: "adatto all'uso su apparecchiature elettriche sotto tensione fino a 1000 v ad una distanza di un metro".

# I PARAMETRI FISICI DELLA COMBUSTIONE

La combustione è caratterizzata da numerosi **parametri fisici e chimici**, i principali dei quali sono i seguenti:

- Temperatura di accensione
- Temperatura teorica di combustione
- Aria teorica di combustione
- Potere calorifico
- Temperatura di infiammabilità
- Limiti d'infiammabilità e esplodibilità



# TEMPERATURA DI ACCENSIONE O AUTOACCENSIONE (°C)

La minima temperatura alla quale la miscela combustibile - comburente inizia a bruciare spontaneamente in modo continuo senza ulteriore apporto di calore o di energia dall'esterno.

Sostanze	Temperatura di accensione (°C) valori indicativi	Sostanze	Temperatura di accensione (°C) valori indicativi
Acetone	540	carta	230
Benzina	250	legno	220-250
Gasolio	220	gomma sintetica	300
Idrogeno	560	metano	537
alcool metilico	455		

# **TEMPERATURA TEORICA DI COMBUSTIONE (°C)**

Il più elevato valore di temperatura che è possibile raggiungere nei prodotti di combustione di una sostanza

Sostanze	Temperatura di combustione (°C)	
idrogeno	2205	
metano	2050	
petrolio	1800	
propano	2230	

Temperatura delle fiamme: valori indicativi a seconda del tipo di combustibile

- Combustibili solidi: da 500 a 800°C
- Combustibili liquidi: da 1300 a 1600 °C
- Combustibili gassosi: da 1600 a 3000 °C

# **ARIA TEORICA DI COMBUSTIONE** (m³)

Quantità di aria necessaria per raggiungere la combustione completa del materiale combustibile.

Sostanze	Aria teorica di combustione (Nm³/Kg)	Sostanze	Aria teorica di combustione (Nm³/Kg)
legno	5	polietilene	12,2
carbone	8	propano	13
benzina	12	idrogeno	28,5
alcool etilico	7,5		

# POTERE CALORIFICO (MJ/Kg o MJ/m³ o Kcal/Kg)

Quantità di calore prodotta dalla combustione completa dell'unità di massa o di volume; si definisce:

## Potere calorifico superiore (P.C.S.)

Si considera anche il calore di condensazione del vapore d'acqua (calore latente di vaporizzazione);

# Potere calorifico inferiore (P.C.I.)

Non si considera il calore di evaporazione del vapore acqueo.

Sostanze	Potere calorifico inferiore (MJ/Kg) (KCal/Kg)			
legno <sup>(*)</sup>	17,5	4192		
carbone	30	7170		
carta, cartone	20	4780		
benzina	45	10755		
alcool etilico	30	7170		
polietilene	40	9560		
propano	46	10994		
idrogeno	120	28680		
(*) 1 MJ = 0,057 Kg di legna eq.				

In genere si considera il potere calorifico inferiore.

#### Unità di misura dell'energia:

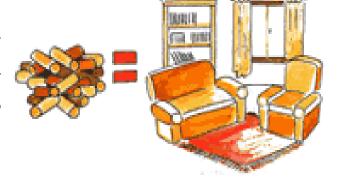
La caloria è definita come la quantità di calore necessaria ad elevare da 14,5 a 15,5 °C la temperatura della massa di un grammo di acqua distillata a livello del mare, a pressione di 1 atm; equivale a 4,184 Joule.

#### Formule di conversione:

1 cal = 4,184 J 1 J = 0,239 cal  $\Rightarrow$  1 MJ = 239 Kcal

#### **Carico di Incendio** (MJ o Kcal):

Potenziale termico netto della totalità dei materiali combustibili contenuti in uno spazio, corretto in base ai parametri indicativi della partecipazione alla combustione dei singoli materiali.



$$(\mathbf{q} = \sum g_i \cdot H_i \cdot m_i \cdot \psi_i)$$

Convenzionalmente 1 MJ è assunto pari a 0,057 Kg di legna equivalente.

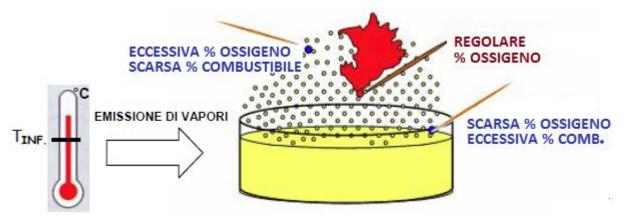
(ossia 1  $kg_{leq}$  viene assunto pari a 17.5 MJ , o più precisamente 1/0,057= 17,54 MJ).

$$1 MJ = 239 Kcal \rightarrow 1 kg_{leq} = 239 \times 17,54 = 4192 Kcal/Kg.$$

(è come considerare un legno standard con un potere calorifico di circa 4192 Kcal/Kg invece che 4400 Kcal/Kg della vecchia Circolare n. 91/61).

# TEMPERATURA DI INFIAMMABILITÀ (°C)

Temperatura minima alla quale i liquidi infiammabili o combustibili emettono vapori in quantità tali da incendiarsi in caso di innesco. (13)



Sostanze	Temp. inf. (°C)
gasolio	65
acetone	-18
benzina	-20
alcool metilico	11
alcool etilico	13
toluolo	4
olio lubrificante	149
kerosene	37

<sup>13</sup> I liquidi sono in equilibrio con i vapori che si sviluppano sulla superficie tra pelo libero e aria. La combustione avviene quando in corrispondenza della superficie i vapori dei liquidi, miscelandosi con l'O<sub>2</sub> dell'aria, sono innescati.

# LIMITI DI INFIAMMABILITÀ (% in volume)

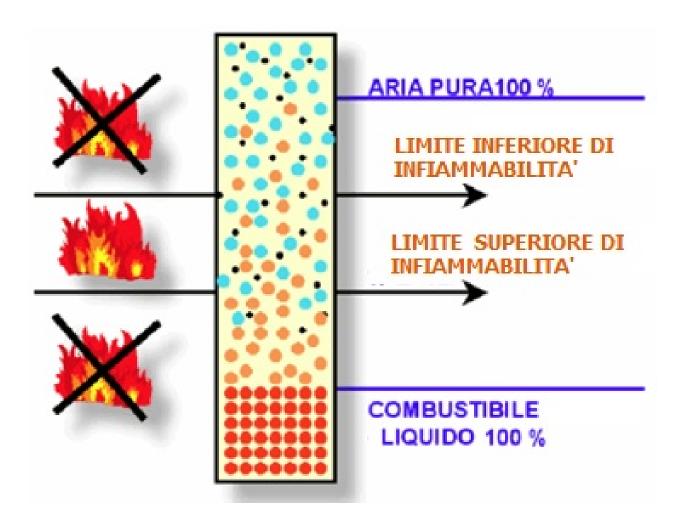
Individuano il campo di infiammabilità all'interno del quale si ha, in caso d'innesco, l'accensione.

- <u>Limite inferiore d'infiammabilità</u>:

  la più bassa concentrazione in volume
  di vapore al di sotto della quale non si
  ha accensione in presenza di innesco;
- Limite superiore d'infiammabilità: la più alta concentrazione in volume di vapore al di sopra della quale non si ha accensione in presenza di innesco.

Campo di infiam-			
mabilità <i>(% in vol.)</i>			
limite	limite		
inf.	sup.		
2,5	13		
15	18		
1	6,5		
0,6	6,5		
4	75,6		
5	15		
2	9		
	mabilità limite inf. 2,5 15 1 0,6 4 5		

## Campo di infiammabilità



# LIMITI DI ESPLODIBILITÀ (% in volume)

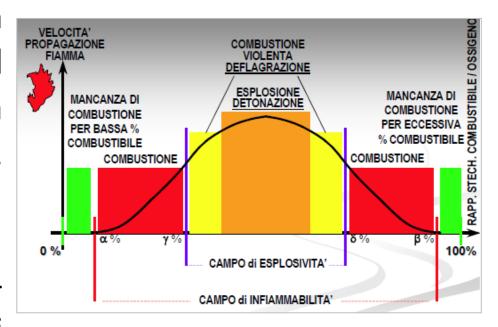
Sono posizionati all'interno del campo di infiammabilità.

## Limite inferiore di esplodibilità:

La più bassa concentrazione in volume di vapore della miscela al di sotto della quale non si ha esplosione in presenza d'innesco.

## Limite superiore di esplodibilità:

La più alta concentrazione in volume di vapore della miscela al di



sopra della quale non si ha esplosione in presenza di innesco.

# COMBUSTIONE DELLE SOSTANZE SOLIDE, LIQUIDE E GASSOSE

- ✓ Combustione dei SOLIDI
- ✓ Combustione dei LIQUIDI
- ✓ Combustione dei GAS



### **COMBUSTIONE DEI SOLIDI**

L'accensione di un combustibile solido rappresenta la fase di superamento di un processo di degradazione del materiale superficiale, della sua evaporazione (pirolisi) e combinazione con l'ossigeno circostante e quindi, in presenza di innesco, dell'instaurarsi di una reazione esotermica capace di autosostenersi.





Il processo di combustione delle sostanze solide porta alla formazione di **braci** che sono costituite dai prodotti della combustione dei residui carboniosi della combustione stessa.

#### Parametri che caratterizzano la combustione dei solidi:

- Pezzatura (pezzature di piccola taglia favoriscono la combustione);
- Forma (forme irregolari favoriscono la combustione);

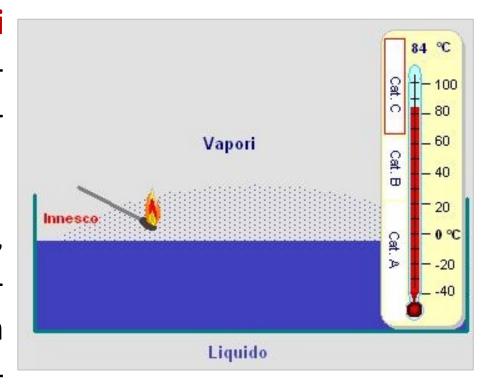


- Porosità (la maggiore porosità favorisce la combustione);
- **Elementi** che compongono la sostanza (la presenza di elementi combustibili favorisce la combustione);
- Umidità (la minore umidità favorisce la combustione);
- **Ventilazione** (la maggiore ventilazione favorisce la combustione).

## **COMBUSTIONE DEI LIQUIDI**

I liquidi sono in equilibrio con i vapori che si sviluppano sulla superficie di separazione tra pelo libero del liquido e l'aria.

La combustione avviene quando, in corrispondenza della superficie, i vapori, miscelandosi con l'ossigeno dell'aria in concentra-



zioni entro il campo di infiammabilità, sono innescati.

#### CLASSIFICAZIONE DEI LIQUIDI INFIAMMABILI

L'indice della maggiore o minore combustibilità è fornito dalla temperatura di infiammabilità  $(T_{inf})$ .



Categoria A: *T<sub>inf</sub>* < 21°*C* 



Categoria B: **T**<sub>inf</sub> tra **21°C** e **65°C** 

SOSTANZE	Tempera- tura inf. (°C)	Cat.
gasolio	65	С
acetone	-18	Α
benzina	-20	Α
alcool metilico	11	Α
alcool etilico	13	Α
toluolo	4	Α
olio lubrificante	149	С
kerosene	37	В
petrolio greggio	20	Α



Categoria C: T<sub>inf</sub> > 65°C

T<sub>inf</sub> tra 65°C e 125°C (oli combustibili)

 $T_{inf} > 125$ °C

(oli lubrificanti)

#### ... segue



#### Categoria A - Benzine

petroli greggi per raffinazione, etere di petrolio, benzine; benzolo e etere solforico, nonché miscele.



### Categoria B - Petroli

Petrolio raffinato, acqua ragia minerale (white spirit), alcoli (etilico e metilico).



## Categoria C - Oli combustibili e lubrificanti

Oli minerali combustibili (residui della distillazione, per combustione), nonché oli minerali lubrificanti.

#### Normativa oli minerali

Ad oggi la **normativa** di riferimento per i **combustibili liquidi** e gli oli minerali in genere è rappresentata ancora dal <u>DM 31/7/1934</u> "norme di sicurezza per la lavorazione, l'immagazzinamento, l'impiego o la vendita di oli mi-



nerali, e per il trasporto degli oli stessi", pur se nel corso degli anni si sono succedute una lunga serie di modifiche, integrazioni e chiarimenti emanati con decreti, circolari e lettere circolari dal Ministero dell'Interno, che hanno modificato notevolmente il testo originario del decreto.

## Equivalenza tra varie tipologie di liquidi

Per definire della classe del deposito e determinare le distanze di sicurezza, è introdotto il concetto di equivalenza tra le varie tipologie di liquidi combustibili attraverso i **fattori 1, 10, 40 e 60** 



con cui dividere rispettivamente i quantitativi di benzina, petrolio, oli combustibili e oli lubrificanti.

Esempio: un deposito contenente  $12 \text{ m}^3$  di benzina,  $55 \text{ m}^3$  di petrolio,  $1.800 \text{ m}^3$  di oli combustibili e  $2.400 \text{ m}^3$  di oli lubrificanti equivale ad un deposito di sola benzina della capacità di  $12 + 55/10 + 1.800/40 + 2.400/60 = 91,5 \text{ m}^3$ .

# **COMBUSTIONE DEI GAS**

I gas sono contenuti in recipienti (serbatoi, bombole, ecc.).









#### **CLASSIFICAZIONE DEI GAS**

## I gas possono essere classificati in funzione delle:

- ✓ Caratteristiche fisiche (densità)
  - Leggero
  - Pesante
- ✓ Modalità di conservazione.
  - Compresso
  - Liquefatto
  - Disciolto
  - Refrigerato



#### Densità di un gas o vapore

Rapporto tra il peso della sostanza allo stato di gas (o vapore) e quello di un ugual volume di aria a pressione e temperatura ambiente.

Fornisce informazioni sulla propagazione dei gas o vapori.

Si considera la **densità relativa,** cioè il rapporto tra la densità della sostanza con un'altra presa come riferimento, a una data tem-

Gas	Densità	
Acetilene	0,90	
Ammoniaca	0,59	
Cloro	1,47	
Gasolio	3,4	
Idrogeno	0,07	
Metano	0,55	
Idrogeno solforato	1,19	
GPL	1,9	
Ossido di carbonio	0,97	

peratura e pressione, che nel caso dei gas o vapori è rappresentata dall'aria.

**Nota**: Densità assoluta dell'aria a p = 1 **Atm** e **temp.** = 0 °C: 1,293 Kg/m³ diminuisce con l'incremento di temperatura (es. temp.= 15 °C  $\Rightarrow$  1,225 Kg/m³)

#### CLASSIFICAZIONE IN BASE ALLE CARATTERISTICHE FISICHE

#### GAS LEGGERO



Gas con densità rispetto all'aria inferiore a 0,8 (metano, idrogeno, ecc.)

Un gas leggero tende a **diffondersi verso l'alto**.



#### **GAS PESANTE**

Gas con densità rispetto all'aria superiore a 0,8

(G.P.L., acetilene, ecc.)

Un gas pesante tende a **permanere in basso** e a penetrare in cunicoli o aperture.



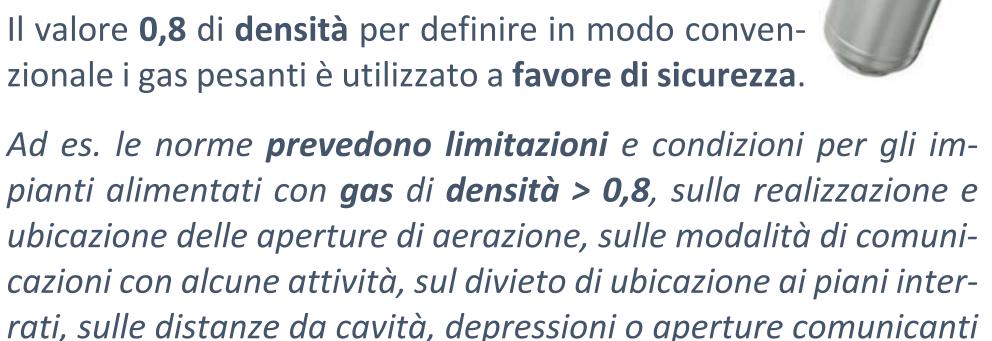


## Limitazioni per i gas di densità > 0,8

I "gas pesanti" sono in genere più pericolosi dei "gas leggeri" e sono pertanto trattati in maniera più rigorosa nelle varie norme di sicurezza.

Il valore 0,8 di densità per definire in modo convenzionale i gas pesanti è utilizzato a favore di sicurezza.

con locali interrati, ecc.



# CLASSIFICAZIONE IN BASE ALLE MODALITÀ DI CONSERVAZIONE

#### GAS COMPRESSO

Sono conservati allo stato gassoso ad una pressione superiore a quella atmosferica in appositi recipienti (bombole).



Serbatoi di metano compresso

GAS	Pressione stoccaggio (bar) valori indicativi
Metano	300
Idrogeno	250
Gas nobili	250
Ossigeno	250
Aria	250
CO <sub>2</sub> (gas)	20

#### **GAS LIQUEFATTO**

Per le caratteristiche chimico-fisiche può essere liquefatto a temperatura ambiente mediante compressione (*GPL*, butano, propano, ammoniaca, cloro).

Il vantaggio è nel detenere grossi quantitativi in spazi contenuti.

fase gas
fase liquida

Un litro di gas liquefatto può sviluppare fino a 800 litri di gas.

I contenitori devono garantire una parte del volume sempre libera dal liquido per consentire l'equilibrio con la fase vapore.

#### **GAS REFRIGERATO**

Gas che può essere conservato in fase liquida mediante refrigerazione alla temperatura di equilibrio liquido-vapore con livelli di pressione modesti, assimilabili alla pressione atmosferica.

Es. Ossigeno liquido: temperatura di liquefazione: -182.97 °C;



Serbatoi di ossigeno liquido

La temperatura più bassa che teoricamente si può ottenere rappresenta lo "zero assoluto", 0 K (gradi Kelvin) e corrisponde a -273,15 °C (-459,67 °F).

#### GAS DISCIOLTO

Gas che sono conservati in fase gassosa disciolti entro un liquido ad una determinata pressione

(ad es.: **acetilene** disciolto in acetone, anidride carbonica disciolta in acqua gassata - acqua minerale).





Saldatura portatile ossigeno acetilene

#### LE SOSTANZE ESTINGUENTI

L'estinzione dell'incendio si ottiene per raffreddamento, sottrazione del combustibile, soffocamento e azione chimica.

Possono essere ottenute singolarmente o contemporaneamente.

È fondamentale conoscere proprietà e modalità d'uso delle principali sostanze estinguenti.



## Principali sostanze estinguenti

- ✓ Acqua
- ✓ Schiuma
- ✓ Polveri
- ✓ Gas inerti
- ✓ Idrocarburi alogenati (HALON)
- ✓ Agenti estinguenti alternativi all'halon

Alcune sostanze sono state sempre usate in passato, mentre altre sono di più recente scoperta e rappresentano il risultato delle continue ricerche effettuate per disporre di mezzi e sistemi sempre più efficaci nella lotta contro gli incendi.



# Azioni per estinzione in base all'effettivo contributo per ciascun estinguente

Estinguente	1° azione	2° azione	3° azione	Classi di fuoco	apparecchi in tensione (*)
Polvere	chimica	soffocamento	raffreddamento	АВС	se senza simbolo
CO <sub>2</sub>	soffocamento	raffreddamento	-	ВС	SI
Schiuma	soffocamento	raffreddamento	-	АВ	NO
Halon	chimica	raffreddamento	soffocamento	АВС	se senza simbolo
Acqua	raffreddamento	soffocamento	-	АВ	NO

<sup>(\*)</sup> si fa riferimento al simbolo di divieto all'uso su apparecchiature sotto tensione



# Estinguenti in ordine di efficacia per ciascuna classe di fuoco

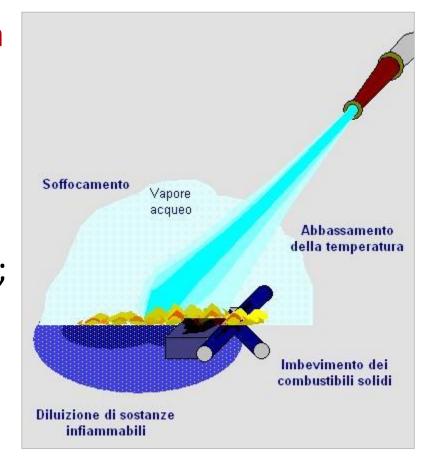
Descrizione	Classe di fuoco	1° estinguente	2° estinguente	3° estinguente	4° estinguente
Legno, cartone, carta, plastica, pvc, tessuti, mo- quette	A	acqua	polvere	halon	schiuma
Benzina, petro- lio, gasolio, lubri- ficanti, oli, alcol, solventi	B	schiuma	polvere	halon	CO <sub>2</sub>
Metano, G.P.L., gas naturale	C	polvere	halon	CO <sub>2</sub>	acqua nebulizzata

# **ACQUA**

L'estinguente principale per la facilità con cui può essere reperito.

#### Azione estinguente:

- <u>Raffreddamento</u>;
- Soffocamento (con vapore acqueo);
- Diluizione di sostanze;
- Imbevimento combustibili solidi.





Non utilizzabile su apparecchiature elettriche.



## Utilizzo dell'acqua

Consigliata per incendi di **combustibili solidi (classe A)**, con esclusione di sostanze incompatibili come sodio e potassio (a contatto con  $H_2O$  liberano idrogeno), e carburi (liberano acetilene).

Per stabilire se un estintore a base d'acqua può essere utilizzato su apparecchiature sotto tensione, deve essere effettuata la prova dielettrica prevista dalla norma UNI EN 3-7:2008



In genere non è consentito l'uso su apparecchiature elettriche. In tal caso sarà riportata l'avvertenza nella parte terza dell'etichetta:

"AVVERTENZA non utilizzare su apparecchiature elettriche sotto tensione".

## **SCHIUMA**

Costituita da soluzione in acqua di liquido schiumogeno (mescolandosi con l'aria forma la schiuma).

L'azione estinguente è per <u>Soffo-</u> <u>camento</u> e per raffreddamento in minima parte.





Idonee per incendi di classe B.

Non utilizzabile su **apparecchiature elettriche** e sui fuochi di classe D.



#### Schiume ad alta, media e bassa espansione

In base al rapporto tra il volume della schiuma prodotta e la soluzione acquaschiumogeno d'origine, le schiume si distinguono in:

- Alta espansione 1:500 1:1000
- Media espansione 1:30 1:200
- Bassa espansione 1:6 1:12



#### TIPI DI LIQUIDI SCHIUMOGENI

(da impiegare in relazione al tipo di combustibile):

## Liquidi schiumogeni fluoro-proteinici

Formati da base proteinica addizionata con composti fluorurati.

Adatti alla formazione di schiume a **bassa espansione**, hanno un effetto rapido e molto **efficace** su **incendi di idrocarburi**.

## Liquidi schiumogeni sintetici

Formati da miscele di tensioattivi.

Adatti alla formazione di tutti i tipi di schiume e garantiscono una lunga conservabilità nel tempo, sono molto **efficaci** per azione di soffocamento **su grandi superfici e volumi**.

# Liquidi schiumogeni fluoro-sintetici (AFFF - Aqueous Film Forming Foam)

Formati da composti fluorurati.

Adatti alla formazione di schiume a **bassa** e **media espansione** con la caratteristica di scorrere rapidamente sulla superficie del liquido. Hanno una più efficace azione estinguente in quanto consente lo spegnimento in tempi più rapidi con una minore portata di soluzione schiumogena per m² di superficie incendiata.

## Liquidi schiumogeni per alcoli

Formati da base proteinica additivata con metalli organici. Adatti alla formazione di schiume a **bassa espansione** e molto **efficaci su incendi di alcoli**, esteri, chetoni, eteri, aldeidi, acidi, fenoli, ecc.

## **POLVERE**



Costituite da particelle solide finissime a base di bicarbonato di sodio, potassio, fosfati e sali organici.

L'azione estinguente è di tipo chimico, raffred-damento, soffocamento.





Si può utilizzare su apparecchiature elettriche in tensione.

Può danneggiare apparecchiature e macchinari.



# ANIDRIDE CARBONICA (CO<sub>2</sub>)

Riduce la concentrazione del comburente fino a impedire la combustione (Soffocamento).

- non tossica;
- più pesante dell'aria;
- dielettrica (non conduce elettricità);
- normalmente conservata come gas liquefatto;
- anche azione estinguente per raffreddamento.



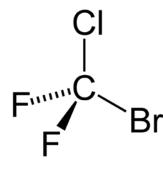


Percentuali in volume di CO<sub>2</sub> e di azoto necessarie per inertizzare l'atmosfera in modo da renderla incapace di alimentare la combustione.

Sostanza	Azoto	CO <sub>2</sub>
	(% in volume)	
acetone	45,2	32,4
alcool etilico	49,6	38,5
benzolo	47,1	34,3
idrogeno	76,4	72,1
metano	42,8	31,0
propano	45,6	32,4
benzina	45,2	31,9



#### **IDROCARBURI ALOGENATI**



Detti anche HALON (HALogenated - hydrocarb**ON**), Br formati da idrocarburi saturi ove atomi di H sono in parte o tutti sostituiti con Cl, Br o F.



L'azione estinguente avviene con l'interruzione chimica della reazione di combustione (catalisi negativa).

Efficaci in ambienti chiusi scarsamente ventilati, non danneggiano i materiali.



L'utilizzo è stato abolito dal D.M. Ambiente 3/10/2001 - "Recupero, riciclo, rigenerazione e distribuzione degli halon" emanate per la protezione della fascia di ozono stratosferico.

#### AGENTI ESTINGUENTI ALTERNATIVI ALL'HALON

Gli agenti sostitutivi degli halon impiegati attualmente sono "ecocompatibili" (clean agent), e generalmente combinano al vantaggio della salvaguardia ambientale lo svantaggio di una minore capacità estinguente rispetto agli halon.

Esistono sul mercato prodotti inertizzanti e prodotti che agiscono per azione anticatalitica.



#### Agenti sostitutivi degli halon

trattati nello standard NFPA 2001 (edizione 1994)

Sigla	Nome della molecola	Formula bruta	Nome commerciale (1)
FC-3-1-10	Perfluorobutano	C <sub>4</sub> F <sub>10</sub>	CEA-410 (2)
HBFC-22B1	Bromodifluorometano	CHF <sub>2</sub> Br	Halon 1201
HCFC Blend A	Diclorotrifluoroetano HCFC-123 (4,75%) Clorodifluorometano HCFC.22 (82%) Clorotetrafluoroetano HCFC-124 (9,5%) Isopropenil-1-metilcicloesene (3,75%)	CHCl <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> CHClF <sub>2</sub> CHClFCF <sub>3</sub> (3)	NAF S-III
HCFC-124	Clorotetrafluoroetano	CHCIFCF <sub>3</sub>	FE-241
HFC-125	Pentafluoroetano	CHF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	FE-25
HFC-227ea	Eptafluoropropano	CF <sub>3</sub> CHFCF <sub>3</sub>	FM-200 (4)
HFC-23	Trifluorometano	CHF <sub>3</sub>	PF-23 oppure FE-13
IG-541	Azoto (52%) Argon (40%) Anidride carbonica (8%)	N <sub>2</sub> Ar CO <sub>2</sub>	INERGEN

<sup>(1)</sup> Il nome commerciale è stato aggiunto rilevandolo dalle informazioni pubblicitarie e dalla letteratura.

<sup>(2)</sup> Esiste anche il CEA-614 (perfluoroesano) ma non è trattato nella NFPA 2001.

<sup>(3)</sup> La formula bruta non è riportata nello standard.

<sup>(4)</sup> Nei dati tecnici del FM-200 pubblicati dal distributore italiano è erroneamente indicato CF₃CHFCH₃

## PRODOTTI DELLA COMBUSTIONE

#### Sono suddivisi in 4 categorie:

- ✓ Gas di combustione
- ✓ Fiamme
- ✓ Fumo
- ✓ Calore



#### **GAS DI COMBUSTIONE**

Per definizione: Restano allo **stato gassoso** alla **temperatura ambiente** di riferimento di **15 °C**.

Nella maggioranza dei casi, la mortalità per incendio è causata dall'inalazione dei gas che producono danni biologici per anossia o tossicità.



# Principali GAS DI COMBUSTIONE

ossido di carbonio
anidride carbonica
idrogeno solforato
anidride solforosa
acido cianidrico
aldeide acrilica
fosgene
ammoniaca
ossido e perossido di azoto
acido cloridrico

#### **FIAMME**

Costituite dall'emissione di luce dovuta alla combustione di gas.



Nell'incendio gas si può valutare approssimativamente la temperatura dal colore della fiamma:

Colore della fiamma		Temp. (°C)
Rosso nascente		525
Rosso scuro		700
Rosso ciliegia		900
Giallo scuro	6	1100
Giallo chiaro		1200
Bianco		1300
Bianco abbagliante		1500

Scala cromatica delle temperature nella combustione dei gas

#### **FUMI**

Elemento più caratteristico dell'incendio. Sono formati da piccolissime particelle solide (aerosol), liquide (vapori condensati).

Le particelle solide (sostanze incombuste e ceneri) rendono il fumo di colore scuro. Nota: fumo prodotto da un combustibile: legno 17 m³/kg; benzina 38 m³/kg; alcool etilico 25 m³/kg

Le particelle liquide (nebbie) costituite da vapor d'acqua che sotto i 100 °C condensa, rendono il fumo di color bianco.



Particelle solide (colore scuro)



Particelle liquide (colore chiaro)

#### **CALORE**



Causa principale della propagazione degli incendi.

Il calore è dannoso per l'uomo in quanto può causare:

- disidratazione dei tessuti,
- difficoltà o blocco della respirazione,
- scottature.

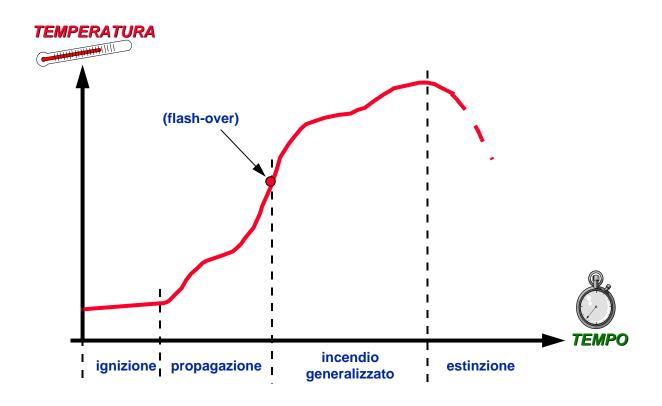


#### **DINAMICA DELL'INCENDIO**

Fasi evidenziate nella curva Temperatura - tempo.

Nell'evoluzione dell'incendio si possono individuare 4 fasi:

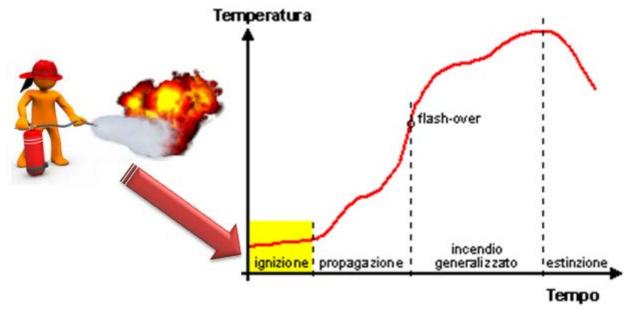
- 1. Ignizione
- 2. Propagazione
- 3. Incendio generalizzato (flash-over)
- **4. Estinzione** e raffreddamento



## Importanza dell'intervento immediato

La probabilità di estinguere un incendio è molto alta nella fase di ignizione, nella quale le temperature sono ancora basse.

Per questo è importante che gli addetti antincendio siano ben addestrati all'intervento tempestivo, secondo il piano di emergenza.



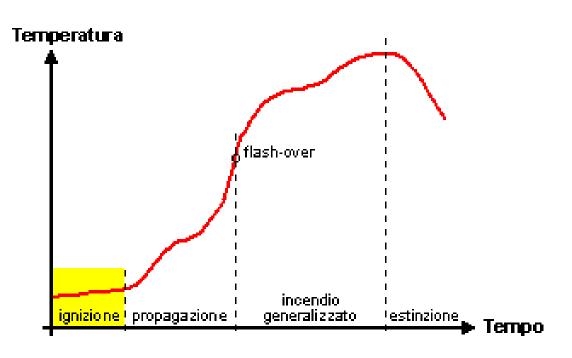
## Fase di ignizione

Infiammabilità combustibile;

Propagazione della fiamma;

Grado di partecipazione al fuoco del combustibile;

Geometria, volume e ventilazione ambienti;



Possibilità di dissipazione del calore nel combustibile;

Caratteristiche superficiali del combustibile;

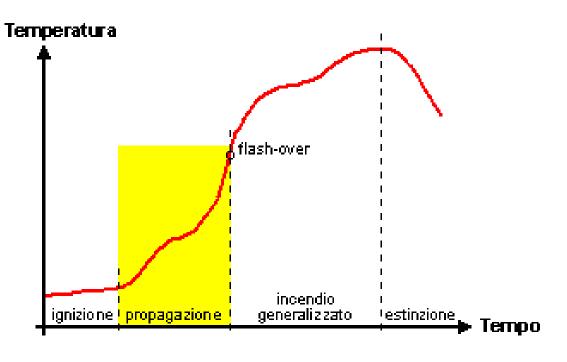
Distribuzione nel volume del combustibile, punti di contatto.

## Fase di propagazione

Produzione dei gas tossici e <sub>Temperatura</sub> corrosivi;

Riduzione di visibilità a causa dei fumi di combustione;

Aumento della partecipazione alla combustione dei combustibili solidi e liquidi;



Aumento rapido delle temperature;

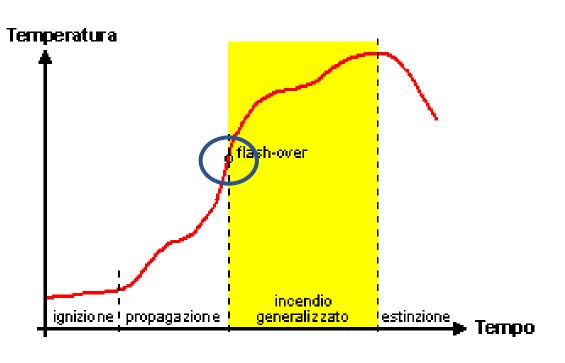
Aumento dell'energia di irraggiamento.

# Fase di Incendio generalizzato (flash-over):

Brusco incremento della temperatura;

Crescita esponenziale della velocità di combustione;

Forte aumento di emissioni di gas e particelle incandescenti, che sono trasportate



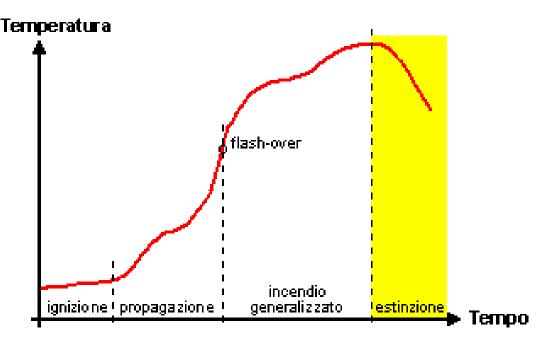
in senso orizzontale e ascensionale con forti zone di turbolenze;

I combustibili vicini al focolaio si autoaccendono, quelli più lontani raggiungono la loro temperatura di combustione con produzione di gas di distillazione infiammabili.

#### Fase di Estinzione e raffreddamento

L'incendio ha terminato di Temperatura interessare tutto il mate-riale combustibile.

Inizia la fase di decremento delle temperature all'interno del locale a causa della progressiva diminu-

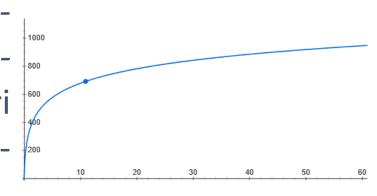


zione dell'apporto termico residuo e della dissipazione di calore attraverso i fumi e di fenomeni di conduzione termica.

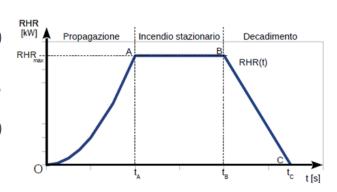
#### **CURVE NOMINALI E CURVE NATURALI D'INCENDIO**

L'andamento delle temperature può essere valutato con:

 Curve nominali d'incendio (rappresentano incendi convenzionali di progetto), per l'intervallo di tempo pari alla classe di resistenza al fuoco prevista senza fase di raffreddamento.



Curve naturali d'incendio, tengono conto dell'intera durata dello stesso, compresa la fase di raffreddamento fino al ritorno alla temperatura ambiente.

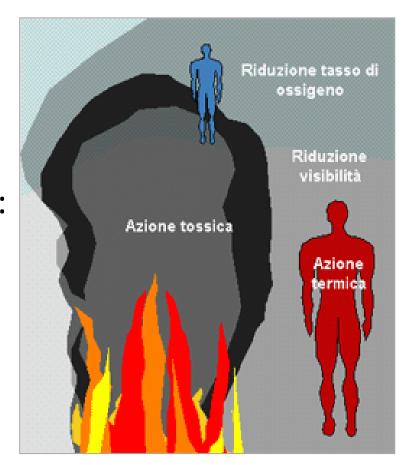


#### **EFFETTI DELL'INCENDIO SULL'UOMO**

- ✓ Anossia (per la riduzione del tasso di ossigeno nell'aria)
- ✓ Azione tossica
- ✓ Riduzione della visibilità
- ✓ Azione termica

# Causati dai prodotti della combustione:

- ✓ Gas
- ✓ Fumo
- ✓ Fiamma
- ✓ Calore



#### **EFFETTI DEI GAS DI COMBUSTIONE**

ossido di carbonio (CO)

anidride carbonica (CO<sub>2</sub>)

idrogeno solforato (H₂S)

anidride solforosa (SO<sub>2</sub>)

ammoniaca (NH₃)

acido cianidrico (HCN)

acido cloridrico (HCl)

perossido d'azoto (NO<sub>2</sub>)

aldeide acrilica (CH<sub>2</sub>CHCHO)

fosgene (COCl<sub>2</sub>)

# Principali GAS DI COMBUSTIONE

ossido di carbonio anidride carbonica idrogeno solforato anidride solforosa acido cianidrico aldeide acrilica fosgene ammoniaca ossido e perossido di azoto acido cloridrico

#### OSSIDO (o monossido) DI CARBONIO (CO)

Si sviluppa in incendi covanti in ambienti chiusi e in carenza di ossigeno. È il più pericoloso tra i tossici del sangue per l'elevato livello di tossicità e i notevoli quantitativi sviluppati.



**Caratteristiche:** incolore, inodore, non irritante

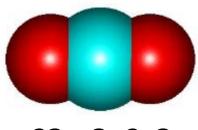
**Meccanismo d'azione:** Il CO è assorbito per via polmonare; attraverso la parete alveolare passa nel sangue per combinazione con l'emoglobina dei globuli rossi formando la carbossi-emoglobina, bloccando i legami con l' $O_2$  che in condizioni normali forma l'ossiemoglobina. Il CO determina un legame preferenziale con l'emoglobina, in quanto l'affinità con il CO è circa 220 volte superiore a quella con l'ossigeno.

Concentra-	Tempo
zione di CO	max espo-
(ppm)	sizione (s)
500	240
1000	120
2500	48
5000	24
10000	12

Sintomatologia: cefalea, nausea, vomito, palpitazioni, astenia, tremori muscolari. In tabella sono indicati i massimi tempi di esposizione in un incendio tenuto conto degli effetti del CO sull'organismo umano in situazione di stress, panico e calore.

## ANIDRIDE CARBONICA (CO<sub>2</sub>)

Non è un gas tossico. È un gas asfissiante in quanto si sostituisce all'ossigeno dell'aria. Quando determina una diminuzione dell'ossigeno a valori inferiori al 17% in volume, produce asfissia.



CO2: O=C=O

Inoltre accelera e stimola il ritmo respiratorio; con una percentuale del 2% di CO<sub>2</sub> in aria, il ritmo respiratorio aumenta del 50% rispetto alle normali condizioni. Con una percentuale del 3% l'aumento è del 100%.

La deficienza di  $O_2$  e l'eccesso di  $CO_2$  possono condurre a perdita di conoscenza e morte per asfissia. Per **concentrazione di O\_2 intorno al 15**% l'attività muscolare diminuisce e si ha difficoltà nei movimenti. Per concentrazione **tra il 10 e 15**% l'uomo è ancora cosciente anche se commette valutazioni errate. A concentrazioni **tra il 6 e il 10**% si ha collasso. **Sotto il 6**% cessa la respirazione e la morte per asfissia ha luogo in circa 6 min.

## ACIDO CIANIDRICO (HCN)

Si sviluppa in modesta quantità in incendi ordinari attraverso combustioni incomplete (carenza di ossigeno) di lana, seta, resine acriliche, uretaniche e poliammidiche. Possiede un odore caratteristico di mandorle amare.



**Meccanismo d'azione:** È un aggressivo chimico che interrompe la catena respiratoria a livello cellulare generando grave sofferenza funzionale nei tessuti a alto fabbisogno di ossigeno (cuore e sistema nervoso centrale).

Vie di penetrazione: inalatoria, cutanea, digerente.

I cianuri dell'acido cianidrico a contatto con l'acidità gastrica dello stomaco vengono idrolizzati bloccando la respirazione cellulare con conseguente morte della cellula per anossia.

Sintomatologia: iperpnea (fame d'aria), aumento degli atti respiratori, colore della cute rosso, cefalea, ipersalivazione, bradicardia, ipertensione.

## FOSGENE (COCI<sub>2</sub>)

È un gas tossico che **si sviluppa** durante le combustioni di **materiali** che **contengono cloro**, come per esempio alcune **materie plastiche**. È particolarmente pericoloso in ambienti chiusi.



Meccanismo d'azione: Il fosgene a contatto con l'acqua o con l'umidità si scinde in anidride carbonica e acido cloridrico che è estremamente pericoloso in quanto intensamente caustico e capace di raggiungere le vie respiratorie.

Sintomatologia: irritazione (occhi, naso, e gola), lacrimazione, secchezza della bocca, costrizione toracica, vomito, mal di testa.

## **EFFETTI DEL CALORE**

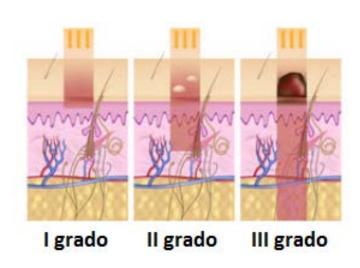
Il calore è dannoso per l'uomo per la disidratazione dei tessuti, difficoltà o blocco della respirazione e scottature.

Una temperatura dell'aria di circa 150 °C è la massima sopportabile sulla pelle per brevissimo tempo, a con-

dizione che l'aria sia sufficientemente secca.

Tale valore si abbassa se l'aria è umida, come negli incendi.

Una temp. ≅ 60 °C è da ritenere la massima respirabile per breve tempo.



## **Ustioni** (1/6)

L'irraggiamento genera ustioni sull'organismo umano che possono essere classificate a seconda della loro profondità in ustioni di I, II e III grado.

Ustioni di I grado

Ustioni di II grado

Ustioni di III grado

superficiali

facilmente guaribili

formazione di bolle e vescicole consultazione struttura sanitaria

profonde

urgente ospedalizzazione

# **Ustioni** (2/6)

Oltre alle lesioni alla superficie cutanea, l'ustione può comportare altre gravi patologie che interessano organi vitali:

- Intossicazioni, dovute all'inalazione di ossido di carbonio, vapori o gas bollenti che possono provocare una compromissione delle vie aeree fino al tessuto polmonare;
- Infezioni, provocate dall'assenza di protezione esercitata dalla pelle contro l'ingresso di microrganismi;
- Insufficienza renale, per l'eccessivo sforzo a cui è sottoposto il rene per riassorbire i detriti metabolici provenienti dai tessuti distrutti.

# **Ustioni** (3/6)

Il **primo soccorso** a un ustionato consiste innanzitutto nell'allontanarlo dalla sorgente dell'ustione e nello spegnere o eliminare indumenti ancora infiammati o eventualmente imbrattati da sostanze chimiche causa di causticazione.

- Soffocare con coperte o altro mezzo le fiamme
- Effettuare una valutazione primaria: nel caso di incoscienza e assenza di respiro iniziare le manovre di BLS
- Raffreddare per non più di un minuto la zona ustionata
- Coprire le lesioni con garze sterili o con teli asciutti (mai umidi o bagnati)

## **Ustioni** (4/6)

#### Nelle ustioni **da agenti chimici**:

- Rimuovere l'agente con attenzione
- Togliere all'infortunato gli abiti intrisi
- Lavare con acqua abbondante e per lungo tempo, evitando che l'agente chimico si sparga sulle altre zone del corpo.
- Nel caso siano interessati gli occhi, aprire le palpebre dell'infortunato (senza forzare) e sciacquare a lungo

## **Ustioni** (5/6)

#### Cosa non fare:

- Non sfilare gli abiti bruciati che aderiscono alla superficie corporea
- Non coprire le lesioni con pezze bagnate
- Non usare mai ghiaccio o pomate sulle lesioni
- Non forare o aprire le vesciche provocate da ustioni di 2° grado
- Non stimolare il vomito nei soggetti intossicati

## **Ustioni** (6/6)

Il **trasporto** dell'ustionato va effettuato rapidamente chiamando il 118.

Il rischio più grave in un ustionato è la disidratazione e il conseguente stato di shock da diminu-



zione dei liquidi corporei che la superficie cutanea ustionata disperde.

Valori di irraggia- mento (kW/mq)	Danni che si possono verificare
60	Strutture in calcestruzzo
40	Strutture in acciaio
33	Ignizione del legno entro un minuto
12,6	Danneggiamento di serbatoi metallici
11,7	Danneggiamento cavi elettrici
Fonte: Software SIGEM-SIMMA Ministero dell'Interno - C.N.VV.F.	

Effetti dell'irraggiamento (metodo di Eisemberg)	
Energia (KW/mq)	Effetti sull'uomo
40	1% di probabilità di sopravvivenza
26	innesco incendi di materiale infiammabile
19	50% di probabilità di sopravvivenza
5.0	danni per operatori con indumenti di protezione esposti per lungo tempo
2.0	scottature di 2° grado
1.8	scottature di 1° grado
1.4	limite per persone vestite esposte per lungo tempo
(1.0)	(irraggiamento solare estivo alle nostre latitudini)

#### **ESPLOSIONE**



Rapida espansione di gas, dovuta a una reazione chimica di combustione, avente come effetto la produzione di calore, onda d'urto e picco di pressione.

Definizioni secondo la velocità di propagazione:

- <u>Deflagrazione</u>: propagazione con velocità minore del suono;
- <u>Detonazione</u>: propagazione con velocità maggiore del suono.

Gli effetti distruttivi delle detonazioni sono maggiori delle deflagrazioni.



## Esplosioni di gas e polveri

Un'esplosione può aver luogo quando gas, vapori o polveri infiammabili (es. segatura, farina, ecc.), entro il campo di esplosività, sono innescati da una fonte di sufficiente energia.



#### PENTAGONO DELL'ESPLOSIONE

In analogia al triangolo del fuoco, nel caso di esplosioni di gas, vapori, nebbie o polveri si può considerare il **pentagono dell'esplosione**.

Le **cinque condizioni** necessarie per creare le condizioni di esplosività sono:



- presenza di combustibile
- presenza di comburente (generalmente ossigeno)
- presenza di fonte di innesco
- miscelazione (in giuste proporzioni)
- ambiente confinato (non essenziale, può aggravare)

# ATTIVITÀ A RISCHIO DI ATMOSFERE ESPLOSIVE

Nei **luoghi di lavoro** il rischio di formazione di atmosfere esplosive in officine/**stabilimenti**/impianti/depositi... può essere dovuto a:

- gas, vapori, nebbie infiammabili in luoghi con saldatura, verniciatura, ecc. con sostanze infiammabili.
- polveri combustibili come farina di cereali, zucchero, polvere di cacao, segatura di legno... nell'ambito di processi di macinazione, essiccamento, trasporto, lavorazione, separazione, ecc.



#### Prevenire le esplosioni

Obiettivo principale è prevenire la formazione di miscele esplosive, in quanto è molto difficile disporre di misure che proteggano dalle esplosioni a differenza degli incendi.



## Obiettivi con priorità decrescente:

- 1) Prevenire la formazione di atmosfere esplosive.
- 2) Evitare l'accensione di atmosfere esplosive.
- 3) Attenuare i danni di un'esplosione.

Progetto nell'ipotesi di probabile inefficacia mezzi di protezione.

# Cenni sugli esplosivi

Gli esplosivi contengono nella molecola l'ossigeno per la combustione (a differenza dei combustibili "tradizionali" in cui il comburente è fornito dall'ossigeno nell'aria). Sono soggetti alle disposizioni del TULPS, e sono classificati in 5 categorie:



1^ Cat. - Polveri (14) e prodotti affini negli effetti esplodenti;

2^ Cat. - Dinamiti (15) e prodotti affini negli effetti esplodenti;

3^ Cat. - Detonanti (16) e prodotti affini negli effetti esplodenti;

4^ Cat. - Artifici (17) e prodotti affini negli effetti esplodenti;

5^ Cat. - Munizioni di sicurezza (18) e giocattoli pirici

<sup>&</sup>lt;sup>14</sup> I cat.: "Esplosivi deflagranti" (lenti); velocità di detonazione  $\simeq$  100-1000 m/s (polvere nera, polveri senza fumo, cartucce, ecc.).

<sup>&</sup>lt;sup>15</sup> **II cat**.: "Esplosivi **detonanti secondari**"; (dinamiti, tritolo (velocità di detonazione ≈ 7000 m/s), slurries, pulverulenti, AN/FO, micce detonanti con esplosivo ≤15 gr/m, ecc.).

<sup>&</sup>lt;sup>16</sup> III cat.: "Esplosivi detonanti primari" o da innesco; (detonatori, micce detonanti con esplosivo >15 gr/m, ecc.).

<sup>17</sup> **IV cat**.: Artifici, fuochi artificiali, razzi da segnalazione, ecc.).

<sup>&</sup>lt;sup>18</sup> **V cat**.: Micce a lenta combustione, bossoli innescati per cartucce, giocattoli pirici, ecc.).

#### PREVENZIONE INCENDI

È orientata alla salvaguardia dell'incolumità delle persone ed alla tutela dei beni e dell'ambiente.

Le azioni Preventive e Protettive non devono essere considerate alternative ma complementari tra loro.



# Obiettivi generali di "Sicurezza in caso di incendio"

# Secondo il Regolamento (UE) 305/2011 "CPR"

- Prodotti da Costruzione (sostituisce la Direttiva 89/106/CEE "CPD"), le opere di costruzione devono soddisfare vari requisiti di base, tra cui



# Requisito n. 2 dell'Allegato I (Sicurezza in caso di incendio):

- 1) Capacità portante per periodo di tempo determinato;
- 2) Generazione e propagazione di fuoco e fumo limitata;
- 3) Propagazione del fuoco alle opere vicine limitata;
- 4) Sicurezza occupanti;
- 5) Sicurezza squadre di soccorso.

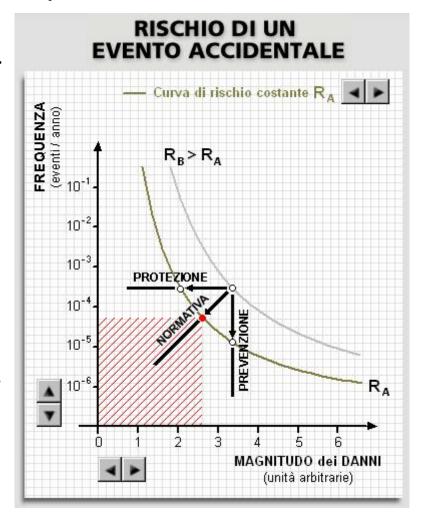
#### **IL RISCHIO**

Il Rischio (R) di un evento incidentale è il prodotto di 2 fattori:

- ✓ Frequenza (F), probabilità che l'evento si verifichi in un dato tempo.
- ✓ Magnitudo (M), l'entità dei danni conseguenti.

$$R = F \times M$$

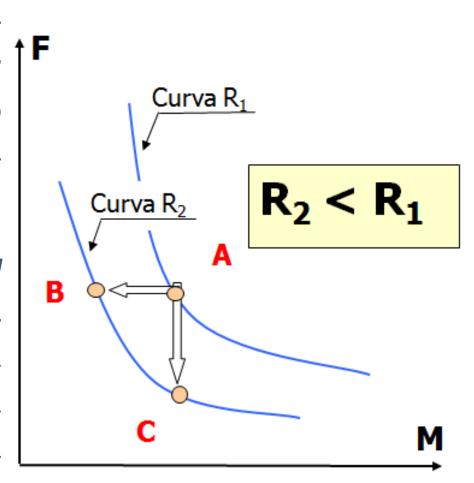
Dalla formula si può vedere che se si riduce frequenza, magnitudo o entrambe, si riduce il rischio.



# Rappresentazione grafica del rischio

La formula ( $\mathbf{R} = \mathbf{F} \times \mathbf{M}$ ) viene graficamente riportata nel diagramma ove appare evidente lo scopo nell'adottare le misure di prevenzione e protezione.

Dal punto di vista matematico il Rischio è rappresentato (in maniera molto schematica e tralasciando altri fattori), da una funzione "Iperbole" rappresentata sugli assi Frequenza-Magnitudo.

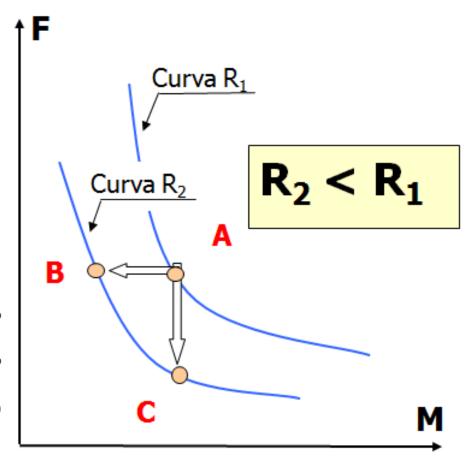


# Ridurre il rischio R significa passare dalla curva R<sub>1</sub> alla curva R<sub>2</sub>

# In particolare **agendo** su:

- "Prevenzione" diminuisce la "Frequenza" (percorso A → C)
- "Protezione" diminuisce la"Magnitudo" (percorso A → B)

In entrambi i casi (o solamente con la prevenzione o solamente con la protezione), conseguiamo l'obiettivo di ridurre il "Rischio",



ma l'azione più efficace è quella di agire contemporaneamente con l'adozione di misure sia di "Prevenzione" che di "Protezione".

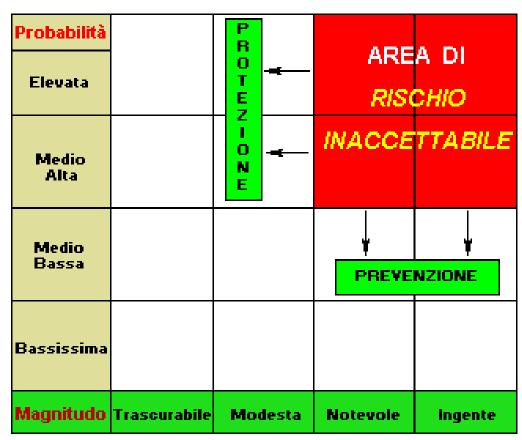
# Il controllo e la gestione del rischio

Nel diagramma è rappresentata la possibilità di gestire un rischio attraverso l'adozione di misure di tipo Preventivo o Protettivo.

Riduzione del rischio mediante:

✓ riduzione della frequenza

⇒ "prevenzione"



- √ riduzione della magnitudo
  - ⇒ "protezione" (di tipo attivo o passivo).

#### LE MISURE DI PREVENZIONE

# Misure di tipo tecnico

- Impianti elettrici a regola d'arte;
- Messa a terra impianti, strutture metalliche;
- Impianti di protezione scariche atmosferiche;
- Ventilazione degli ambienti;
- Dispositivi di sicurezza.

# Misure di tipo organizzativo-gestionale

- Rispetto di ordine e pulizia e del regolamento;
- Controlli e manutenzione;
- Informazione e formazione dei lavoratori.





# **MISURE DI TIPO TECNICO**

#### REALIZZAZIONE DI IMPIANTI ELETTRICI A REGOLA D'ARTE

Misura di prevenzione molto importante.

Realizzazione di **impianti** elettrici **a re-gola d'arte** (D.M. sviluppo economico 22 gennaio 2008, n. 37, norme CEI).



Consegue lo scopo di ridurre le probabilità d'incendio, evitando che l'impianto elettrico costituisca causa d'innesco.

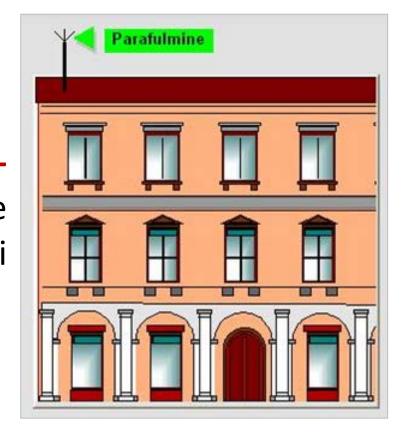
#### **MESSA A TERRA**

La messa a terra di impianti, serbatoi, masse metalliche in genere serve a evitare la formazione di cariche elettrostatiche che si producono per motivi di vario tipo (strofinio, correnti vaganti ecc.).



# IMPIANTI DI PROTEZIONE CONTRO LE SCARICHE ATMOSFERICHE

Creano una via preferenziale per la scarica del fulmine a terra evitando che possa colpire edifici o strutture che si vogliono proteggere.



#### **VENTILAZIONE DEGLI AMBIENTI**

La ventilazione naturale o artificiale di un ambiente dove possono accumularsi vapori, gas o polveri infiammabili previene che si formino concentrazioni pericolose.



#### **DISPOSITIVI DI SICUREZZA**

Sono richiesti in alcuni impianti o depositi pericolosi come specifica misura di prevenzione.

(es. depositi di gas infiammabili, impianti di distribuzione carbu-ranti gassosi o liquidi, ecc.).



## MISURE DI TIPO ORGANIZZATIVO-GESTIONALE

# ACCORGIMENTI COMPORTAMENTALI PER PREVENIRE GLI INCENDI

### Le misure precauzionali di esercizio si realizzano attraverso:

- ✓ Analisi delle cause di incendio più comuni
- ✓ Controlli e Manutenzione
- ✓ Informazione e Formazione antincendi

# ANALISI DELLE CAUSE DI INCENDIO PIÙ COMUNI

- ✓ Deposito e utilizzo di materiali infiammabili e combustibili
- ✓ Utilizzo di fonti di calore
- ✓ Impianti ed attrezzature elettriche
- ✓ Presenza di fumatori
- ✓ Lavori di manutenzione e ristrutturazione
- ✓ Rifiuti e scarti combustibili
- ✓ Aree non frequentate
- ✓ Incendi dolosi



# DEPOSITO/UTILIZZO MATERIALI INFIAMMABILI E COMBUSTIBILI

Ove possibile, i materiali infiammabili o facilmente combustibili devono essere limitati a quelli strettamente necessari e tenuti lontano dalle vie d'esodo.

I materiali infiammabili devono essere depositati in appositi locali REI.



Ove possibile, sostituire le sostanze infiammabili con altre meno pericolose.

Tenere i materiali di pulizia combustibili in appositi ripostigli.

# Riduzione del carico di incendio e della velocità di propagazione dell'incendio

Le conseguenze di un incendio possono essere ridotte limitando le quantità di materiali combustibili presenti nell'attività al minimo indispensabile per l'esercizio.



La sostituzione di materiali combustibili con velocità di propagazione dell'incendio rapida, con altri con velocità più lenta consente di allungare il tempo disponibile per l'esodo.



#### UTILIZZO DI FONTI DI CALORE



Speciali accorgimenti se si utilizzano sostanze infiammabili per riscaldare.

I luoghi di saldatura o taglio alla fiamma devono essere tenuti liberi da materiali combustibili tenendo sotto controllo eventuali scintille.

I **condotti di aspirazione** di cucine, forni, seghe, molatrici, devono essere tenuti puliti per evitare l'accumulo di grassi o polveri.

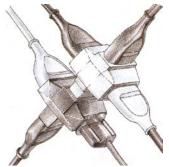
I bruciatori devono essere utilizzati e mantenuti in efficienza.

La valvola d'intercettazione d'emergenza del combustibile oggetto di manutenzione e controlli.

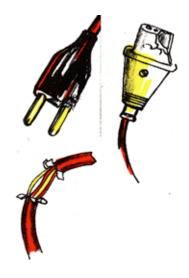


#### IMPIANTI E ATTREZZATURE ELETTRICHE

Il personale deve essere istruito sull'uso delle attrezzature elettriche in modo da riconoscere difetti.



Le prese multiple non devono essere sovraccaricate per evitare surriscaldamenti.





In caso di alimentazione provvisoria il cavo elettrico deve avere lunghezza strettamente necessaria.

Le riparazioni elettriche devono essere effettuate da personale qualificato.



#### APPARECCHI INDIVIDUALI O PORTATILI DI RISCALDAMENTO





Materiali combustibili sopra o vicino a apparecchi riscaldamento.

Apparecchi in ambienti non idonei.

Mancato rispetto di istruzioni di sicurezza in utilizzo e sostituzione di bombole

> Mancanza di adeguata ventilazione (norme UNI-CIG).



#### PRESENZA DI FUMATORI

Identificare le aree dove il fumo delle sigarette può costituire pericolo d'incendio e disporne il divieto.





Nelle aree ove è consentito fumare, mettere a disposizione **portacenere** da svuotare regolarmente in recipienti idonei.

Il contenuto dei portacenere non deve essere accumulato con altri rifiuti.

#### LAVORI DI MANUTENZIONE E RISTRUTTURAZIONE

- Accumulo di materiali combustibili;
- Ostruzione delle vie di esodo;
- Bloccaggio in apertura delle porte REI;
- Realizzazione aperture su pareti REI.



Fare **controlli a inizio e fine giornata** (esodo, misure antincendio, attrezzature, infiammabili e combustibili, rivelazione e allarme).

Attenzione a lavori a caldo (saldatura o uso di fiamme libere): verificare che ogni combustibile sia stato rimosso o protetto.

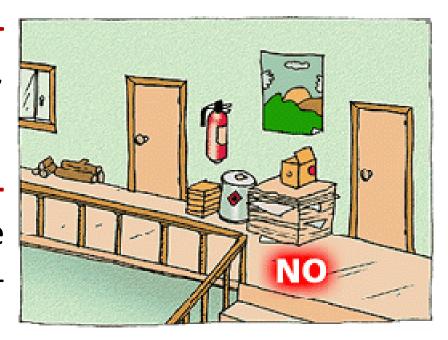
Informare su estintori e sistema di allarme antincendio.

Adottare precauzioni in lavori su impianti elettrici e gas.

#### RIFIUTI E SCARTI COMBUSTIBILI

I rifiuti non devono essere depositati lungo le vie d'esodo (corridoi, scale, disimpegni).

Evitare l'accumulo di scarti di lavorazione rimuovendoli giornalmente e depositandoli in area idonea preferibilmente fuori dell'edificio.



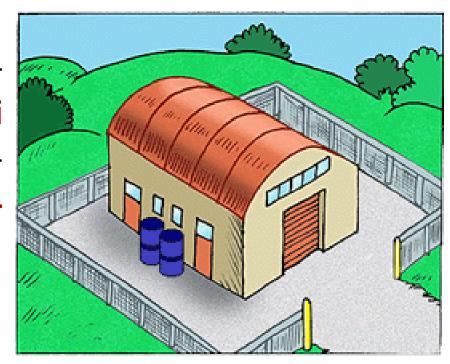
# **AREE NON FREQUENTATE**



Le aree normalmente non frequentate da personale (scantinati, depositi) devono essere tenute libere da materiali combustibili.

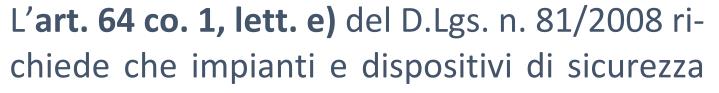
#### MISURE CONTRO GLI INCENDI DOLOSI

Adottare precauzioni per proteggere le aree contro l'accesso di persone non autorizzate, che possono costituire causa di incendi dolosi.



# **CONTROLLI E MANUTENZIONE**

La manutenzione è una **misura** generale di **tutela dei lavoratori** ai sensi dell'**art. 15 co. 1, lett. z)** del <u>D.Lgs. n. 81/2008</u>.





La periodicità della manutenzione è stabilita in base a:

- norme vigenti;
- regole tecniche volontarie (UNI, CEI, ecc.);
- manuale d'uso e manutenzione (raccomandazioni del produttore).

# All. VI del <u>D.M. 10/3/1998</u>

# Controlli e manutenzione [1/4]

Devono essere oggetto di **sorveglianza**, **controlli** periodici e **manutenzione** in efficienza le misure di protezione antincendio relative a:

- Utilizzo delle vie di uscita.
- Estinzione degli incendi.
- Rivelazione e allarme.



# Controlli e manutenzione [2/4]

- ✓ **Sorveglianza**: controllo visivo, effettuato da personale interno, per verificare che attrezzature e impianti antincendio siano nelle normali condizioni, senza danni materiali accertabili con esame visivo.
- ✓ Controllo periodico: almeno semestrale, per verificare la completa e corretta funzionalità di attrezzature e impianti.
- ✓ Manutenzione: operazione o intervento finalizzato a mantenere in efficienza e buono stato attrezzature e impianti.
  - *ordinaria*: si attua in loco con strumenti e attrezzi di uso corrente. Si limita a riparazioni di lieve entità, con materiali di consumo di uso corrente o sostituzione di parti di modesto valore.
  - **straordinaria**: richiede attrezzature o strumentazioni particolari o comporta sostituzioni o revisioni di intere parti.

# Controlli e manutenzione [3/4] Vie di uscita

Passaggi, corridoi, scale devono essere <u>sorvegliate</u> periodicamente per assicurare il sicuro utilizzo in caso di esodo.



Le **porte** sulle vie d'uscita devono essere regolarmente <u>controllate</u> per assicurare facile apertura.

Le **porte REI** devono essere regolarmente <u>controllate</u> per assicurarsi che non sussistano danneggiamenti e che chiudano regolarmente, con particolare attenzione ai **dispositivi di autochiusura**.

La segnaletica direzionale e delle uscite deve essere oggetto di sorveglianza per assicurare la visibilità in caso di emergenza.

# Controlli e manutenzione [4/4] Attrezzature e impianti di protezione antincendio

Il datore di lavoro è responsabile del mantenimento delle condizioni di efficienza delle attrezzature e impianti di protezione antincendio.



Il datore di lavoro attua sorveglianza, controllo e manutenzione, al fine di rilevare e rimuovere ogni causa che possa pregiudicare il corretto funzionamento e uso.

L'attività di **controllo** e **manutenzione** è eseguita da **personale competente e qualificato**.

#### Gestione dei lavori di manutenzione

Il **rischio** incendio **aumenta** molto **durante** i lavori di **manutenzione**, poiché possono essere:

- effettuate operazioni pericolose (lavori a caldo, ...);
- temporaneamente disattivati impianti di sicurezza;
- temporaneamente sospesa la compartimentazione;
- impiegate sostanze pericolose (solventi, colle, ...).

Tali sorgenti di **rischio aggiuntive**, in genere non considerate nella progettazione iniziale, devono essere specificamente affrontate (es. nel **DUVRI** di cui al D.lgs n. 81/2008, ...).

# **CONTROLLI DEGLI ADDETTI ANTINCENDIO**

Gli "addetti antincendio" effettuano regolari controlli per accertare l'efficienza delle misure di sicurezza.

- tutte le porte REI siano chiuse, se previsto;
- apparecchiature elettriche (che non devono restare in servizio), siano messe fuori tensione;
- fiamme libere siano spente o in condizioni di sicurezza;
- rifiuti e scarti combustibili siano stati rimossi;
- materiali infiammabili siano stati depositati in luoghi sicuri.

I lavoratori devono segnalare agli addetti antincendio ogni situazione di potenziale pericolo di cui vengano a conoscenza.



# INFORMAZIONE E FORMAZIONE ANTINCENDI

Il datore di lavoro deve fornire ai lavoratori adeguata informazione e formazione (art. 36 e 37 del D.lgs n. 81/08) su prevenzione incendi e azioni da attuare in caso d'incendio.



L'informazione deve essere fornita in modo che sia appresa facilmente, all'atto dell'assunzione, è aggiornata in caso di variazioni della valutazione dei rischi.

Adeguate informazioni a manutentori e appaltatori.

È possibile fornire informazioni e istruzioni antincendio con **avvisi** e **planimetrie** indicanti vie d'uscita e azioni essenziali da attuare in caso di allarme/incendio.



#### **INFORMAZIONE ANTINCENDIO**

Ogni lavoratore deve ricevere un'adeguata informazione su:

- Rischi legati a attività e specifiche mansioni svolte;
- Misure di prevenzione e protezione incendi: osservanza misure di prevenzione e corretto comportamento; divieto di utilizzo ascensori; tenere chiuse porte REI; apertura porte di uscita;
- Ubicazione delle vie di uscita;
- Procedure da adottare in caso di incendio: azioni da attuare in caso d'incendio e quando si sente un allarme; come azionare un allarme; procedure di evacuazione; modalità di chiamata dei VVF.
- Nominativi dei lavoratori incaricati di applicare le misure di prevenzione incendi, lotta antincendi e gestione emergenze;
- Nominativo del responsabile e degli addetti del S.P.P.

#### FORMAZIONE ANTINCENDIO

# – Lavori pericolosi:

I lavoratori esposti a particolari rischi d'incendio correlati al posto di lavoro (es. addetti all'utilizzo di sostanze infiammabili o di attrezzature a fiamma libera), devono ricevere una specifica formazione antincendio.



#### – Addetti antincendio:

I lavoratori incaricati alla prevenzione incendi, lotta antincendio o gestione delle emergenze, devono ricevere una specifica formazione antincendio (contenuti riportati nell'all. IX del <u>DM 10/3/1998</u>).



# Formazione degli addetti antincendio (DM 10/3/1998)

Gli artt. 6 e 7 del DM 10/3/1998 attuano il D.lgs n. 81/2008 relativamente alla designazione e formazione dei c.d. "Addetti antincendio".



Nell'allegato IX sono riportati i contenuti minimi e la durata dei corsi di formazione, in relazione al livello di rischio d'incendio.

Nell'allegato X sono elencati i luoghi di lavoro per i quali gli addetti antincendio conseguono (come specifico requisito aggiuntivo) l'attestato di idoneità tecnica di cui all'art. 3, co. 3, della legge n. 609/1996.



#### **ESERCITAZIONI ANTINCENDIO**

Effettuata almeno una volta l'anno.

**Obbligatorie** in luoghi di lavoro soggetti alla redazione del piano di emergenza (es. "attività soggette" a controllo VVF).

Nei grandi luoghi di lavoro non è necessaria un'evacuazione simultanea totale, basta individuare il percorso fino a luogo sicuro.

Nei piccoli luoghi di lavoro si può limitare a:

- percorrere le vie di uscita;
- identificare porte REI; dispositivi allarme; mezzi spegnimento.

L'allarme per esercitazione non deve essere segnalato ai VVF.

Se opportuno deve partecipare anche il pubblico.

Non effettuare in presenza di affollamento, anziani o infermi.

# 

mauro.malizia@vigilfuoco.it