

# Rischio esplosione negli ambienti di lavoro

Rischio di proiezione di metallo fuso nelle fonderie per l'alluminio

Ing. Fabio Scali

Commissione meccanica industriale Ordine degli Ingegneri della Provincia di Roma





Si tratta di un fenomeno temuto perché gli eventi incidentali possono avere effetti anche imponenti tali da coinvolgere persone con esiti infortunistici anche molto gravi

Al fine di condividere e sensibilizzare gli addetti ai lavori sono disponibili report e statistiche a livello internazionale fornite dalle diverse associazioni di produttori di alluminio





# Classificazione degli incidenti

RASSO

Annualmente vengono rendicontati gli eventi classificandoli in base all'effetto che hanno provocato:

	DASSU		ELEVAIO
Parametri	Forza 1	Forza 2	Forza 3
Danni alle strutture	Nessuna	Minori	Considerevoli
Emissione luminosa	Minima	Flash	Intensa
Rumore	Breve scoppio	Intenso	Molto elevato
Onda di pressione	Breve	Prolungata	Molto intensa e violenta
Dispersione di metallo	Entro 3 metri	Da 3 a 15 metri	Oltre i 15 metri

FI FVATO



#### 18 febbraio 2024:

- 5 operai morti
- 13 feriti
- 80 % delle
  strutture distrutte



Durante la fase di avvio della colata semicontinua di billette, un fondello è rimasto incastrato al collaretto. Un operaio ha provato a sbloccarlo ma, avendo perso il contatto con la piattaforma, è caduto causando la fuoriuscita dell'alluminio fuso che è entrato in contatto con l'acqua di raffreddamento.



24 marzo 2024

- 2 operai morti
- 4 operai feriti



A causa di un malfunzionamento del sistema di regolazione, si è avuto un decadimento del raffreddamento che ha causato la rottura della billetta provocando la fuoriuscita dell'alluminio che a sua volta è entrato in contatto con l'acqua di raffreddamento



#### 23 giugno 2024 Bolzano:

- Un operaio morto
- 5 operai gravemente ustionati





L'evento è avvenuto durante la fase di avvio della colata semicontinua di billette di alluminio



# Processo di produzione di bramme e billette di alluminio: cenni

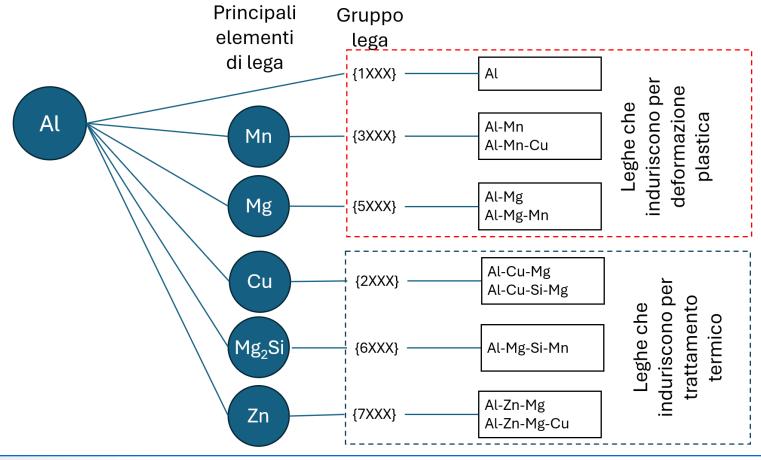




#### Fonderie alluminio secondario

Rifusione di scarti di alluminio, rottami (rifiuti, sottoprodotti, E.O.W)

pani (primario) con controllo degli elementi di lega





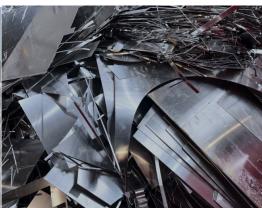


## Processo di fusione: raccolta scarti

Il metallo proveniente dai processi a valle o dal raccolta dei prodotti a

fine vite sono stoccati in attesa di essere rifusi













P



#### Processo di fusione: carica

Scarti, pani di alluminio e allignati vengono caricati in forno in base alla tipologia di prodotto finale. Le eventuali aggiunte di Magnesio devono essere eseguite con attenzione







## Processo di fusione: affinazione

Al fine di eliminare ossidi e/o altri inquinanti del metallo fuso, vengono caricati dei prodotti affinanti all'interno del metallo fuso









## Processo di fusione: controlli

Terminata la fase di affinazione, vengono prelevati dei campioni per la verifica della composizione della lega







#### Processo di fusione: avvio colata

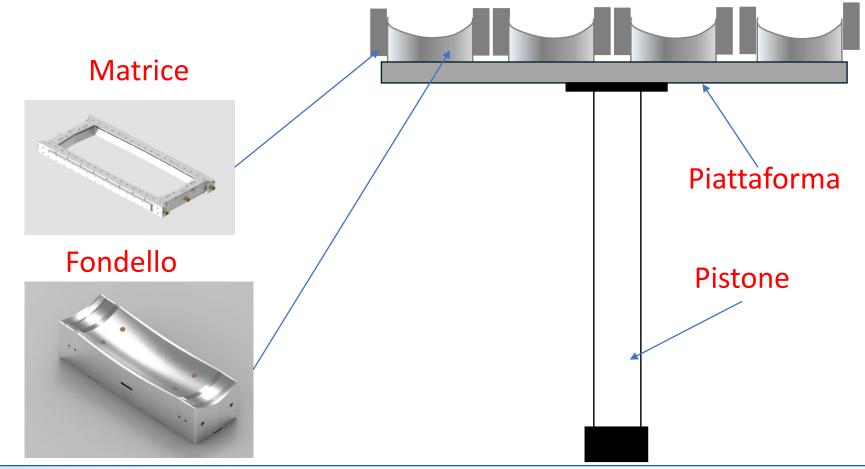
Verificato il titolo della lega, attraverso la "canala" di colata, l'alluminio viene trasferito dal forno alla "macchina di colata"







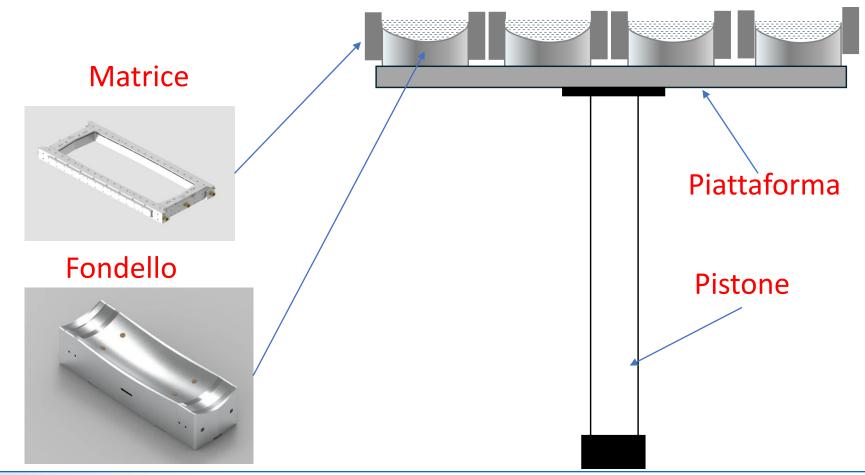
## Il metallo spillato dal forno raggiungere la "macchina di colata"



F



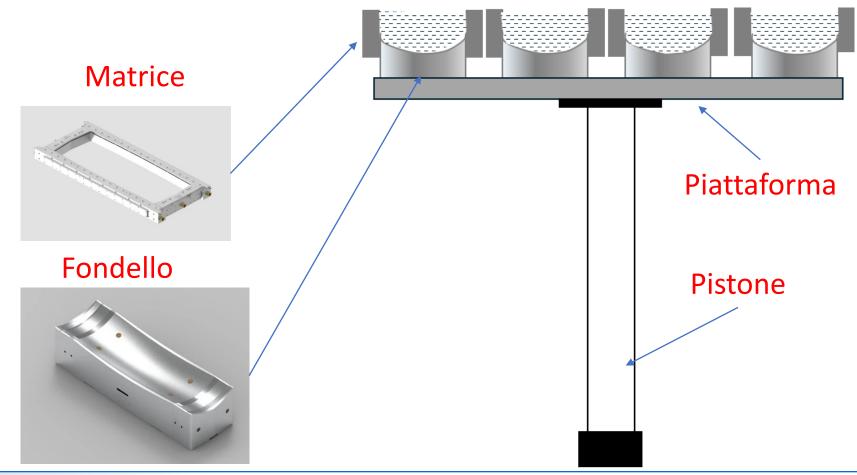
## Il metallo inizierà a riempire i fondelli la matrice



F



Successivamente la piattaforma che sostiene i fondelli inizierà la discesa mentre la matrice verrà raffreddata

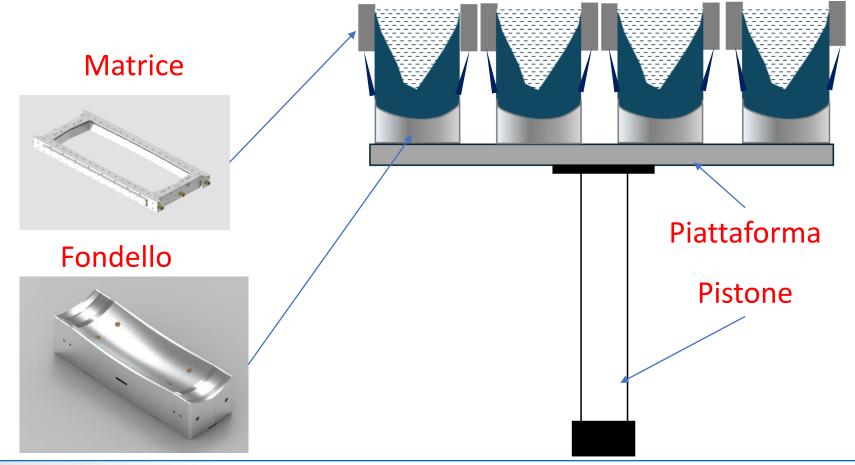






Continuerà l'aggiunta di alluminio mentre la piattaforma che sostiene i

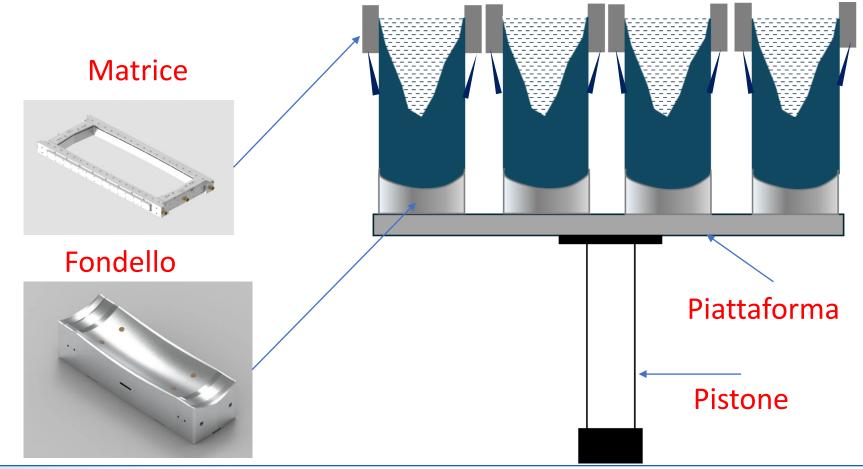
fondelli scende con attivazione del raffreddamento corticale diretto







L'aggiunta di metallo avverrà fino al raggiungimento della lunghezza prevista della bramma o billetta

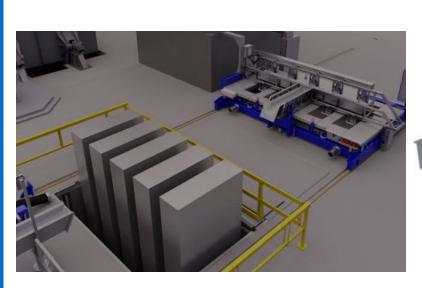






## Fine colata

Raggiunta la lunghezza finale le canale verranno drenate, ripulite e i prodotti prelevati dopo la completa solidificazione









# Fenomeno della "esplosione"





# Affinità dell'alluminio con l'ossigeno

L'alluminio a contatto con l'aria sviluppa molto velocemente uno strato di ossido che protegge la parte sottostante da un'ulteriore ossidazione

La reazione genera la molecola  $Al_2O_3$  con sviluppo di calore (trasformazione chimica)





# "Esplosione" da alluminio fuso

Nei casi in oggetto l'episodio incidentale è dovuto al susseguirsi di più eventi dei quali il primo potrebbe non essere un'esplosione ma uno scoppio.







# Fenomeno dello scoppio

Questo fenomeno è dovuto al contatto di acqua con l'alluminio allo stato fuso (temperature metallo 660 – 750 °C)

In questa situazione si ha una trasformazione istantanea dell'acqua da liquido a vapore che si comporta da gas aumentando il suo volume di circa 1600 volte

L'effetto immediato è uno scoppio (non si ha una trasformazione chimica ma fisica)





#### Proiezione del metallo

A seguito dell'azione "meccanica" del vapore, il metallo liquido viene frammentato e proiettato nell'ambiente e, a causa della sua temperatura, è in grado di:

- 1. Causare ustioni al personale presente
- 2. Innescare eventuali sostanze infiammabili o combustibili







#### Reazione del metallo

La frammentazione del metallo provoca una miscelazione dell'alluminio con l'esterno grazie all'aumento della superficie di contatto, rispetto al suo volume.

Questa condizione permetterà di favorire la reattività dell'alluminio che potrà reagire sia con il vapore acqueo che ha causato la frammentazione del metallo che con l'aria esterna.

Si avviano quindi delle reazioni chimiche





#### Reazione del metallo

L'alluminio metallico allo stato fuso sottrarrà ossigeno dall'ambiente esterno e al vapore acqueo per formare ossido di alluminio.

Le reazioni sono principalmente 2:

$$4AI + 3O_2 \leftrightarrow 2AI_2O_3 + Calore$$

$$2AI + 3H_2O \leftrightarrow AI_2O_3 + 3H_2 + Calore$$

Lo sviluppo di calore aumenterà sia la reattività che il volume della miscela nella quale sarà presente anche l'idrogeno, proveniente dalla scissione dell'acqua, pronto a reagire



#### Effetti combinati

Quindi ad una prima azione di proiezione del metallo si aggiungeranno le reazioni chimiche avviate prima dal calore posseduto da metallo e poi autosostenute della generazione di ulteriore calore

L'ossido di alluminio sotto forma di polvere è in grado di generare vistose nuvole bianche





# Reattività del magnesio

Tra gli effetti secondari di una proiezione di alluminio, potrebbe esserci l'innesco del magnesio (alligante)

La combustione del magnesio avviene a oltre 2000° C e in queste condizioni l'acqua eventualmente utilizzata per estinguere un incendio darebbe luogo alle seguenti reazioni:

$$M_g + 2H_2O \leftrightarrow M_gO_2 + 2H_2 + Calore$$

$$2H_2 + O_2 \leftrightarrow 2H_2O + Calore$$



# Esempio di attivazione: Avvio colata





# Presenza acqua per il raffreddamento

La presenza del sistema di raffreddamento ad acqua rende la macchina di colata insidiosa in quanto dovrà accogliere la fase liquida dell'alluminio fuso che dovrà essere raffreddato fino alla parziale solidificazione





# Scoppio per fondelli bagnati







#### **Contromisure**

Evitare la presenza di acqua attraverso una accurata asciugatura dei collaretti e fondelli prima dell'avvio della colata (preriscaldo)

Obbligo di utilizzi di DPI specifici

Verifiche iniziali degli elementi di processo

Accurata gestione dei parametri di processo





# Esempio di attivazione: Utilizzo di utensili





## Contatto utensili metallici con alluminio fuso

In diverse fasi del processo è necessario utilizzare degli attrezzi per:

Prelevare campioni di alluminio

Effettuare regolazioni

Drenare alluminio della canale

Effettuare le attività di mescolamento e scorifica dei forni





# Scoppio per utensili umido o ossidati







# Scoppio per utensili umido o ossidati







## Cause

Il fenomeno può essere provocato da:

Presenza di umidita sull'utensile metallico

Presenza di ossido di ferro: in questo caso l'alluminio fuso riesce a reagire con l'ossido di ferro sottraendo ad esso l'ossigeno per formare ossido di alluminio e ferro fuso (processo noto nella saldatura Alluminotermica)





#### **Contromisure**

Preriscaldare gli attrezzi prima di metterli a contatto con l'alluminio fuso

Trattamento degli utensili con prodotti che inibiscono l'ossido di ferro e quindi la reazione con l'alluminio





# Esempio di attivazione: Carica metallo in forno





#### Umidità o altri attivatori

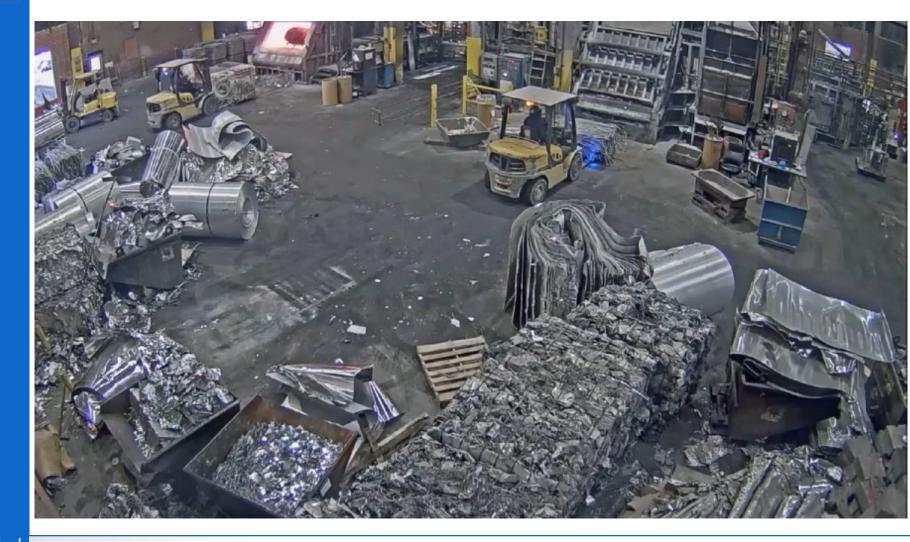
Il metallo solido può essere caricato in forni dove potrebbe essere già presente una massa di alluminio allo stato fuso.

In questi casi è necessario porre particolare attenzione alla fase di carica.





# Scoppio durante la carica







#### Possibili cause

Presenza di umidità all'interno dello scarto

Presenza di elementi che trattengo l'umidità: lattine in alluminio

Presenza di nitrati organici che rilasciano rapidamente ossigeno all'alluminio facendoli detonare per creare ossido di alluminio e azoto

Presenza di nitrati inorganici che rilasciano ossido di alluminio azoto e idrogeno



#### **Contromisure**

Evitare che il metallo da caricare accumuli umidità

Prevedere metodi di asciugatura del metallo da caricare

Evitare che elementi non previsti siano all'interno degli scarti: procedure di selezione e gestione del metallo

Divieto di sostare nelle aree antistanti l'area di carico forni

Obbligo di indossare i DPI





## Conclusioni

L'esplosione è quindi una successione di due eventi un primo di tipo fisico e, solo successivamente, uno di tipo chimico

È necessario evitare l'innesco attraverso una corretta valutazione del rischio

È necessario fa rispettare corrette procedure di gestione del metallo e delle attrezzature

È necessario fa rispettare l'utilizzo di DPI e limitare la presenza di personale nelle aree a rischio



#### **GRAZIE PER L'ATTENZIONE**

Ing. Fabio Scali

fabi.scal@tiscali.it

347 305 8753

