Metallbrand



zu treffende Maßnahmen

- Löschen nur durch Ersticken möglich, Löschmittel:
 - o Metallbrandpulver (Löschpulver für Brandklasse D), muss drucklos aufgebracht werden
 - trockener Sand
 - trockener Zement
 - trockenes Salz
 - trockene rostfreie Graugussspäne
- ggf. werden in metallverarbeitenden Betrieben spezielle Löschmittel vorgehalten
- vollständige Schutzkleidung und Atemschutz tragen, ggf. Hitzeschutzkleidung anlegen, nicht in die Flammen schauen / Schutzbrille tragen
- Umgebung vor der hohen Hitzestrahlung schützen; Riegelstellung, z.B. mit Wasserwerfer, Hydroschild, ...
- Ggf. Schutzwall aus Sand um Brandgut legen
- Brandgut ins Freie bringen, dort abdecken oder kontrolliert abbrennen lassen
- lange Zeit erforderlich bis das Metall unter der Löschmittelschicht ausreichend abgekühlt ist

besondere Gefahren

- Dissoziation (Aufspaltung von Wasser) bei feuchten Löschmitteln, durch die Wasserstoff und Sauerstoff freigesetzt wird → Explosionsgefahr!
- Verbrennungsprodukte sind giftig und ätzend
- helles Licht / UV-Strahlung schädigt die Augen
- sehr hohe Verbrennungstemperaturen von mindestens 1.000 °C, je nach Metall bis über 4.000 °C
- Aufbringung des Löschmittels bei größeren Bränden schwierig, da die nötige Annäherung an den Brand aufgrund der Hitze fraglich ist

Allgemeine (Vorgehens-)Hinweise



Faustregel:

1 kg brennendes Metall benötigt ca. 2 kg Löschmittel

Löschmittel

- Metallbrandpulver
- **trockener Sand**, feiner Sand nimmt schneller Wärme auf als grober Bezugsquelle: z.B. Eisengießerei, Sandwerk
- Zement

Bezugsquelle: z.B. Baumarkt, ggf. kompletten Silo-Lastzug von Zementwerk anfordern

trockenes Salz

Bezugsquelle: z.B. Straßenmeisterei (Streusalz)

• trockene rostfreie Graugussspäne

Bezugsquelle: z.B. Drehereien, Fräsereien

NICHT geeignete Löschmittel

- Wasser und Schaum: Explosionsgefahr durch Aufspaltung von Wasser in Wasserstoff und Sauerstoff
- **Kohlenstoffdioxid**: Kein Löscheffekt, die Verbrennung wird durch die Bestandteile Kohlenstoff und Sauerstoff noch unterstützt
- **Stickstoff**: bei den hohen Verbrennungstemperaturen reagiert Stickstoff ähnlich wie Sauerstoff mit dem Metall; die Verbrennung läuft weiter
- ABC- und BC-Löschpulver: die hohen Temperaturen lösen chemisch gebundenen Sauerstoff im Pulver; kein Löscheffekt

Unterteilung von brennbaren Leichtmetallen in zwei Gruppen

- Leichtmetalle, die im kalten Zustand mit Wasser deutlich reagieren:
 - Alkalimetalle:
 - Lithium (ERICard Lithium)
 - Natrium (ERICard Natrium)
 - Kalium (ERICard Kalium)
 - Rubidium (ERICard Rubidium)
 - Cäsium (ERICard Caesium)
 - Erdalkalimetalle
 - Calcium (ERICard Calcium)
 - Strontium
 - Barium (ERICard Barium)
- Leichtmetalle, die im brennenden Zustand mit Wasser heftig reagieren:
 - Aluminium
 - Magnesium (Magnesium allgemein und ERICard Magnesium)
 - und deren Legierungen

Quellenangabe

- B1-Lehrgang 02/2012 am Führungs- und Schulungszentrum der BF Köln
- Kleine Merkhilfe für den Feuerwehreinsatz: Zusammenstellung für Führungskräfte der Feuerwehr, Florian Pernpeintner
- Gefahren-ABC: Metallbrände, Stefan Schönhacker, erschienen in BRANDAUS 05/2003
- Gefahren-ABC: Löschmittel für Metallbrände, Stefan Schönhacker, erschienen in BRANDAUS 01/2005
- Taschenbuch Einsatzdienst der Berliner Feuerwehr

Stichwörter

Metallbrände, Leichtmetall, Leichtmetallbrand, Leichtmetallbrände