LISTA DE SUBSTÂNCIAS INCOMPATÍVEIS		
SUBSTÂNCIA	INCOMPATÍVEL COM : (Não devem ser armazenadas ou misturadas com)	
Acetona	Ácido nítrico (concentrado); Ácido sulfúrico (concentrado); Peróxido de hidrogênio	
Acetonitrila	Oxidantes, ácidos	
Ácido Acético	Ácido crômico; Ácido nítrico; Ácido perclórico; Peróxido de hidrogênio; Permanganatos	
Ácido clorídrico	Metais mais comuns; Aminas; Óxidos metálicos; Anidrido acético; Acetato de vinila; Sulfato de mercúrio; Fosfato de cálcio; Formaldeído; Carbonatos; Bases fortes; Ácido sulfúrico; Ácido clorossulfônico	
Ácido clorossulfônico	Materiais orgânicos; Água; Metais na forma de pó	
Ácido crômico	Ácido acético; Naftaleno; Cânfora; Glicerina; Alcoóis ; Papel	
Ácido fluorídrico (anidro)	Amônia (anidra ou aquosa);	
Ácido nítrico (concentrado)	Ácido acético; Acetona; Alcoóis; Anilina; Ácido crômico;	
Ácido oxálico	Prata e seus sais; Mercúrio e seus sais; Peróxidos orgânicos;	
Ácido perclórico	Anidrido acético; Alcoóis; Papel; Madeira;	
Ácido sulfúrico	Cloratos; Percloratos; Permanganatos; Peróxidos orgânicos;	
Metais alcalinos e alcalino- terrosos (como o sódio, potássio, lítio, magnésio, cálcio)	Dióxido de carbono; Tetracloreto de carbono e outros hidrocarbonetos clorados; Quaisquer ácidos livres; Quaisquer halogênios; Aldeídos; Cetonas; NÃO USAR ÁGUA, ESPUMA, NEM EXTINTORES DE PÓ QUÍMICO EM INCÊNDIO QUE ENVOLVAM ESTES METAIS. USAR AREIA SECA.	
Álcool amílico, etílico e metílico	Ácido clorídrico; Ácido fluorídrico; Ácido fosfórico;	
Álquil alumínio	Hidrocarbonetos halogenados; Água;	
Amideto de sódio	Ar; Água;	
Amônia anidra	Mercúrio; Cloro; Hipoclorito de cálcio; odo,Bromo,Ácido fluorídrico, Prata;	
Anidrido acético	Ácido crômico; Ácido nítrico; Ácido perclórico; Compostos hidroxilados; Etileno glicol; Peróxidos; Permanganatos; Soda cáustica; Potassa cáustica; Aminas;	
Anidrido maleico	Hidróxido de sódio; Piridina e outras aminas terciárias;	
Anilina	Ácido nítrico; Peróxido de hidrogênio;	
Azidas	Ácidos;	

Bromo Amederi pó; Carvão ativo Hipe Cianetos Ácio Cloratos Sais orgá Cloreto de mercúrio Ácio Sulf Cloro Ame Out Ben Clorofórmio Bas forte Cobre metálico Acio Éter etílico Acio Fenol Hida Alde	do clorídrico; Ácido fluorídrico; Ácido fosfórico; Ácido nítrico icentrado; Peróxidos; oníaco; Acetileno; Butadieno; Butano; Metano; Propano; Outros gases ivados do petróleo; Carbonato de sódio; Benzeno; Metais na forma de Hidrogênio; oclorito de cálcio; Todos os agentes oxidantes; dos;
deri pó; Carvão ativo Hipo Cianetos Ácio Cloratos Sais orgá Cloreto de mercúrio Ácio Sulf Cloro Amo Out Ben Clorofórmio Bas forte Cobre metálico Ace Éter etílico Acio	ivados do petróleo; Carbonato de sódio; Benzeno; Metais na forma de Hidrogênio; oclorito de cálcio; Todos os agentes oxidantes;
Cianetos Ácio Cloratos Sais orgá Cloreto de mercúrio Ácio Sulf Cloro Amo Out Ben Clorofórmio Bas forte Cobre metálico Ace Éter etílico Acio Fenol Hidi	
Cloratos Sais orgá Cloreto de mercúrio Ácio Sulf Cloro Amo Out Ben Clorofórmio Bas forte Cobre metálico Ace Éter etílico Acio Fenol Hidi Alde	dos;
Cloreto de mercúrio Ácio Sulf Cloro Amo Out Ben Clorofórmio Bas forte Cobre metálico Ace Éter etílico Acio Fenol Hidi	
Cloro Clorofórmio Bas forte Cobre metálico Eter etílico Acid Fenol Hidi	s de amônio; Ácidos; Metais na forma de pó; Enxofre; Materiais ânicos combustíveis finamente -divididos;
Clorofórmio Bas forte Cobre metálico Éter etílico Fenol Hidi Alde	dos fortes; Amoníaco; Carbonatos; Sais metálicos; Álcalis fosfatados; fitos; Sulfatos; Bromo; Antimônio;
Cobre metálico Ace Éter etílico Acid Fenol Hidi	oníaco; Acetileno; Butadieno; Butano; Propano; Metano; ros gases derivados do petróleo; Hidrogênio; Carbonato de sódio; nzeno; Metais na forma de pó;
Éter etílico Acid	ses fortes; Metais alcalinos; Alumínio; Magnésio; Agentes oxidantes es;
Fenol Hidi Alde	etileno; Peróxido de hidrogênio; Azidas
Alde	do clorídrico; Ácido fluorídrico; Ácido sulfúrico; Ácido fosfórico;
Forms signate de metéorie	róxido de sódio; Hidróxido de potássio; Compostos halogenados; eídos;
Ferrocianeto de potássio Ácio	dos fortes;
Flúor Isola	ar de tudo;
Formaldeído Ácid	dos inorgânicos;
Fósforo (branco) Ar;	Álcalis; Agentes redutores; Oxigênio;
Hidrazina Per	óxido de hidrogênio; Ácido nítrico; Qualquer outro oxidante;
Hidretos Águ	ua; Ar; Dióxido de carbono; Hidrocarbonetos clorados;
Hidrocarbonetos (como o benzeno, butano, propano, gasolina, etc.)	or; Cloro; Bromo; Ácido crômico; Peróxidos;
	dos fortes; Metais alcalinos; Agentes oxidantes fortes; Bromo; Cloro; mínio; Cobre; Bronze; Latão; Mercúrio;
	do de bário; Dióxido de chumbo; Pentacloreto e tricloreto de fósforo; co; Dicromato de potássio;
Hipocloritos Ácio	,

Hipoclorito de sódio	Fenol; Glicerina; Nitrometano; Óxido de ferro; Amoníaco; Carvão ativado
Iodo	Acetileno; Hidrogênio;
Líquidos Inflamáveis	Nitrato de amônio; Ácido crômico; Peróxido de hidrogênio; Ácido nítrico; Peróxido de sódio; Halogênios;
Mercúrio	Acetileno; Ácido fulmínico (produzido em misturas etanolácido nítrico); Amônia; Ácido oxálico;
Nitratos	Ácidos; Metais na forma de pó: Líquidos inflamáveis; Cloratos; Enxofre; Materiais orgânicos ou combustíveis finamente divididos; Ácido sulfúrico;
Oxalato de amônio	Ácidos fortes;
Óxido de etileno	Ácidos; Bases; Cobre; Perclorato de magnésio;
Óxido de sódio	Água; Qualquer ácido livre;
Pentóxido de fósforo	Alcoóis; Bases fortes; Água;
Percloratos	Ácidos;
Perclorato de potássio	Ácidos; Ver também em ácido perclórico e cloratos;
Permanganato de potássio	Glicerina; Etileno glicol; Benzaldeído; Qualquer ácido livre; Ácido sulfúrico;
Peróxidos (orgânicos)	Ácidos (orgânicos ou minerais); Evitar fricção; Armazenar a baixa temperatura;
Peróxido de benzoíla	Clorofórmio; Materiais orgânicos;
Peróxido de hidrogênio	Cobre; Crômio; Ferro; Maioria dos metais e seus sais; Materiais combustíveis; Materiais orgânicos; Qualquer líquido inflamável; Anilina; Nitrometano; Alcoóis; Acetona;
Peróxido de sódio	Qualquer substância oxidável, como etanol, metanol, ácido acético glaciar, anidrido acético, benzaldeído, dissulfito de carbono, glicerina, etileno glicol, acetato de etíla, acetato de metila, furfural, álcool etílico, álcool metílico;
Potássio	Tetracloreto de carbono; Dióxido de carbono; Água;
Prata e seus sais	Acetileno; Ácido oxálico; Ácido tartárico; Ácido fulmínico; Compostos de amônio;
Sódio	Tetracloreto de carbono; Dióxido de carbono; Água; Ver também em metais alcalinos;
Sulfetos	Ácidos;
Sulfeto de hidrogênio	Ácido nítrico fumegante; Gases oxidantes;
Teluretos	Agentes redutores;
Tetracloreto de carbono	Sódio;

zinco	Enxofre;
Zircônio	Água; Tetracloreto de carbono; Não usar espuma ou extintor de pó químico em fogos que envolvam este elemento;