

## Reagentes Incompatíveis

Em **negrito** agente químico que deve ser transportado, armazenado, usado e jogado fora de tal maneira que, acidentalmente, não entre em contato com as correspondentes substâncias químicas na coluna do lado direito. Estes reagentes reagem violentamente se ocorrer um contato acidental entre elas, resultando numa explosão, ou pode produzir gases altamente tóxicos ou inflamáveis. No entanto, deve-se lembrar que esta lista não é de maneira nenhuma completa, mas serve unicamente como um guia para os reagentes mais comumente usados.

SUBSTÂNCIA	INCOMPATIBILIDADE
<b>Acetato de Etila</b>	Nitratos, oxidantes fortes, álcalis fortes e ácidos fortes.
<b>Acetato de Sódio Anidro</b>	Agentes Oxidantes fortes.
<b>Acetona</b>	Bromo, cloro, flúor, ácido nítrico, ácido sulfúrico e Peróxido de hidrogênio.
<b>Acetonitrila</b>	Oxidante (entre outros percloratos, ácido perclórico, ácido nítrico, ácido sulfúrico fumante); ácidos(entre outros ácido sulfúrico concentrado); complexos de cianogênio.
<b>Ácido Acético</b>	Etileno glicol, compostos contendo hidroxilas, ácido nítrico, ácido perclórico, permanganatos, peróxidos e óxido de cromo VI.
<b>Ácido Benzóico</b>	Agentes oxidantes, bases e metais. Soluções de água podem reagir com metais para produzir gás hidrogênio.
<b>Ácido Bórico</b>	Anidrido Acético
<b>Ácido Clorídrico</b>	Álcalis fortes, metais alcalinos e alcalinos terrosos.
<b>Ácido Crômico [Cr(VI)]</b>	Ácido acético glacial, anidrido acético, alcoóis, material combustível, líquidos, glicerina, naftaleno, ácido nítrico, éter de petróleo, hidrazina e inflamáveis.
<b>Ácido Cianídrico</b>	Álcalis e ácido nítrico.
<b>Ácido Fluorídrico</b>	Amônia (anidra ou aquosa).
<b>Ácido Fórmico</b>	Metais em pó e agentes oxidantes.
<b>Ácido Fosfórico</b>	Libera gás hidrogênio quando reagido com cloro e alguns metais. Pode reagir violentamente com tetrahidroborato de sódio. Reações exotérmicas com aldeídos, amins, amidas, álcoois, e glicóis, compostos azo, carbamatos, ésteres, cáusticas, fenóis e cresóis, cetonas, organofosfatos, epóxidos, explosivos, materiais combustíveis, hálidos, insaturados, peróxidos orgânicos. O ácido fosfórico, forma gases inflamáveis com sulfitos, mercaptans, cianetos e aldeídos. Também forma fumaça tóxica com cianetos, sulfitos, flúor, peróxidos orgânicos, e orgânicos halogenados. Misturas com nitrometano são explosivas
<b>Ácido Hidrociânico</b>	Ácido nítrico e álcalis.
<b>Ácido Láctico</b>	Agentes Oxidantes.
<b>Ácido Nítrico</b>	Alcoóis e outras substâncias orgânicas oxidáveis, ácido iodídrico, magnésio e outros metais, fósforo, etileno, ácido acético, anilina óxido Cr(IV) e ácido cianídrico.
<b>Ácido Nítrico (concentrado)</b>	Ácido acético, anilina, ácido crômico, gases inflamáveis, gás cianídrico e substâncias nitráveis.
<b>Ácido Oxálico</b>	Mercúrio ou prata e Agentes oxidantes.
<b>Ácido Perclórico</b>	Anidrido acético, lcoois, bismuto e suas ligas, graxas, óleos ou qualquer matéria orgânica e agentes redutores.
<b>Ácido Pírico</b>	Amônia aquecida com óxidos ou sais de metais pesados e fricção com agentes oxidantes.
<b>Ácido Salicílico</b>	Evite contato com oxidantes fortes, halogênios (cloro, bromo, iodo), sais de ferro, acetato de chumbo, éter nitroso. Pode reagir, desenvolvendo calor, com metais elementares (alcalinos e alcalinos terrosos), nitritos, agentes redutores fortes como hidretos. Pode inflamar-se em contato com agentes oxidantes fortes. Com cloro e hipoclorito pode dar subprodutos poluidores para o meio ambiente.

<b>Ácido Sulfídrico</b>	Ácido nítrico fumegante ou ácido oxidantes.
<b>Ácido Sulfúrico</b>	Cloratos, percloratos e permanganatos de potássio.
<b>Agar</b>	Agentes oxidantes fortes, álcoois, arseniatos, fosfatos, tartaratos, chumbo, bário, estrôncio, óxidos de potássio, flúor, alumínio, ácido sulfúrico, de lítio, e hidróxido de cálcio.
<b>Água</b>	Clorato de acetila, metais alcalinos e alcalinos ferrosos seus hidretos e óxidos, peróxido de bário, carbonetos, ácido crômico, oxiclорeto de fósforo, pentaclorato de fósforo, pentóxido de fósforo, ácido sulfúrico e trióxido de enxofre.
<b>Álcool Butílico</b>	Oxidantes, Metais alcalinos, Bases, Ácidos fortes, Halogênios.
<b>Álcool Etilico</b>	Ácido Permangânico, Ácido Sulfúrico, Ácido Nítrico, Nitrato de Prata, Óxido Fosfórico, Brometo de Acetila, Caústicos, Aminas Alifáticas e Isocianatos, liberando grande quantidade de calor.
<b>Álcool Isoamílico</b>	Ácidos nítrico e sulfúrico dando mistura de produtos tóxicos. Evite contato com material comburente. Pode gerar gás inflamável com metais elementares (alcalinos e alcalinos terrosos), nitritos e agentes redutores fortes. Pode inflamar-se com agentes oxidantes fortes.
<b>Álcool Isopropílico</b>	Reage violentamente com:Agentes oxidantes fortes, Alumínio, Metais alcalinos, Metais alcalinos terrosos, Ácido perclórico, Ácidos fortes, Ácido nítrico, Anidridos ácidos, Peróxido de hidrogênio.
<b>Álcool Metílico</b>	Oxidantes fortes e Metais alcalinos.
<b>Álcool Polivinílico</b>	Agentes oxidantes fortes e Peróxidos.
<b>Alumínio e suas ligas (principalmente em pó)</b>	Soluções ácidas ou alcalinas, persulfato de amônio e água, cloratos, compostos clorados nitratos, Hg, hipoclorito de Ca e halogênios ( Cl <sub>2</sub> , I <sub>2</sub> , Br <sub>2</sub> , ) e HF.
<b>Amônia (anidra)</b>	Bromo, hipoclorito de cálcio, cloro, ácido fluorídrico, iodo, mercúrio e prata, metais em pó e ácido fluorídrico.
<b>Amido Solúvel</b>	Oxidantes fortes.
<b>Anidrido Acético</b>	Ácido fluorídrico, peróxido de sódio e Compostos contendo hidroxil, tais como, etilenoglicol.
<b>Anilina</b>	Peróxido de hidrogênio ou ácido nítrico, nitrometano e agentes oxidantes.
<b>Azidas</b>	Ácidos
<b>Azul de Bromotimol</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Azul de Timol</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Bicarbonato de Sódio</b>	Halogênios, Boro, 1.2-Dicloroetano, Óxido de Etileno, Platina, Triclorato de Nitrogênio, Oxidantes Fortes.
<b>Bismuto e suas ligas</b>	Ácido Perclórico.
<b>Bissulfito de Sódio</b>	Agentes oxidantes, ácidos, água (c/os quais desprende SO <sub>2</sub> ), tiamina, álcool, o-p-Hidroxi-benzil derivados que reagem formando ácido sulfônico de baixa atividade.
<b>Brometo</b>	Amônia, acetileno, butadieno, hidrogênio, sódio, metais finamente divididos, terebintina e outros hidrocarbonetos.
<b>Bromo</b>	Acetona, acetileno, amônia, butadieno, butano e outros gases de petróleo, hidrogênio, metais finamente divididos, carbeto de sódio e terebintina.
<b>Butanodiol</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Cafeína Anidra</b>	Ácidos concentrados, oxidantes fortes e álcalis.
<b>Carbeto de Cálcio ou de Sódio</b>	Umidade (no ar ou água).
<b>Carbonato de Cálcio</b>	Água e Álcool
<b>Carbonato de Sódio</b>	Pós de metais alcalinos terrosos, alumínio, compostos nitro-orgânicos, fluorinas, metais alcalinos, óxidos não metálicos, óxidos de fósforo. Reação perigosa com fosfato monoamônio ou de ligas de sódio e potássio.

<b>Carvão Ativado</b>	Hipoclorito de Cálcio e oxidantes (Dicromatos, permanganatos, ácido sulfúrico e ácido nítrico).
<b>Cianetos</b>	Ácidos e álcalis, agentes oxidantes, nitritos Hg(IV) e nitratos.
<b>Ciclohexano</b>	Oxidantes fortes. Ácidos fortes. Bases fortes.
<b>Cloreto de Amônio</b>	Cloro, cloratos, nitratos, nitritos. Ácidos fortes, Bases fortes, Agentes oxidantes fortes.
<b>Cloreto de Bário Hidratado</b>	Compostos Halogênio / Halogênio, Ácidos, Oxidantes Fortes e redutores fortes. Perigo de explosão na presença de Ácido furano – 2 percarboxílico.
<b>Cloreto de Cálcio Anidro</b>	Reações exotérmica com éter vinilmetílico (polimerização), trifureto de boro, zinco (formação de oxigênio), água (dissolução exotérmica com água). Evitar a exposição com ar e umidade.
<b>Cloreto de Cálcio Hidratado</b>	Poderá formar hidróxido de cloro na presença de ácido sulfúrico ou fosfórico ou em contato com água a alta temperatura.
<b>Cloreto de Cobalto 6H<sub>2</sub>O</b>	Metais Alcalinos.
<b>Cloreto de Ferro III</b>	Agentes oxidantes fortes, Forma misturas sensíveis aos choques com outras substâncias, Óxidos de sódio, Potássio, Metais alcalinos, reação exotérmica quando em contato com água.
<b>Cloreto de Metileno</b>	Evite o contato com metais como alumínio em pó, magnésio em pó, potássio, sódio e zinco em pó. Evite o contato involuntário com aminas. Evite o contato com bases fortes e oxidantes fortes. Evite armazenar ou contato prolongado com alumínio ou suas ligas
<b>Cloreto de Níquel 6H<sub>2</sub>O</b>	Agentes oxidantes fortes e Peróxidos.
<b>Cloreto de Potássio</b>	Ácidos fortes, Agentes oxidantes fortes.
<b>Cloreto de Sebacoila</b>	Bases, ácidos fortes, Álcoois, Metais, Oxidantes.
<b>Cloreto de Sódio</b>	Agentes fortemente oxidantes.
<b>Cloratos de Sódio</b>	Ácidos, sais de amônio, matéria oxidável, metais em pó, anidrido acético, bismuto, álcool pentóxido, de fósforo, papel e madeira.
<b>Cloratos e Percloratos</b>	Ácidos, alumínio, sais de amônio, cianetos, fósforo, metais em pó, substâncias orgânicas oxidáveis ou combustíveis, açúcar, sulfetos e enxofre.
<b>Cloratos / Percloratos de Potássio</b>	Ácidos ou seus vapores, material combustível, (especialmente solventes orgânicos), fósforo e enxofre.
<b>Cloreto de Zinco</b>	Ácidos ou matéria orgânica.
<b>Cloridrato de Hidroxilamina</b>	Substâncias comburentes, oxidante (decomposição fulminante); Substâncias alcalinas (calor): formação de hidroxilamina.
<b>Cloro</b>	Acetona, acetileno, amônia, benzeno, butadieno, butano e outros gases de petróleo, hidrogênio, metais em pó, carboneto de sódio e terebentina.
<b>Clorofórmio</b>	Metais alcalinos, metais alcalino-terrosos, metais (em forma de pó), compostos peroxidados, flúor, alcoolatos, soluções fortes de hidróxidos alcalinos, cetonas / soluções de hidróxidos alcalinos, hidróxidos alcalinos / álcoois, nitro-compostos orgânicos, amidas alcalinas, oxigênio, oxigênio / soluções de hidróxidos alcalinos, óxido nítrico, compostos hidrogênio/não-metais, bis-(dimetilamino)-dimetil-estanho.
<b>Cobre</b>	Acetileno e peróxido de hidrogênio.
<b>Cromato de Potássio</b>	Perigo de explosão na presença de Ferro, magnésio, hidrazina e seus derivados, hidroxilamina, nitrato de amônio, Boro, Anidrido acético, substâncias oxidáveis, Agentes redutores, ácido sulfúrico, silício. Reação exotérmica com: anidridos, fosforetos, Sulfetos, nitretos, Flúor. Risco de inflamação ou formação de gases ou vapores inflamáveis com: substâncias orgânicas inflamáveis, glicerol, Metais em pó, hidretos, compostos de metais alcalinos Acetona, com, ácido sulfúrico. Desenvolvimento de gases e vapores perigosos com ácido clorídrico.
<b>Diacetato de Clorexidina</b>	Agentes Oxidantes.
<b>Dicromato de Potássio</b>	Perigo de explosão na presença de Ferro, magnésio, hidrazina e seus derivados, hidroxilamina, nitrato de amônio, Boro, Anidrido acético, substâncias oxidáveis, Agentes redutores, ácido sulfúrico, silício. Reação exotérmica com: anidridos, fosforetos, Sulfetos, nitretos, Flúor. Risco de inflamação ou formação de gases ou vapores inflamáveis com: substâncias orgânicas inflamáveis, glicerol, Metais em pó, hidretos, compostos de metais

	alcalinos Acetona, com, ácido sulfúrico. Desenvolvimento de gases e vapores perigosos com ácido clorídrico.
<b>Dicromato de Sódio</b>	Produtos orgânicos. Agentes redutores e combustíveis.
<b>Dióxido de Cloro</b>	Amônia, sulfeto de hidrogênio, metano e fosfina.
<b>Dimetilacetamida</b>	Tetracloro de Carbono; outros compostos halogenados, quando em contato com ferro. Agentes oxidantes fortes.
<b>Dimetilformamida</b>	Bromo, tetracloro de carbono, anidrido crômico, 2,2-dimetilpirrol, oxiclreto de fósforo, hexaclorobenzeno, nitrato de magnésio, metileno diisocianato, trióxido de fósforo, alumínio trietila, nitratos orgânicos, materiais ácidos e alcalinos, outros materiais halogenados. Contato com ferro ou oxidantes fortes podem causar fogo e explosões; pode reagir violentamente com alquilas de alumínio. Metileno diisocianato pode reagir violentamente em contato DMF.
<b>Dimetilsulfóxido</b>	Cloretos ácidos, Halletos de fósforo, Ácidos fortes, Agentes oxidantes fortes, Agentes redutores fortes.
<b>Dinitrofenil Hidrazina</b>	Agentes Oxidantes e redutores.
<b>Enxofre</b>	Qualquer matéria oxidante.
<b>Éter de Petróleo</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Éter Etilico</b>	Agentes Oxidantes Fortes. Seus vapores misturados com Oxigênio, com ar ou Monóxido de dinotrogênio, em determinadas concentrações, são explosivos.
<b>Extrato de Levedura</b>	Não existem indicações.
<b>Fenantrolina Monohidratada</b>	Agentes Oxidantes Fortes e Ácidos Fortes.
<b>Fenol</b>	Ácidos minerais, aldeídos, bases, cloreto de alumínio, aminas, hipoclorito de sódio, butadieno, cáusticos, formadeído e agentes oxidantes fortes.
<b>Fenolftaleína</b>	Álcalis.
<b>Flúor</b>	Maioria das substâncias (armazenar separado).
<b>Formol</b>	Substâncias oxidantes, como permanganato de potássio, nitritos, peróxidos, cloratos e percloratos. Metais como alumínio, aço e cobre. Cloreto de hidrogênio, fenol e anilina. Amônia, álcalis, bissulfetos, sais de cobre, sais de ferro, sais de prata e iodetos.
<b>Fosfato de Potássio Monobásico Anidro</b>	Sem indicações.
<b>Fósforo</b>	Cloratos e percloratos, nitratos e ácido nítrico e enxofre.
<b>Fósforo branco</b>	Ar (oxigênio) ou qualquer matéria oxidante.
<b>Fósforo vermelho</b>	Matéria oxidante.
<b>Glicerina</b>	Ácido acético, oxiclreto de cálcio, óxidos de cromo e hidretos de metal alcalino.
<b>Glicerol</b>	Ácido acético, oxiclreto de cálcio, óxidos de cromo e hidretos de metal alcalino
<b>Glicina</b>	Agentes Oxidantes e Bases.
<b>Glicose</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Halogênios (cloro, bromo, iodo e flúor)</b>	Amoníaco, acetileno e hidrocarbonetos.
<b>HBSS</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Hepes</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Hexametenodiamina</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Hidrazida</b>	Peróxido de hidrogênio, ácido nítrico e outros oxidantes
<b>Hidreto de Lítio e</b>	Ar, hidrocarbonetos cloráveis, dióxido de carbono, acetato de etila e água.

<b>Alumínio</b>	
<b>Hidrocarbonetos (benzeno, butano, gasolina, propano, terebentina, etc)</b>	Bromo, cloro, ácido crômico, flúor, peróxido de hidrogênio e peróxido de sódio.
<b>Hidroperóxido de Cumeno</b>	Ácidos (minerais ou orgânicos).
<b>Hidróxido de Amônio</b>	Iodo, ácidos fortes.
<b>Hidróxido de Potássio Lentilha</b>	Agentes Oxidantes e Ácidos.
<b>Hidróxido de Sódio</b>	Água ou Álcool : evolução de calor muito forte. Metais: pode liberar gás hidrogênio, que em misturas com o ar pode causar explosão.
<b>Hipoclorito de Cálcio</b>	Amônia ou carvão ativo.
<b>Iodeto de Potássio</b>	Metais alcalinos, amoníaco, peróxido de hidrogênio.
<b>Iodeto de Sódio</b>	Perigo de explosão am presença de: Metais alcalinos, Amoníaco, compostos halogênio-halogênio, peróxido de hidrogênio. Risco de inflamação ou formação de gases ou vapores inflamáveis com: ácido perclórico, Flúor. Desenvolvimento de gases e vapores perigosos com: Oxidantes, Em caso de libertação de iodo.
<b>Iodo</b>	Acetileno, amônia, (anidra ou aquosa) e hidrogênio.
<b>Iodoetano</b>	Agentes oxidantes fortes, Alcalis.
<b>Inflamáveis</b>	Nitrato de amônio, ácido crômico, peróxido de hidrogênio, ácido nítrico e halogênios.
<b>Lítio</b>	Ácidos, umidade no ar e água.
<b>Magnésio (principalmente em pó)</b>	Carbonatos, cloratos, óxidos ou oxalatos de metais pesados (nitratos, percloratos, peróxidos fosfatos e sulfatos).
<b>Mercúrio</b>	Acetileno, metais alcalinos, amônia, ácido nítrico com etanol e ácido oxálico.
<b>Metais alcalinos e alcalinos terrosos (Ca, Ce, Li, Mg, K, Na)</b>	Dióxido de carbono, hidrocarbonetos clorados e água.
<b>Metil-1 Pirrolidona-2</b>	Agentes Oxidantes Fortes e Ácidos Fortes.
<b>Metiletilcetona</b>	Oxidantes químicos fortes (por exemplo, peróxidos, cromatos, ácido nítrico, ácido sulfúrico concentrado), hidróxidos alcalinos, clorofórmio e isocianatos.
<b>N – Fenilhidroxilamina</b>	Agentes Oxidantes Fortes.
<b>N – Hexano</b>	Agentes oxidantes fortes (cloro líquido, oxigênio concentrado e tetraóxido de dinitrogênio).
<b>Naftaleno</b>	Agente Oxidante, óxido nítrico e óxido de crômio (VI).
<b>Nitrato</b>	Material combustível, ésteres, fósforo, acetato de sódio, cloreto estagnoso, água e zinco em pó.
<b>Nitrato de Amônio</b>	Ácidos, cloratos, cloretos, chumbo, nitratos metálicos, metais em pó, compostos orgânicos, metais em pó, compostos orgânicos combustíveis finamente divididos, enxofre e zinco.
<b>Nitrato de Bário</b>	Material combustível podendo explodir. Evite contato com nitratos, picratos, acetileno e outras substâncias que possam explodir com metais pesados. Pode decompor-se em presença de peróxidos, hidroperóxidos e outras substâncias instáveis. Perigo de decomposição exotérmica em presença de solvente orgânico se o líquido estiver concentrado ou evaporar até securo.
<b>Nitrato Duplo de Sódio e Potássio –</b>	Agentes redutores, produtos combustíveis e substâncias inflamáveis.
<b>Nitro- parafinas</b>	Álcool inorgânico
<b>Nitritos</b>	Cianeto de sódio ou potássio.

<b>Nitrito de Sódio</b>	Compostos de amônio, nitratos de amônio ou outros sais de amônio.
<b>Nitrobenzeno</b>	Agentes Oxidantes Fortes, Agentes Redutores Fortes, Bases Fortes.
<b>Óxido de Cálcio</b>	Água
<b>Óxido de Cobre II</b>	Alumínio, boro, carbeto de cério acetileno, acetileno dirubídio, hidrazina, hidrogênio, sulfeto de hidrogênio, óxido de chumbo, magnésio, metais, fosfan, potássio, anidrido ftálico, carbeto de acetileno rubídio, sódio, titânio e zircônio. Forma acetiletos com acetileno, hipobromito de sódio e nitrometano.
<b>Óxido de Cromo IV</b>	Ácido acético, naftaleno, glicerina e líquidos inflamáveis.
<b>Óxido de Mercúrio</b>	Enxofre.
<b>Oxigênio (líquido ou ar enriquecido com O<sub>2</sub>)</b>	Gases inflamáveis, líquidos ou sólidos como acetona, acetileno, graxas, hidrogênio, óleos e fósforo.
<b>Parafina</b>	Agentes Oxidantes fortes (peróxidos, cloratos, ácido crômico etc.)
<b>Pentóxido de Fósforo</b>	Compostos orgânicos e água.
<b>Perclorato de Amônio Permanganato ou Persulfato</b>	Materiais combustíveis, materiais oxidantes tais como ácidos, cloratos e nitratos.
<b>Perclorato de Potássio</b>	Ácidos
<b>Permanganato de Potássio</b>	Benzaldeído, etilenoglicol, glicerina e ácido sulfúrico, enxofre, piridina, dimetilformamida, ácido clorídrico e substâncias oxidáveis.
<b>Peróxidos</b>	Metais pesados, substâncias oxidáveis, carvão ativado, amoníaco, aminas, hidrazina e metais alcalinos.
<b>Peróxido de Bário</b>	Compostos orgânicos combustíveis, material oxidável e água.
<b>Peróxido de Hidrogênio 3%</b>	Cromo, cobre, ferro, com a maioria dos metais ou seus sais, alcoóis, acetona e substância orgânica.
<b>Peróxido de Sódio</b>	Ácido acético glacial, anidrido acético, benzaldeído, dissulfeto de carbono, acetato de etila, etileno glicol, furfural, glicerina, acetato de etila e metila, outras substâncias oxidáveis, metanol e etanol.
<b>Peróxidos (orgânicos)</b>	Ácido (mineral ou orgânico).
<b>Persulfato de Amônio</b>	Soluções fortes de hidróxidos alcalinos, álcalis, substâncias inflamáveis. Agentes redutores fortes, Materiais orgânicos, Metais em pó.
<b>Persulfato de Potássio</b>	Materiais orgânicos, Agentes redutores fortes, Metais em pó, Bases Fortes, Álcoois, fosforoso, Anidridos, Halogênios, Ácidos.
<b>Potássio</b>	Ar (unidade e/ou oxigênio) ou água.
<b>Prata</b>	Acetileno, compostos de amônia, ácido nítrico com etanol, ácido oxálico e tartárico.
<b>Sebacoyl Chloride</b>	Bases, Ácidos Fortes, Álcoois, Metais, agentes oxidantes.
<b>Selenídios</b>	Agentes Redutores.
<b>Silicagel Azul</b>	Água
<b>Sódio</b>	Água, tetracloreto de carbono, outros hidrocarbonetos clorados e dióxido de carbono.
<b>Solução de Glutaraldeído</b>	Aminas. Amônia. Ácidos fortes. Bases Fortes, Oxidantes Fortes. Evitar o contato com metais tais como: Alumínio, Aço carbono, Cobre, Ferro e Aço Carbono.
<b>Solução Tampão</b>	Metais.
<b>Sulfato de Amônio</b>	Hipoclorito de sódio, potássio + nitrato de amônia, cloreto de potássio, nitrato de potássio, poeira de sódio-potássio mais nitrato de amônia e outros agentes oxidantes fortes.
<b>Sulfato de Cobalto</b>	Agentes Oxidantes Fortes. Hidroperóxido terc-butil.
<b>Sulfato de Cobre 5 H<sub>2</sub>O</b>	Metais em pó, Sulfato de cobre anidro (II), Reage violentamente com hidroxilamina, Magnésio.

<b>Sulfato de Cobre II</b>	Hidroxilamina, magnésio em pó. Gás Acetileno.
<b>Sulfato de Ferro II e Amônio 6 H<sub>2</sub>O</b>	Ácidos Fortes, Agentes Oxidantes Fortes.
<b>Sulfato de Magnésio Heptahidratado</b>	Álcoois etil etóxidos, arsenatos, fosfatos, tartaratos, chumbo, bário, estrôncio e cálcio.
<b>Sulfato de Magnésio Hidratado</b>	Álcoois etil etóxidos, arsenatos, fosfatos, tartaratos, chumbo, bário, estrôncio e cálcio.
<b>Sulfato de Manganês II</b>	Metais Alcalinos
<b>Sulfato de Níquel</b>	Ácidos Fortes.
<b>Sulfato de Potássio Anidro</b>	Alumínio e Magnésio.
<b>Sulfato de Sódio</b>	Ácidos Fortes, Alumínio, Magnésio.
<b>Sulfato de Zinco</b>	Chumbo-cálcio, Sais de estrôncio, bórax, álcalis, carbonato. Bases fortes (Hidróxido de sódio, hidróxido de potássio).
<b>Sulfetos</b>	Ácidos.
<b>Telurídeos</b>	Ácidos.
<b>Tetrahidrofurano</b>	Hidretos, Agentes Oxidantes, Redutores e Hidróxidos.
<b>Tiosulfato de Sódio</b>	Oxidantes Fortes, metais pesados. Ácidos, sais de prata. Nitrato de metal, Nitrito de sódio, iodo, mercúrio e sais prateados.
<b>Tolueno</b>	Ácido nítrico, agentes oxidantes fortes; dicloreto de enxofre; hexafluoreto de urânio, perclorato de prata, tetranitrometano, tetraóxido de nitrogênio, trifluoreto de bromo. Prata, tetracloreto, tetrafluoreto de bromo, tetracloreto de dinitrogênio, cloro líquido, oxigênio concentrado, ácido sulfúrico fumegante, perclorato, dióxido de nitrogênio, haletos não metálicos, ácido acético, hexafluoreto de urânio e compostos orgânicos de nitrogênio.
<b>Toluidina</b>	Ácidos (principalmente Ácido Nítrico).
<b>Zinco em pó</b>	Ácidos ou água.
<b>Tris hidroximetilaminometano</b>	Agentes Oxidantes e Bases.
<b>Triptona</b>	Sem informações.
<b>Uréia</b>	Causa reações exotérmicas com nitritos em temperatura ambiente. Reage com hipocloritos para formar tricloreto de nitrogênio, o qual explode espontaneamente em contato com o ar.
<b>Vermelho de Metila</b>	Agentes oxidantes fortes.
<b>Zinco Metálico</b>	Ácido perfórmico, Mercaptanos, benzeno/derivados de benzeno, Azidas, Hidrocarboneto halogenado, Compostos de amônio, Hidrazina e seus derivados, Hidroxilamina, Sulfureto de carbono, Óxidos alcalinos, Cloratos, Enxofre, Halogênios, Água, Compostos halogênio-halogênio, Hidróxidos alcalinos. Risco de inflamação ou formação de gases ou vapores inflamáveis com: ácidos.
<b>Zircônio (principalmente em pó)</b>	Tetracloreto de carbono e outros carbeto, pralogenados, peróxidos, bicarbonato de sódio e água.

#### Representação Gráfica de Materiais Incompatíveis

Ácidos

Ácidos

Ácidos

Álcalis

Oxidantes

Venenos,

Venenos,

Reativos

	Inorgânicos	Oxidantes	Orgânicos	(Bases)		inorgânicos	orgânicos	com a água	Solventes orgânicos
Ácidos Inorgânicos			x	x		x	x	x	x
Ácidos Oxidantes			x	x		x	x	x	x
Ácidos Orgânicos	x	x		x	x	x	x	x	
Álcalis (Bases)	x	x	x				x	x	x
Oxidantes			x				x	x	x
Venenos, inorgânicos	x	x	x				x	x	x
Venenos, orgânicos	x	x	x	x	x	x			
Reativos com a água	x	x	x	x	x	x			
Solventes orgânicos	x	x		x	x	x			

Manufacturing Chemists' Association