

Nome commerciale	Nomenclatura chimica	Formula chimica	Classificazione di pericolosità	Frase di rischio	Considerazioni
<b>Soda caustica</b>	Idrossido di sodio	NaOH	C: Corrosivo	R 35: Provoca gravi ustioni	Poco pericoloso, solo per contatto diretto
<b>Cloruro di calcio</b>	Calcio cloruro anidro	CaCl <sub>2</sub>	X <sub>i</sub> : Irritante	R 36: Irritante per gli occhi	Poco pericoloso, solo per contatto diretto
<b>Ipoclorito di sodio</b>	Sodio ipoclorito	NaClO	C: Corrosivo	R 31: A contatto con acidi libera gas tossici R 34: Provoca ustioni	Poco pericoloso, solo per contatto diretto. Attenzione se stoccato (o abbandonato) in prossimità di acidi perché libera vapori di cloro (cfr. cloro)
<b>Clorato di soda</b>	Sodio clorato	NaClO <sub>3</sub>	O: Comburente X <sub>N</sub> : Nocivo	R 9: Esplosivo in miscela con materie combustibili R 22: Nocivo per ingestione	Poco pericoloso
<b>Clorato di potassa</b>	Potassio clorato	KClO <sub>3</sub>	O: Comburente X <sub>N</sub> : Nocivo	R 9: Esplosivo in miscela con materie combustibili R 20/22: Nocivo per inalazione e ingestione	Poco pericoloso
<b>Cloro liquido</b>	Cloro	Cl <sub>2</sub>	T: Tossico N: Pericoloso per l'ambiente	R 23: Tossico per inalazione R 36/37/38: Irritante per gli occhi, le vie respiratorie e la pelle R 50: Altamente tossico per gli organismi acquatici	Estremamente pericoloso se il cloro disciolto nella soluzione dovesse volatilizzare. In fase liquida ha caratteristiche di pericolosità se dovesse giungere in un corpo recettore.
<b>Tetracloruro di carbonio</b>	Carbonio tetracloruro	CCl <sub>4</sub>	T: Tossico N: Pericoloso per l'ambiente	R 23/24/25: Tossico per inalazione, contatto con la pelle e per ingestione R 40: Possibilità di effetti cancerogeni - Prove insufficienti R 48/23: Tossico; pericolo di gravi danni alla salute in caso di esposizione prolungata per inalazione R 52/53: Nocivo per gli organismi acquatici, può provocare a lungo termine effetti negativi per l'ambiente acquatico R 59: Pericoloso per lo strato di ozono	Estremamente pericoloso, sia da un punto di vista ambientale che per la salute. Ancor più perché gli effetti non si arrestano all'utilizzatore.
<b>Acido cloridrico</b>	Acido cloridrico	HCl	C: Corrosivo	R 34: Provoca ustioni R 37: Irritante per le vie respiratorie	Poco pericoloso, solo per contatto diretto
<b>Cloruro di zolfo</b>	Monocloruro di zolfo Dicloruro di zolfo	Cl <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	C: Corrosivo N: Pericoloso per l'ambiente	R 14: Reagisce violentemente con l'acqua R 34: Provoca ustioni R 37: Irritante per le vie respiratorie	Poco pericoloso, evitare il contatto con l'acqua perché si possono liberare vapori di cloro (cfr. cloro)
<b>Acido benzoico</b>	Acido benzoico	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH	-	-	Non pericoloso

Nome commerciale	Nomenclatura chimica	Formula chimica	Classificazione di pericolosità	Frase di rischio	Considerazioni
<b>Tetracloruro di stagno</b>	Cloruro stannico	SnCl <sub>4</sub>	C: Corrosivo	R 34: Provoca ustioni R 52/53: Nocivo per gli organismi acquatici, può provocare a lungo termine effetti negativi per l'ambiente acquatico	Poco pericoloso, solo per contatto diretto. Ha effetti negativi sull'ambiente.
<b>Elettrodi di magnetite</b>	Ossido di ferro	FeO ÷ Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	-	-	Non pericoloso
<b>Solfuro di carbonio</b>	Carbonio disolfuro	CS <sub>2</sub>	F: Infiammabile T: Tossico	R 11: Facilmente infiammabile R 36/38: Irritante per gli occhi e per la pelle R 48/23: Tossico; pericolo di gravi danni alla salute in caso di esposizione prolungata per inalazione R 62: Possibile rischio di ridotta fertilità R 63: Possibile rischio di danni ai bambini non ancora nati	Piuttosto pericoloso. Come per il tetracloruro di carbonio, gli effetti non si arrestano all'utilizzatore. Non presenta pericolosità ambientale.
<b>Cellulosa imbianchita</b>	Cellulosa	(C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub> ) <sub>n</sub>	-	-	Normalmente non ha caratteristiche di pericolosità anche se fino agli anni '80 lo sbianchimento veniva fatto con il cloro.
<b>Allumina</b>	Ossido di alluminio	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	-	-	Non pericoloso
<b>Allumina</b>	Idrossido di alluminio	Al(OH) <sub>3</sub>	-	-	Non pericoloso
<b>Alluminio</b>	Alluminio metallico (Polvere)	Al <sub>2</sub>	F: Infiammabile	R 10: Infiammabile R 15: A contatto con l'acqua libera gas estremamente infiammabili	Poco pericoloso
<b>Alluminio</b>	Alluminio metallico (Soluzione)	Al <sub>2</sub>	X <sub>i</sub> : Irritante	R 36/38: Irritante per gli occhi e per la pelle	Poco pericoloso

## CONSIDERAZIONI FINALI

Da un esame superficiale le sostanze che hanno una pericolosità significativa sono il **TETRACLORURO DI CARBONIO**, il **CLORO LIQUIDO** e il **SOLFURO DI CARBONIO**. In effetti ulteriori considerazioni andrebbero fatte sulle quantità e sulle condizioni di stoccaggio (o abbandono visto il riferimento). Le rimanenti sostanze, per quanto anch'esse presentino varie caratteristiche di pericolosità, in realtà hanno indici di rischio da prendere in considerazione solo in determinate condizioni di utilizzo e/o esposizione.