RIESGO QUÍMICO





Inflamable



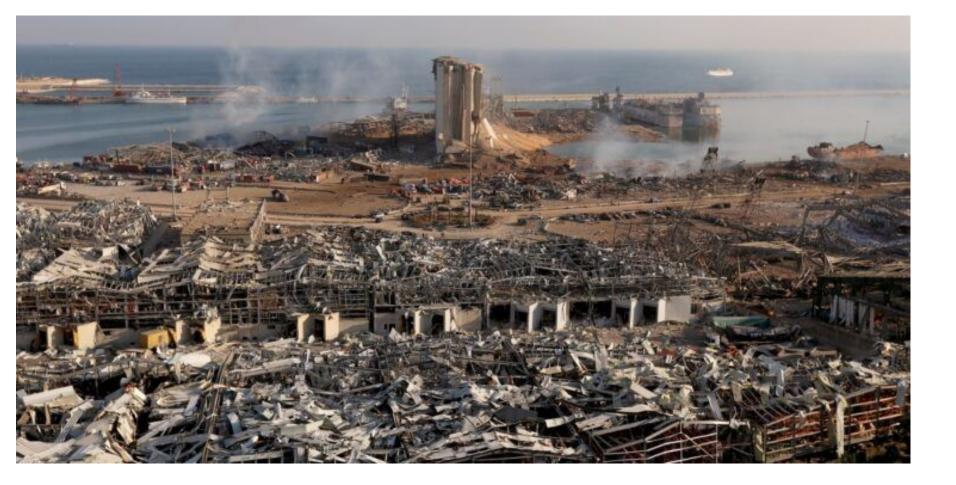


Si la sustancia tiene un punto de inflamación con una temperatura baja, recibe la calificación de inflamable. En la práctica esto quiere decir que los elementos inflamables se prenden fuego con relativa facilidad.











Sustancia corrosiva

Véase también: corrosión

Una **sustancia corrosiva** es una sustancia que puede destruir o dañar irreversiblemente otra superficie o sustancia con la cual entra en contacto. Los principales peligros para las personas incluyen daño a los ojos, la piel y el tejido debajo de la piel; la inhalación o ingestión de una sustancia corrosiva puede dañar las vías respiratorias y conductos gastrointestinales. La quemadura a menudo puede conducir a vómitos y fuertes dolores de estómago. La exposición a la misma es denominada quemadura química.

Los productos químicos corrosivos comunes se clasifican en:

Ácidos

- Ácidos fuertes los más comunes son el ácido sulfúrico, ácido nítrico y ácido clorhídrico (H₂SO₄, HNO₃ y HCl, respectivamente).
- Algunos ácidos débiles concentrados, por ejemplo, ácido fórmico y ácido acético.
- Ácidos fuertes de Lewis tales como cloruro de aluminio y trifluoruro de boro.
- Ácidos de Lewis con reactividad específica, por ejemplo las disoluciones de cloruro de zinc.

Bases

- Cáusticos o álcalis, tales como hidróxido de sodio (NaOH) e hidróxido de potasio (KOH).
- Los metales alcalinos en su forma metálica (por ejemplo, sodio elemental), hidruros de metales alcalinos y alcalinotérreos, tales como hidruro de sodio, funcionan como bases fuertes e hidratos para dar cáusticos.
- Bases extremadamente fuertes (Superbases), tales como alcóxidos, amidas metálicas (por ejemplo, amida de sodio) y bases organometálicas tales como butillitio.
- Algunas bases concentradas débiles, tales como amoníaco cuando está anhidro o en una disolución concentrada.



What are some examples of these classes of oxidizing materials?

- aluminum nitrate.
- ammonium persulfate.
- barium peroxide.
- hydrogen peroxide solutions (8% to 27.5% by weight)
- magnesium nitrate.
- nitric acid (40% concentration or less)
- perchloric acid solutions (less than 50% by weight)
- potassium dichromate.





Explosiv <
o
(Explosiv
e)



Un explosivo es aquella sustancia que por alguna causa externa se transforma en gases; liberando calor, presión o radiación en un tiempo muy breve.... Wikipedia ambiente y muy inestable que al ser absorbida en un medio sólido (inicialmente, diatomita, roca formada por caparazones silíceos de diatomeas), se convierte en un explosivo más estable. La dinamita fue inventada por Alfred Nobel en 1866, sustituyendo rápidamente a la nitroglicerina para aplicaciones industriales, minería, y armamento. Desempeña un papel muy importante en trabajos como la excavación de montañas, la construcción de carreteras, demoliciones y en general cualquier obra pública que requiera el movimiento de masas rocosas.

La dinamita es un explosivo muy potente compuesto por nitroglicerina, una sustancia explosiva líquida a temperatura

Diatomea

Las diatomeas (taxón Diatomea, Diatomeae o Bacillariophyceae sensu lato), es un grupo de algas unicelulares que constituye uno de los tipos más comunes de fitoplancton. Contiene actualmente unas 20.000 especies vivas que son importantes productores dentro de la cadena alimenticia.3 4 5 Muchas diatomeas son unicelulares, aunque algunas de ellas coexisten en forma de filamentos o cadenas celulares (e.g. Fragillaria), abanicos (e.g. Meridion), zigzags (e.g. Tabellaria), estrelladas (e.g. Asterionella). Una característica especial de este tipo de algas es que se hallan rodeadas por una pared celular única hecha de sílice opalino (dióxido de silicio hidratado) llamada frústula. Estas frústulas muestran una amplia variedad en su forma, pero generalmente consisten en dos partes asimétricas con una división entre ellas, característica que da nombre al grupo. La evidencia fósil sugiere que las diatomeas se originaron durante o después del periodo Jurásico temprano, aunque los primeros restos corpóreos son del Paleógeno. Las comunidades de diatomeas son una herramienta usada recurrentemente para la vigilancia de las condiciones medioambientales, de la calidad del agua y en el estudio de los cambios climáticos.

RELACIÓN ENTRE DINAMITA Y EL PREMIO NOBEL



ALFRED NOBEL

















Harmful chemicals



