

Propiedades de los materiales peligrosos [pg. 2]

Límites inflamables...

Estos definen el "rango inflamable" de una sustancia. Debido a que los vapores necesitan la cantidad correcta de oxígeno para quemarse, no se quemarán si existe mucho o muy poco vapor en el aire.

- ⚠ Límite de inflamación menor (conocido por sus siglas en inglés LFL): la menor concentración de vapor necesaria para que una sustancia se queme.
- ⚠ Límite de inflamación superior (conocido por sus siglas en inglés UFL): la mayor concentración de vapor necesaria para que una sustancia se queme.

Gravedad específica...

Qué tan pesada es una sustancia en comparación con el agua.

- ⚠ Una sustancia con gravedad específica mayor de 1,0 se hundirá en el agua.
- ⚠ Una sustancia con gravedad específica menor de 1,0 flotará.

Densidad del vapor...

Qué tan pesado es un vapor en comparación con el aire.

- ⚠ Una sustancia con una densidad de vapor mayor de 1,0 es más pesada que el aire y se mantendrá cercana a la superficie del terreno.

Solubilidad en agua...

Qué tan fácil se disuelve una sustancia en el agua.

Las sustancias inflamables que se disuelven en agua pueden requerir métodos especiales de extinción de fuego.

Concentración...

Qué tanto de un ingrediente activo está contenido en una solución dada, en porcentaje por peso o porcentaje por volumen.

pH...

Mide qué tan básica o ácida es una sustancia en una escala de 1 a 14.

- ⚠ pH bajo = ácido
- ⚠ pH alto = básico
- ⚠ pH de 7 es neutral

Viscosidad...

Qué tan espeso es un líquido.

- ⚠ Muchos líquidos se vuelven menos viscosos cuando se calientan.