

GASES A PRESIÓN

Ernesto Garrido Nájera - Servicio de Laboratorios

Introducción

Gases peligrosos : H_2 , acetileno , butano o gas cuidad, CO_2 , CO , N_2O etc.

Suelen estar en:

- 1. Cromatógrafos de gases
- 2. Puestos de laboratorio
- 3. Reacciones
- 4. Mecheros de laboratorio
- 5. Otros.



Gases a presión

Identificación del gas

- Nueva norma identificación EN-1089-3.
- RAL
- Botellas , <u>colores de gases</u>
- Rotulación en tuberías
- Otros.





Instituto RAL alemán para la Garantía de Calidad y Certificación

Los 210 colores imprescindibles del sistema de normalización de color más reconocido y más usado en todo el mundo.

Los 4 dígitos del código RAL de colores (ej. RAL 9001) han sido la norma para la elección de colores durante más de 70 años.





NUEVA NORMA CLP - SGA

Sistema Globalmente Armonizado de clasificación y etiquetado de productos químicos de las Naciones Unidas (SGA).









Cuadro de identificación de botellas

Compruebe siempre la etiqueta antes de utilizar las botellas de gas











Gases a presión

Tipos de gases atendiendo a sus características físicas

- Gases comprimidos
- Gases licuados a presión
- Gases licuados a bajas temperaturas
- Gases disueltos a presión



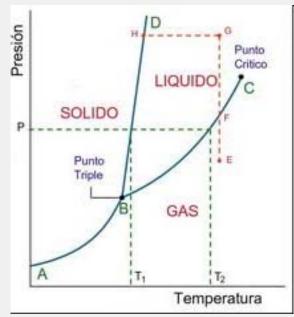
TEMERATURA CRITICA DE UN GAS:

Def: temperatura por encima de la cual no

es posible licuar un gas por medio de la

compresión.

Es característica de cada gas.





Gases comprimidos

def.: cualquier gas o mezcla de gases cuya T^a crítica sea menor de –10°C.

Ej: oxígeno, nitrógeno, argón, helio, hidrógeno, aire, etc.

Se rellenan por presión 200Kg/cm²



Gases licuados a presión

def.: cualquier gas o mezcla de gases cuya T^a crítica sea superior a –10°C.

Ej: dióxido de carbono, protóxido de nitrógeno, butano, etc.

Al aumento de presión parte de la fase gas pasa a líquida.

Se rellenan por peso.



Gases licuados a bajas temperaturas.

def.: cualquier gas o mezcla de gases cuya T^a sea lo suficiente baja como para pasar a estado líquido. T^a de ebullición es menor de –40°C.

Ej: oxígeno, nitrógeno, helio, aire etc.

Gases refrigerados: dióxido de carbono y protóxido de nitrógeno.



Gases disueltos a presión.

Ej: acetileno disuelto en acetona.

El acetileno tiende a descomponerse cuando se comprime a más de 1 Kg/cm², Se disuelve en acetona y una masa porosa para asegurar su estabilidad y su manejabilidad. No golpear nunca, siempre de pié y evitar sol o calor.



- Gases Inertes
- Gases Inflamables
- Gases Comburentes u Oxidantes
- Gases Tóxicos
- Gases Corrosivos



Gases inertes.

Son aquellos que en condiciones normales no reaccionan ni se combinan con otros productos.

Ej: gases nobles, nitrógeno y dióxido de

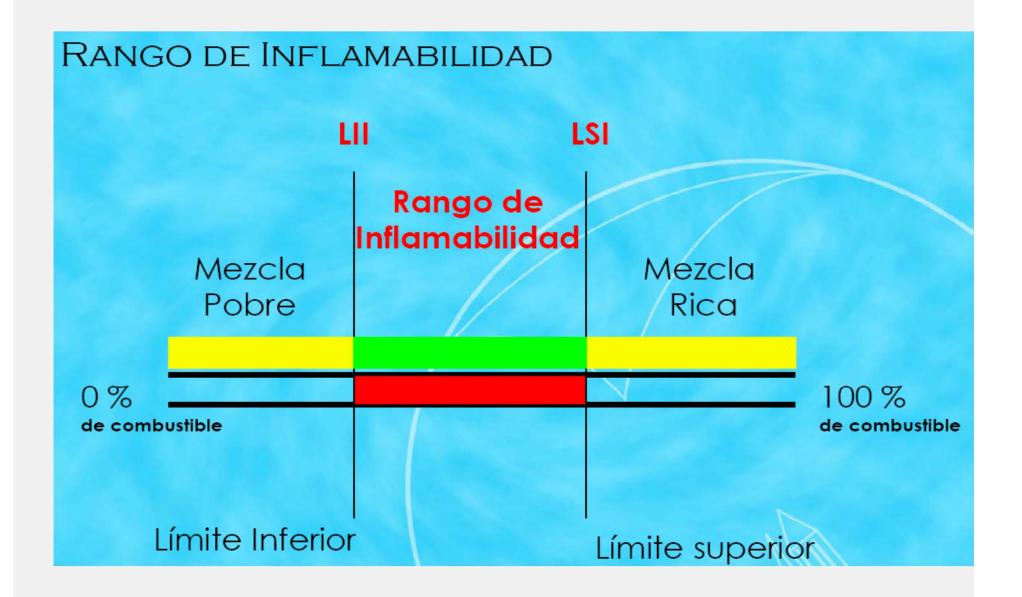
carbono.



- Gases inflamables.
 - Son aquellos en los que se cumple alguna de las siguientes condiciones;
- Porcentaje para formar una mezcla inflamable < 13%.
- Rango de inflamabilidad es mayor de 12 %.figura

Ej: acetileno, hidrógeno, butano, propano, monóxido de carbono, etc.





www.unirioja.es



Gases comburentes.

Son aquellos gases que tienen mayor capacidad que el aire

para mantener una combustión.

Ej: oxígeno, protóxido de nitrógeno, aire comprimido, etc.



Gases tóxicos.

Son aquellos gases que tienen TLV-TWA INFERIOR A 50 ppm.

TLV- valor límite umbral o concentración ponderada en el tiempo a la que pueden estar expuestos los trabajadores día tras día sin efectos adversos irreversibles para su salud.

Ej: amoniaco, cloro, dióxido de azufre, etc.



Gases corrosivos.

Son aquellos gases que tienen una gran capacidad destructiva por ataque químico.

Ej: cloruro de hidrógeno, etc.

