

Estos compuestos son gases muy volátiles de estructura tetraédrica, solubles en disolventes orgánicos e insolubles en agua; se utilizan o se han utilizado en sprays, como gas propelente (un gas utilizado para impulsar las sustancias contenidas en los aerosoles), en frigoríficos, congeladores y en general en toda la cadena del frío, como gas refrigerante.

La nomenclatura básica de los freones consiste en un número de tres cifras que sigue a la palabra freón. Por tanto, se nombrará como Freón XYZ. El significado de XYZ es el siguiente:

- X: Número de átomos de carbono menos uno.
- Y: Número de átomos de hidrógeno más uno.
- Z: Número de átomos de flúor.

Si X es cero (1 átomo de carbono) el número se expresa sólo con Y Z.

El resto de los enlaces del carbono (o carbonos) no explicitados en el número, se hallan ocupados por átomos de cloro.

Ejemplos: 1) Freón 23=Trifluorometano: CHF_3 . 2) Freón 114=Diclorotetrafluoroetano: $\text{CCl}_2\text{F}-\text{CF}_3$ ó $\text{CClF}_2-\text{CClF}_2$.

Asimismo existe el nombre registrado Halón, con codificación propia, que hace referencia a un grupo de estos compuestos que se destinan a instalaciones fijas de protección de incendios. La fórmula molecular es idéntica a los CFC, donde se