

De todas las propiedades del cloro, su poder descolorante es el que da lugar á mayor número de aplicaciones.

Acción tóxica del gas cloro

El cloro gaseoso irrita de una manera violenta el aparato respiratorio, la inhalación de una pequeña cantidad de este cuerpo determina una fuerte opresión, una tos persistente acompañada con frecuencia de esputos sanguinolentos, es pues, un veneno violento. Si la cantidad es un poco considerable causa pronto la muerte. Produce con frecuencia accidentes graves en los laboratorios y en las fábricas de cloruros descolorantes.

No se conoce el antidato ó contraveneno del cloro pero se aconseja que en el caso de envenenamiento por el gas cloro ó por el agua de cloro es conveniente promover el vómito al paciente mediante un emético y administrar la albumina que con el cloro se coágula ó en su lugar la magnesia.

Modo de preparar el agua de cloro extemporánea

Aunque no con frecuencia los médicos prescriben el agua de cloro ó solución oficial de este gas, y su despacho ofrece en ocasiones alguna dificultad porque si se tiene el agua preparada de algún tiempo se corre el riesgo de no entregarla en las condiciones debidas, se aconseja al efecto la siguiente fórmula:

Cloruro sodio ó sal común	30 gramos
Acido sulfúrico ó acuite vitriolo	60 »
Uxido rojo de plomo	80 »
Agua común	1'920 »

Se tritura el cloruro con el óxido en un mortero