

neso con el ácido clorhídrico. Este elemento se encuentra con la naturaleza formando cloruros de potasio, sodio, de magnesio, calcio, plomo, cobre y plata. Las aguas del mar contienen proximadamente 25 kilogramos de cloruro de sodio por metro cúbico, este cuerpo forma además en el seno de la tierra, vastos depósitos de sal gemma ó sea sal común como sucede en Cardona y otros puntos de Europa.

El gas cloro desinfecta los gases sulfídrico y el amoníaco, que resultan de la putrefacción de las materias orgánicas pues son destruidos inmediatamente por el cloro. No hay mas que verter una disolución de cloro en otra de ácido sulfídrico para que no produzca un precipitado de azufre; de la misma manera que con el amoníaco que se verifica un desprendimiento de nitrógeno.

#### *Poder descolorante del gas cloro*

Las materias colorantes de origen orgánico, vino, tintura de tornasol, añil fuchina, tinta, etc., son destruidas todas instantáneamente por el cloro. La tinta de imprimir constituida únicamente por negro de hmo, es al contrario, inatacable.

De modo que por medio de una loción con agua de cloro se pueden quitar las manchas de tinta de los libros, sin destruir por eso los caracteres impresos. Queda sólo una mancha amarilla de sesquióxido de hierro que con el ácido agállico, constituye la tinta ordinaria. Esta macha amarilla, tratada por un sulfuro alcalino, se vuelve negra á consecuencia de la formación de sulfuro de hierro; tratada por el prusiato amarillo de potasio, se colora en azul de Prusia, pero si se lava con ácido clorhídrico, desaparece completamente y no puede reaparecer.