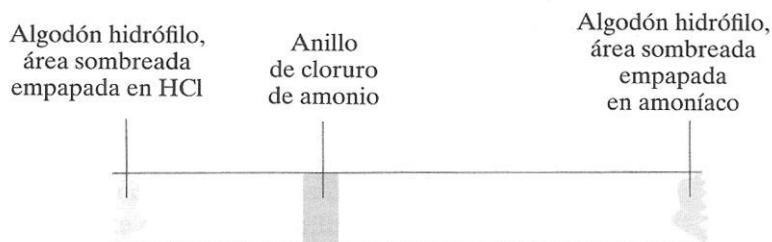


DIFUSIÓN DE LOS GASES

Debido a los espacios libres que hay entre las partículas de un gas, estos se difunden con mucha facilidad, es decir, sus partículas se dispersan y se desplazan unas sobre otras, mezclándose rápidamente entre sí.

Para mostrar **la difusión** de los gases se propone el siguiente experimento:

1. Se toma un tubo de vidrio, abierto por ambos extremos. Manteniendo el tubo en posición horizontal, se coloca en uno de los extremos un algodón impregnado con ácido clorhídrico, y en el otro un algodón impregnado con amoníaco.



Difusión del amoníaco y el cloruro de hidrógeno.

2. Ambos extremos se tapan con sendos tapones de goma (corcho) y se observa que sucede: entre los dos algodones surge un nuevo material blanquecino.

Son cristales de cloruro de amonio en suspensión. Para que se produzca esta reacción ha sido necesario que las partículas de amoníaco hayan estado en contacto con las de cloruro de hidrógeno. Las partículas que estaban en los algodones se han difundido por el aire.