

Coloca en orden el proceso de la lluvia ácida, arrastrando la información de los cuadros a su lugar.



Al entrar en contacto con la atmósfera, las emisiones de gas reaccionan y se transforma en sulfato y ácido nítrico.

Los volcanes y vegetación en descomposición, las industrias o los automóviles emiten gases contaminantes como el dióxido de azufre (SO_2) u óxido de nitrógeno (N_xO_y).

La lluvia ácida puede generar descomposición en la tierra o en los lagos.

Algunas partículas no se mezclan con la humedad, sino que caen en forma de "lluvia seca", un proceso dañino denominado "deposición".

Ambas partículas contaminantes se adhieren a partículas naturales de precipitación cayendo como lluvia o nieve ácida.

