

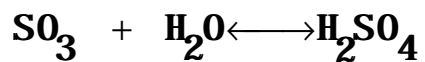
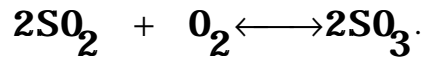
BLOQUE C – cuestión 6

Apartado a)

El fenómeno de la lluvia ácida es debido a la presencia en la atmósfera de dióxido de azufre y de óxidos de nitrógeno provenientes de las emisiones de las grandes centrales térmicas que queman combustibles fósiles, los motores de los coches, las calefacciones y las plantas industriales. El dióxido de azufre reacciona primero con el Oxígeno atmosférico para formar trióxido de azufre, compuesto que reacciona con el agua para formar ácido sulfúrico. Por otra parte, los óxidos de nitrógeno reaccionan con agua para formar ácido nítrico. Los dos ácidos formados son los responsables del carácter ácido de la lluvia.

Apartado b)

Estas serían las reacciones responsables de la formación del ácido sulfúrico.



Solución facilitada por Departamento de Física y Química –IES Carrús (Elche)
