



2. Contesta:

a) ¿Cuál es la reacción de un óxido metálico con agua y cuál la de un óxido no metálico?

b) ¿En cuál de las dos se produce un ácido?

c) ¿La lluvia ácida se produce cuando el agua reacciona con óxidos metálicos o no metálicos? Explica.

d) ¿Cómo pueden reducirse los problemas de lluvia ácida? Argumenta tu respuesta.

ACTIVIDAD 3

1. Analiza lo siguiente:

“.....Algunos elementos se oxidan sin combinarse con el oxígeno. La capa oscura que se forma sobre el hierro al reaccionar con azufre es resultado de la oxidación del metal para formar sulfuro de hierro (FeS) que, como podrás observar en su fórmula, no contiene oxígeno y, por lo tanto, no es un óxido.



Siempre que se lleva a cabo una **oxidación** se presenta una reacción simultánea: la **reducción**. En este caso, cuando se oxida el hierro se reduce el azufre.

Para identificar cuál de las sustancias que participa en una oxidación se oxida, y cuál se reduce, se diseñó una herramienta matemática: el **número de oxidación**. Se trata de un número entero que representa la cantidad de electrones que un átomo gana o pierde al formar un enlace”

