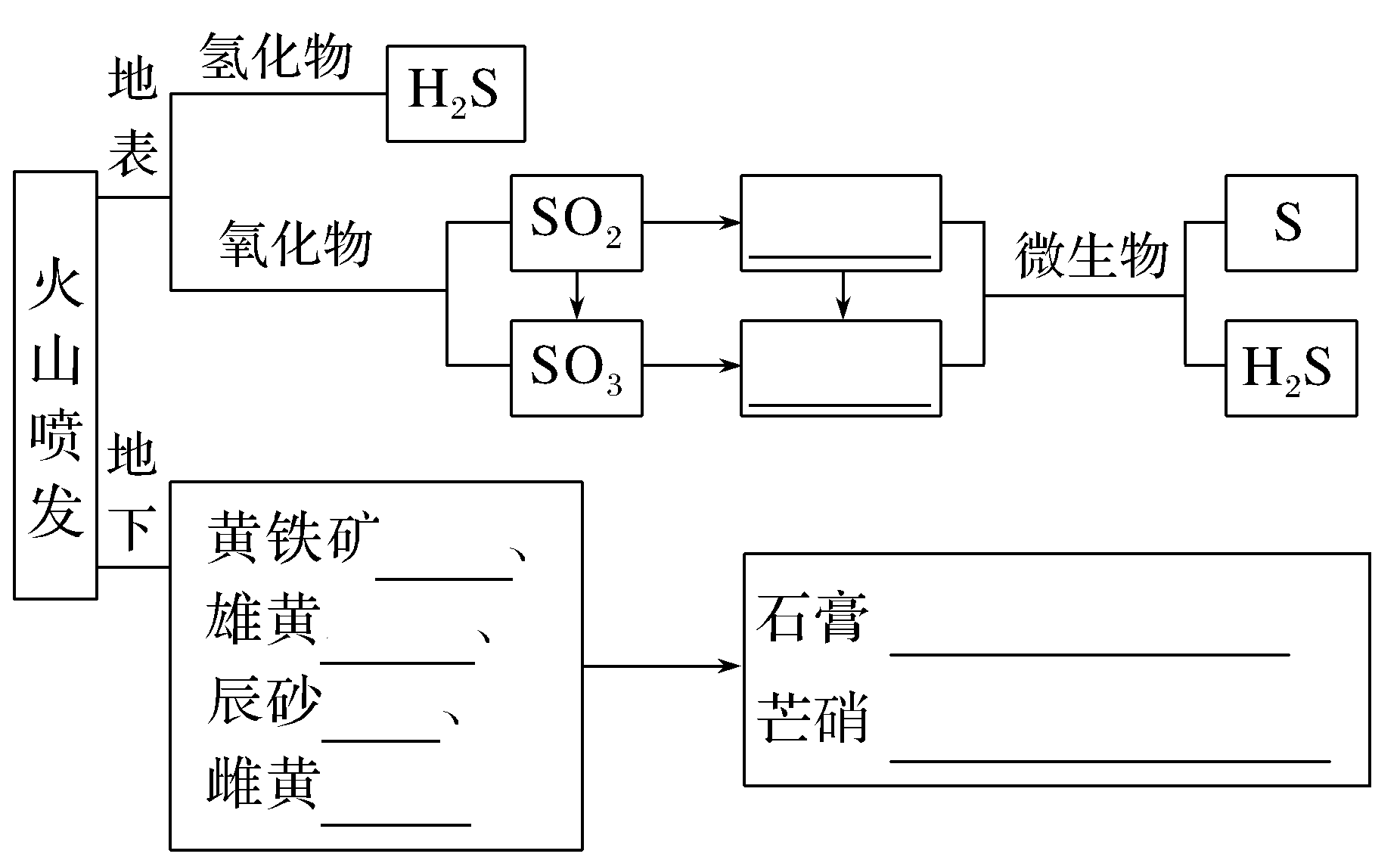
**第3章 物质的性质与转化**

**第2节 硫的转化**

**课时3不同价态硫元素之间的转化 酸雨及其防治**

一、自然界中不同价态硫元素之间的转化



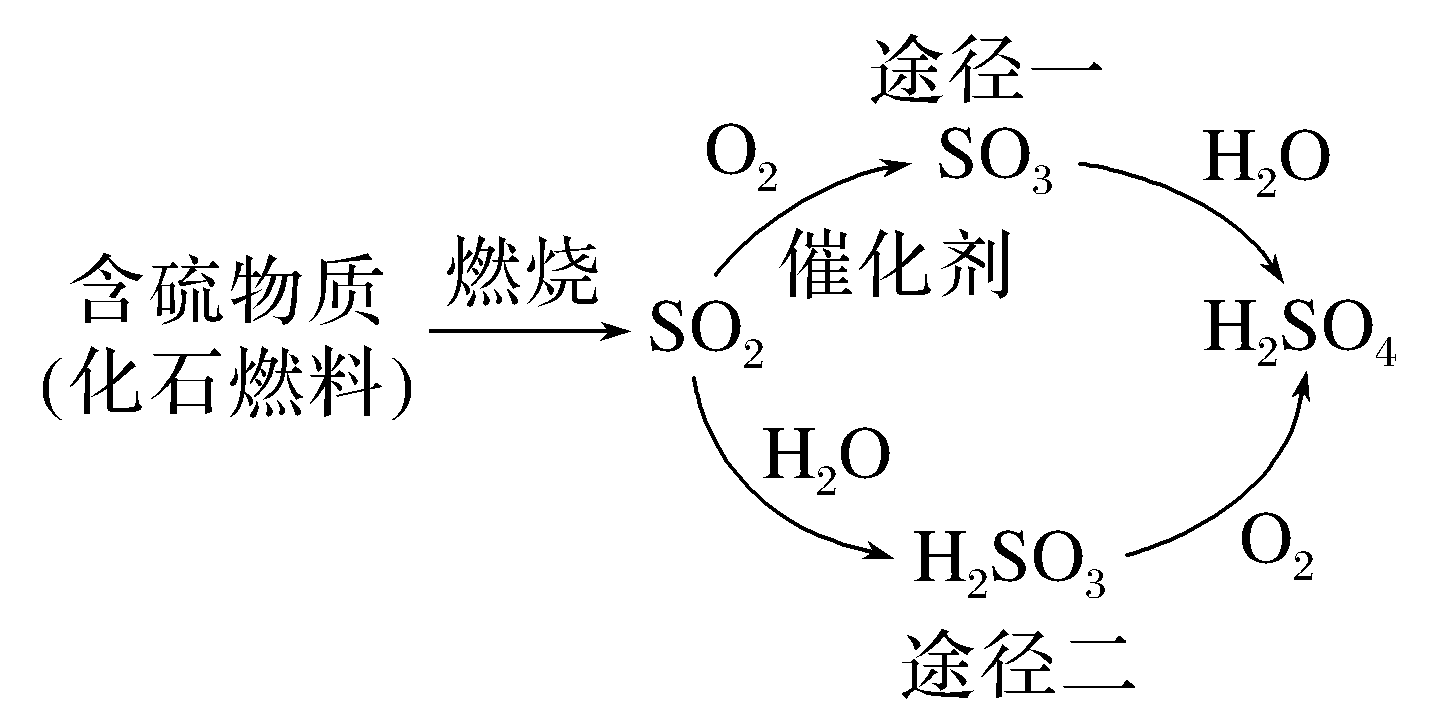
二、酸雨及其防治

1.酸雨的形成

(1)酸雨：排入空气的\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_在氧气和水蒸气的共同作用下形成酸雾，随雨水降落，这样所形成的酸雨也常称硫酸型酸雨。

(2)SO2的来源：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_的燃烧。

(3)硫酸型酸雨形成过程

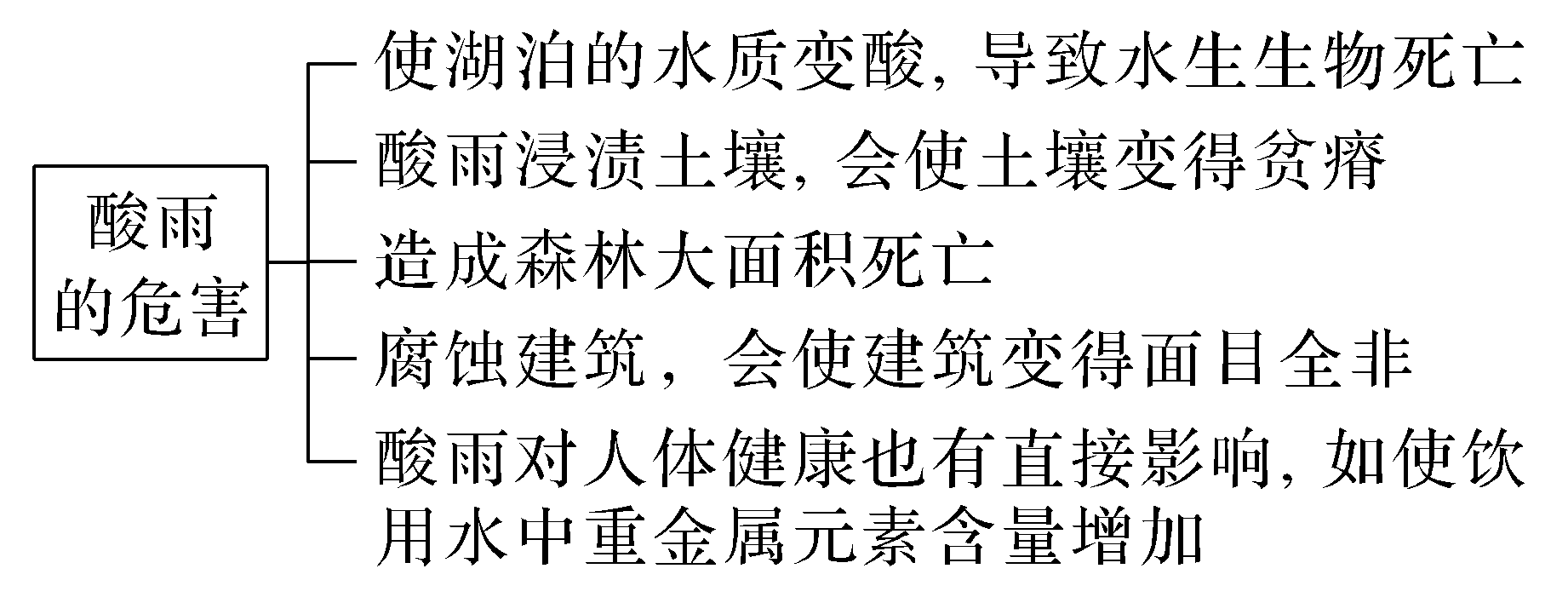


有关的化学方程式为：

途径一：2SO2＋O22SO3、SO3＋H2O===H2SO4；

途径二：SO2＋H2OH2SO3、2H2SO3＋O2===2H2SO4。

2.酸雨的危害



3.酸雨的防治

(1)消除\_\_\_\_\_\_，改变\_\_\_\_结构，开发利用\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，如太阳能、风能、氢能等。

(2)对\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_的排放加以控制，如对燃料脱硫处理，对废气中的二氧化硫回收利用等。

(3)健全法律法规，严格规定污染物的排放标准，提高环境保护意识。