

The degree of oxidation of sulfur: -2,0,+4,+6

- H_2S^{-2} - reductant
- $2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{SO}_2$
- $\text{S}^0, \text{S}^{+4}\text{O}_2$ – oxidant and reductant
- $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$ $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$
(reductant)
- $\text{S} + 2\text{Na} = \text{Na}_2\text{S}$ $\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{S} = 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
(oxidant)
- $\text{H}_2\text{S}^{+6}\text{O}_4$ - oxidant
- $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$