

Кислородом воздуха олово окисляется выше 150°C , образуя SnO_2 .
Это соединение встречается в виде руды.

Олово реагирует с галогенами.

Реакция с фтором протекает при обычной температуре чрезвычайно медленно, при 100°C очень бурно, с появлением пламени.



С хлором и бромом олово взаимодействует при обычной температуре, с йодом – при слабом нагревании.

При нагревании олово энергично реагирует с халькогенами и фосфором