

Выше 600°C сурьма окисляется на воздухе с образованием Sb_2O_3 .
При нагревании на воздухе при $800 - 900^{\circ}\text{C}$ образуется Sb_2O_4 .
Известен также оксид Sb_2O_5 .

Сурьма активно реагирует с галогенами.

Фторированием сурьмы получают пентафторид SbF_5 .

С хлором сурьма взаимодействует со вспышкой, образуя $SbCl_5$.

Так же энергично она реагирует с другими галогенами.

$SbBr_3$ получается со вспышкой при внесении порошкообразной сурьмы в жидкий бром.

SbI_3 удобнее всего получать, внося порошок сурьмы в раствор йода в сероуглероде



При сплавлении сурьма соединяется с халькогенами и фосфором.
Сульфид сурьмы Sb_2S_3 встречается в природе в качестве минерала.