

Выше 700°C германий быстро окисляется на воздухе до GeO_2 .



Германий легко взаимодействует с галогенами, давая тетрагалогениды. Так, $GeCl_4$ образуется при сжигании германия в токе хлора. Аналогичным образом могут быть получены $GeBr_4$, GeI_4 .



При температуре выше 600°C с серой германий образует сульфиды GeS , GeS_2



С селеном при $\sim 500^{\circ}\text{C}$ германий образует селенид GeSe .

