

Выше  $700^{\circ}\text{C}$  германий быстро окисляется на воздухе до  $\text{GeO}_2$ .



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  $600^{\circ}\text{C}$  с серой германий образует сульфиды  $\text{GeS}$ ,  $\text{GeS}_2$



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

