

С углеродом при  $1700 - 2100^{\circ}\text{C}$  бериллий образует  $\text{Be}_2\text{C}$ .

---

При взаимодействии бериллия с азотом при 500-900°C  
получается нитрид  $\text{Be}_3\text{N}_2$

---

На воздухе выше  $800^{\circ}\text{C}$  бериллий сгорает  
с образованием  $\text{BeO}$ .

---

С галогенами бериллий легко соединяется и образует  $BeG_2$ .

Безводный  $BeCl_2$  получают при нагревании металлического бериллия в токе сухого хлора.

---

Методы получения и свойства  $BeBr_2$  аналогичны хлориду.

С фосфором выше  $750^{\circ}\text{C}$  бериллий образует  $\text{Be}_3\text{P}_2$

---

При нагревании бериллий соединяется с серой.

---

Спеканием бериллия с мышьяком, селеном и теллуrom  
получены *BeAs<sub>2</sub>*, *BeSe*, *BeTe*.

---