

При  $200^{\circ}\text{C}$  натрий начинает поглощать водород, образуя гидрид  $\text{NaH}$ . Реакция идет при пропускании сухого водорода над слегка нагретым натрием.

Борид натрия ( $NaB_4$ ) может быть получен взаимодействием элементов при  $1000^{\circ}C$  (под давлением).

При 800 - 900<sup>0</sup>С с углеродом натрий образует карбид (ацетиленид)  $Na_2C_2$ . С графитом натрий образует соединения включения

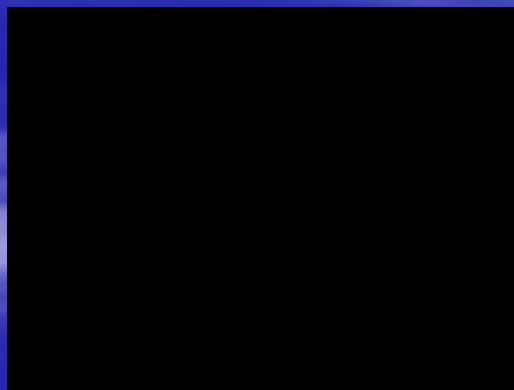
С азотом в электрическом разряде натрий дает нитрид  $Na_3N$  или азид  $NaN_3$ .

На воздухе выше  $200^{\circ}\text{C}$  натрий загорается. В зависимости от условий натрий окисляется до оксида  $\text{Na}_2\text{O}$  или пероксида  $\text{Na}_2\text{O}_2$ .

Силицид натрия может быть получен из элементов при 600 - 700<sup>0</sup>С.

Для фосфида натрия характерны формы  $Na_2P$ ,  $Na_2P_5$ .  
Они могут быть получены прямым взаимодействием элементов.

Натрий энергично взаимодействует с серой (растирание натрия с порошком серы сопровождается взрывом).





При обычной температуре натрий самовоспламеняется в атмосфере фтора и хлора. При **небольшом** нагревании он энергично взаимодействует с бромом и йодом.