

При сплавлении с бором никель образует бориды.
Из боридов описаны Ni_3B , Ni_2B , NiB , Ni_2B_3 .

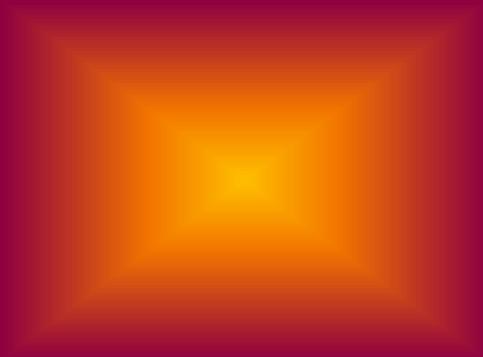
Расплавленный никель растворяет углерод с образованием карбида Ni_3C , который при кристаллизации разлагается с выделением графита.

Тонкодисперсный порошок никеля пирофорен.
Компактный никель начинает реагировать с кислородом при 550°C .

Безводные соли NiI_2 могут быть получены действием соответствующих галогенов на никель.

Так, безводный $NiCl_2$ получается при сгорании никеля в токе хлора

При сплавлении никеля с кремнием образует силициды.
Реакция протекает с выделением тепла.



С парами фосфора никель образует фосфиды.
Реакция протекает со значительным выделением тепла.

При нагревании (в особенности в измельченном состоянии) никель легко окисляется галогенами, серой, селеном, теллуром, образуя галогениды, сульфиды, селениды, теллуриды.

Никель легко соединяется не только с серой, но и с мышьяком.
Он сплавляется с мышьяком с образованием арсенидов.
Арсениды $NiAs$, $NiAs_2$ встречаются в виде минералов.