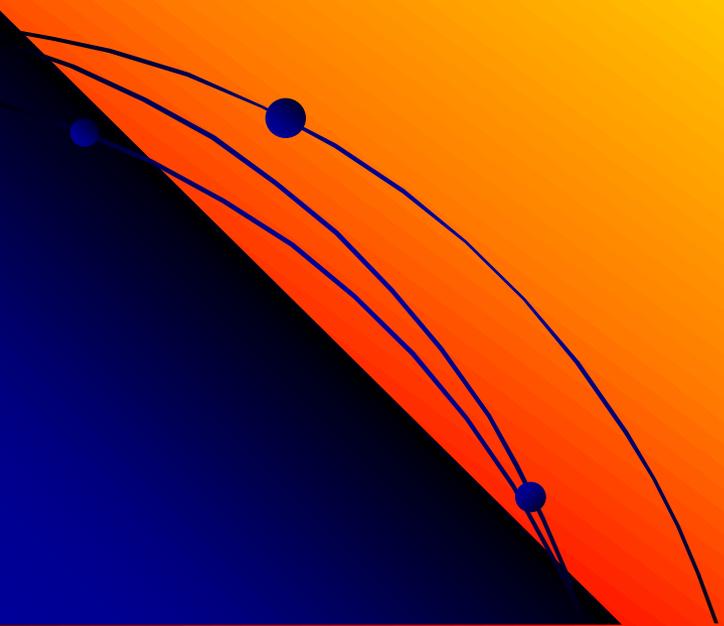
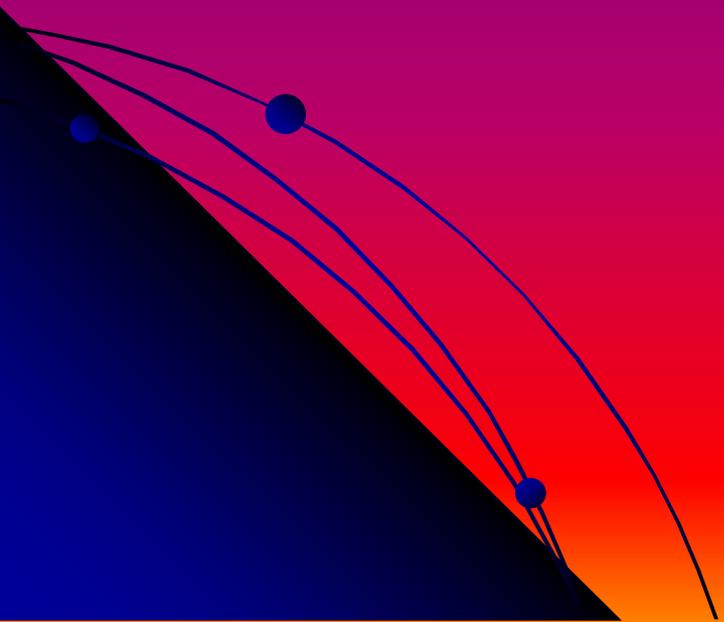


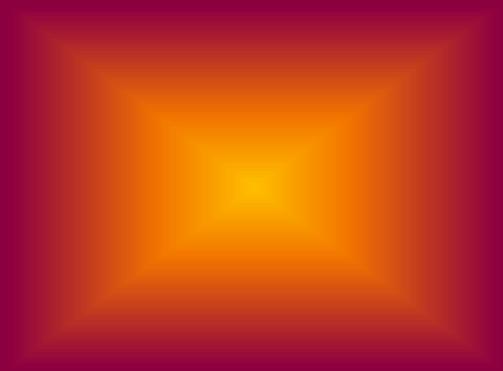
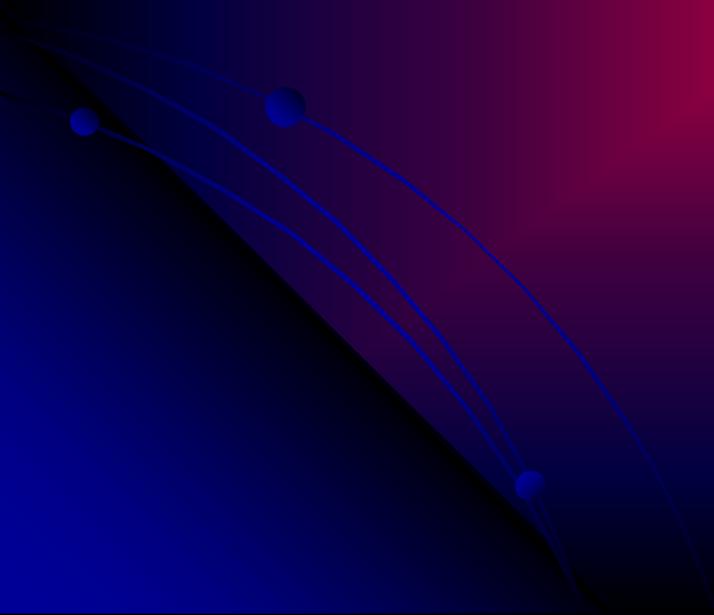
При 300 - 400⁰С в токе сухого водорода стронций образует гидрид SrH_2 .



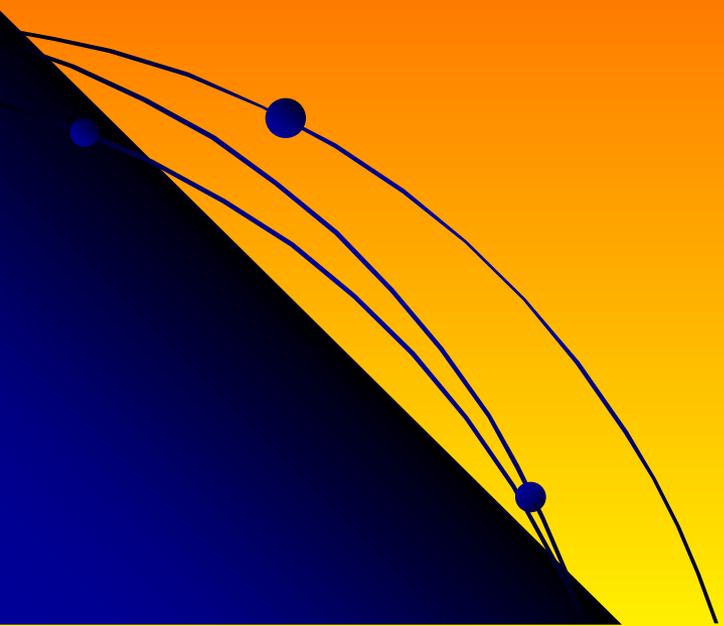
Для получаемого синтезом из элементов борида стронция характерен состав SrB_6 .



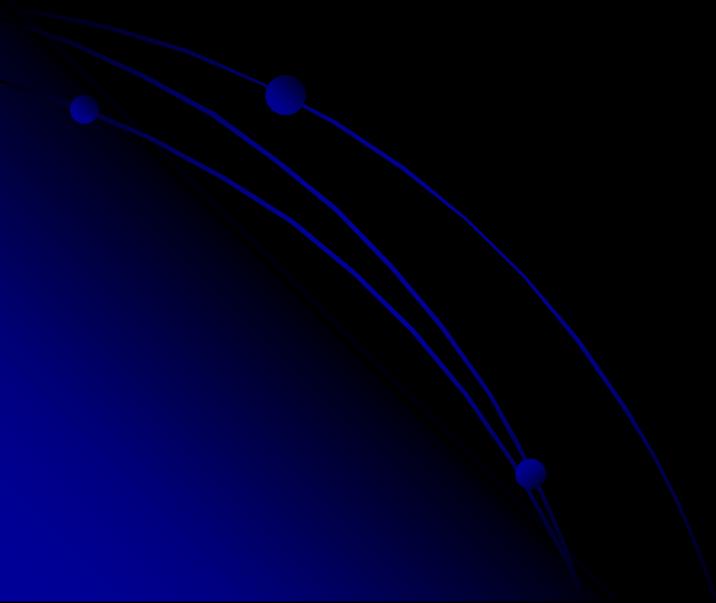
При накаливании с углеродом стронций образует карбид SrC_2



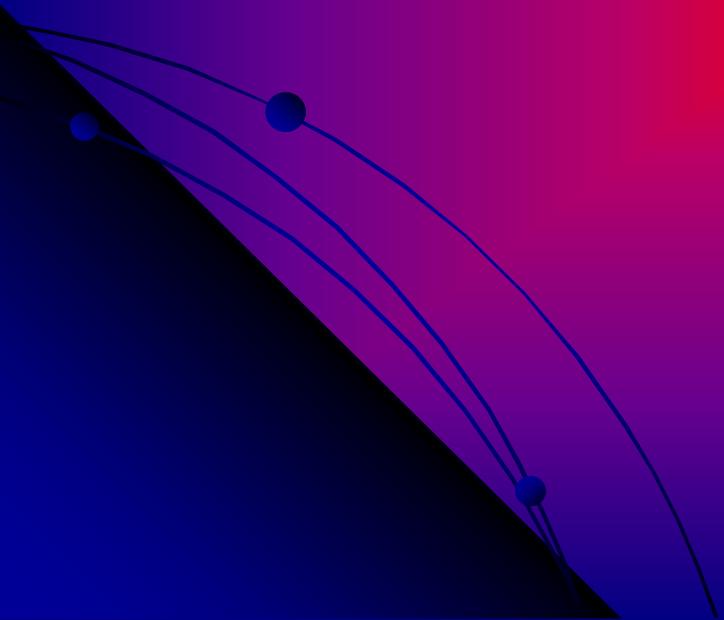
С азотом стронций соединяется уже при слабом нагревании (350°C) с образованием нитрида



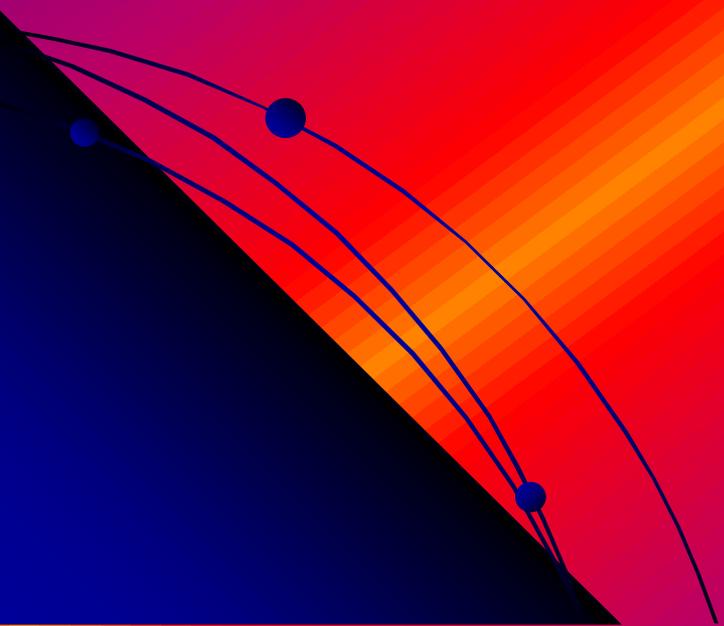
При нагревании на воздухе стронций воспламеняется.



Стронций реагирует и с галогенами



С кремнием при нагревании стронций образуются силициды $SrSi$, $SrSi_3$.



При нагревании стронция с серой, селеном и теллуrom образуются халькогениды: SrS , $SrSe$, $SrTe$.

