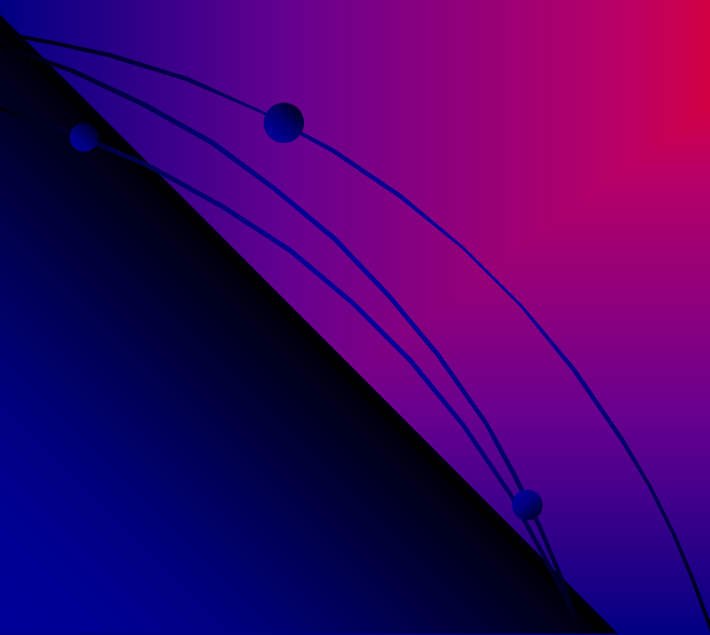
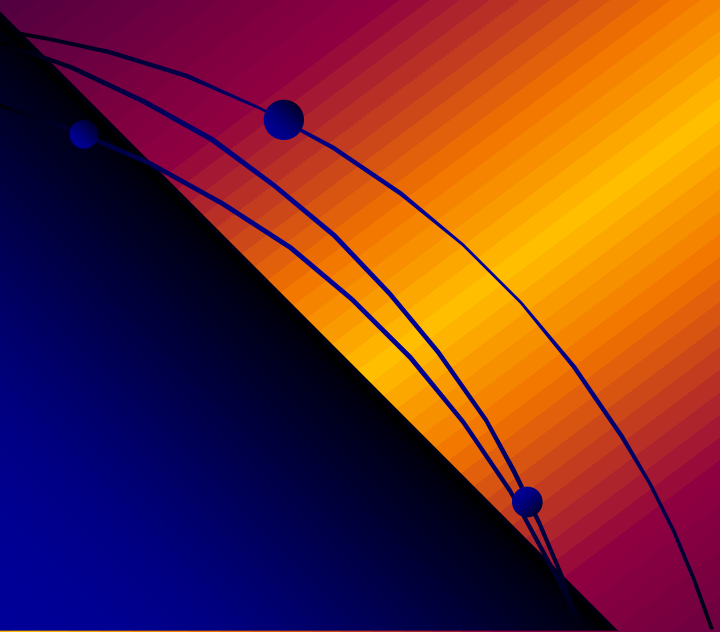


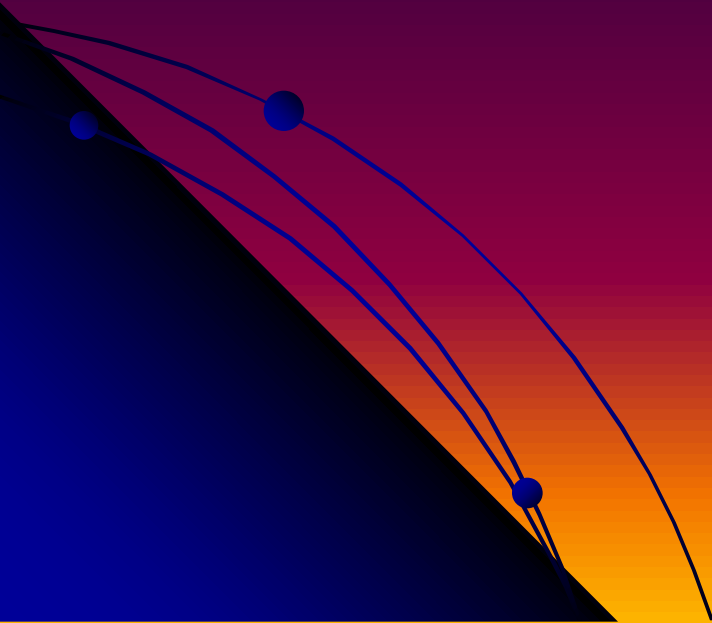
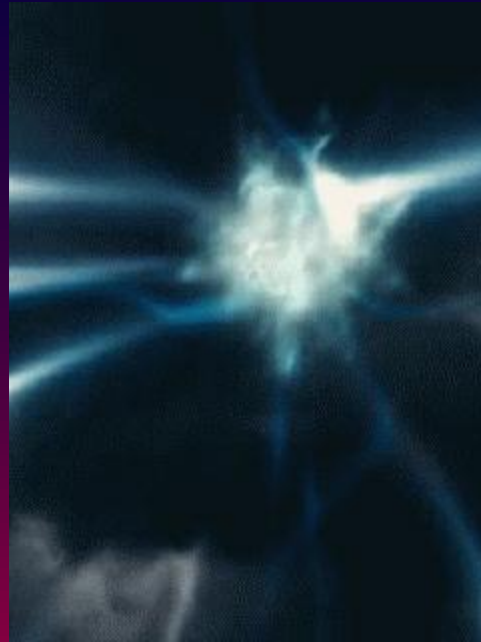
Рубидий взаимодействует с сухим водородом при нагревании под давлением 5-10 МПа в присутствии катализатора с образованием гидрида. Имеются данные, что при нагревании рубидия в атмосфере водорода при температуре 350 - 400<sup>0</sup>С образуется гидрид *RbH*.



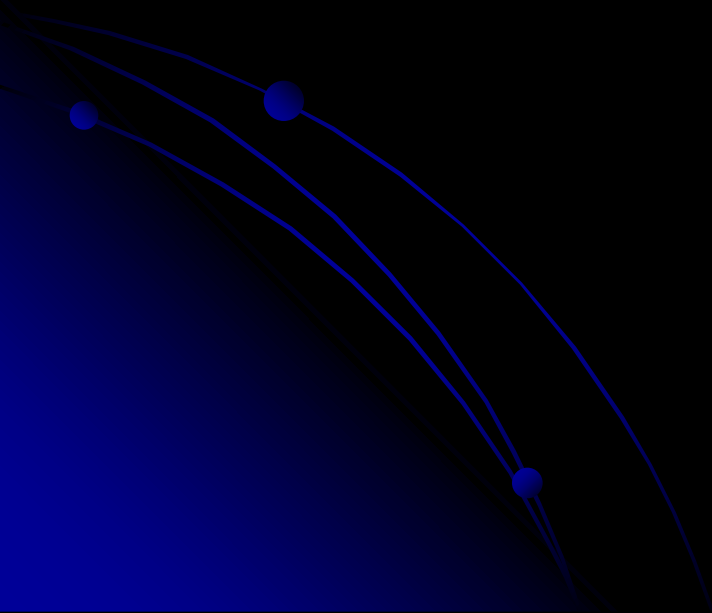
С порошком графита при 200-350<sup>0</sup>С рубидий образует карбид.



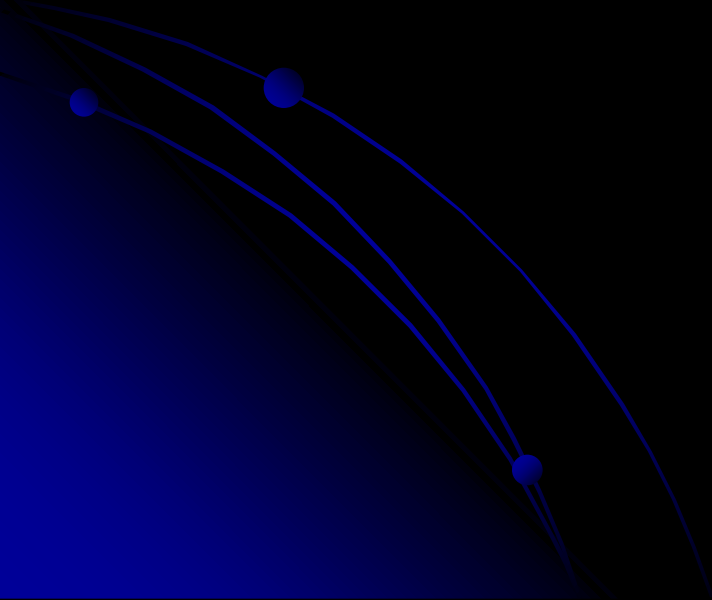
С азотом в обычных условиях рубидий непосредственно не взаимодействует.  
С жидким азотом в электрическом разряде между электродами,  
изготовленными из рубидия, образуется нитрид.



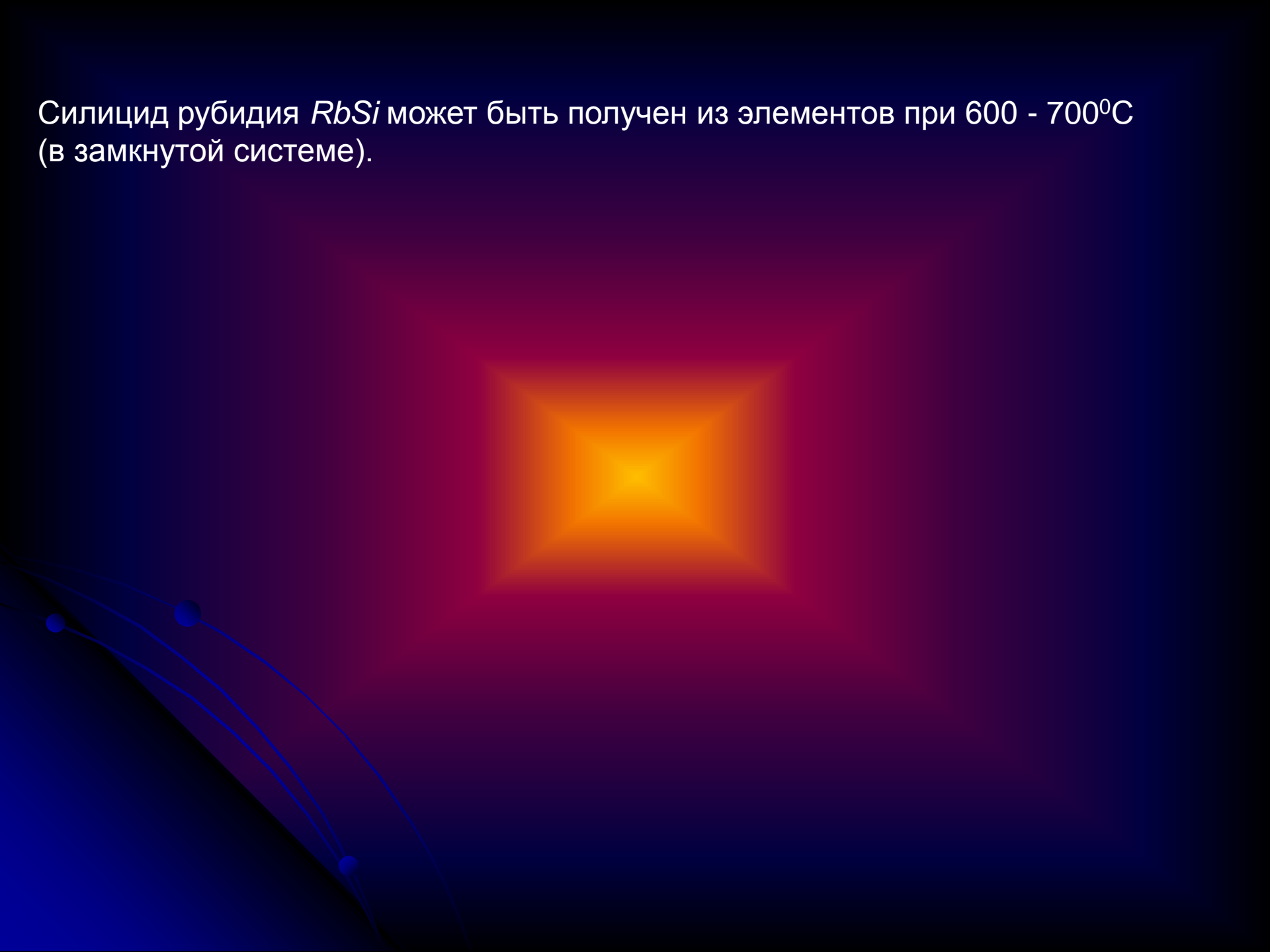
На воздухе рубидий мгновенно воспламеняется, образуется  $RbO_2$ .



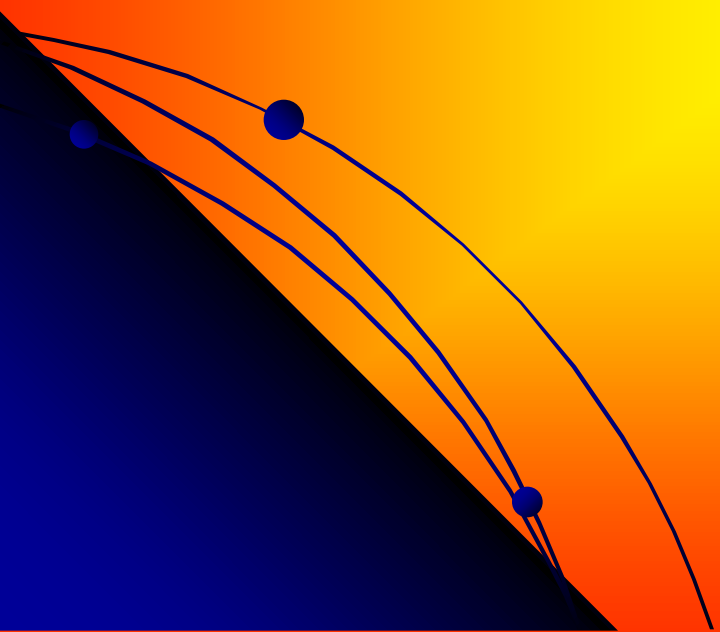
Рубидий непосредственно соединяется с галогенами. В атмосфере фтора он воспламеняется. При наличии следов влаги воспламеняется и в хлоре. Взаимодействие рубидия с жидким бромом сопровождается сильным взрывом. С йодом реакция протекает менее энергично.



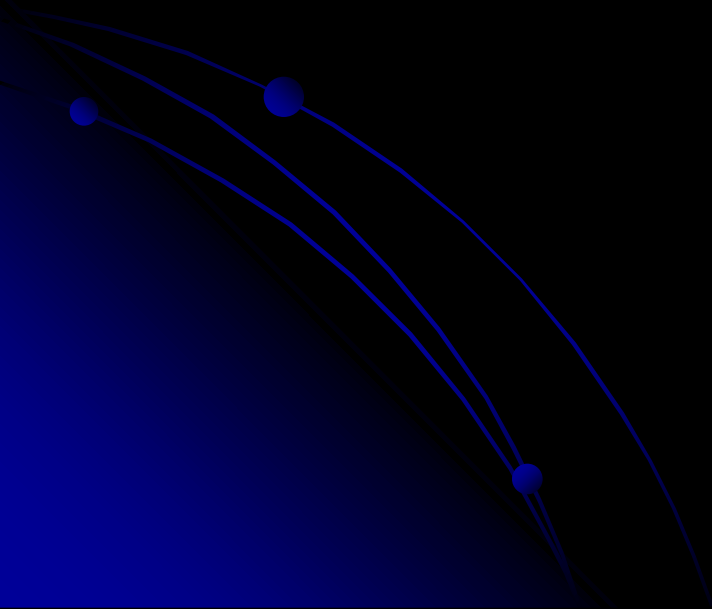
Силицид рубидия  $RbSi$  может быть получен из элементов при 600 - 700°C (в замкнутой системе).



С красным фосфором при 400 - 430°C образуется фосфид  $Rb_2P_5$ .



Образование  $Rb_2S$  при растирании рубидия с порошком серы сопровождается взрывом.





При сплавлении рубидия в вакууме с селеном и теллуром получают селенид и теллурид рубидия.

