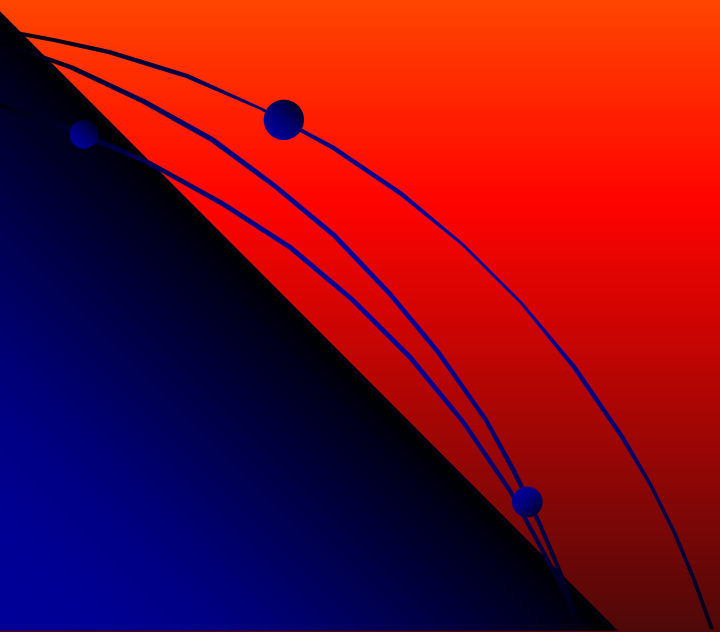
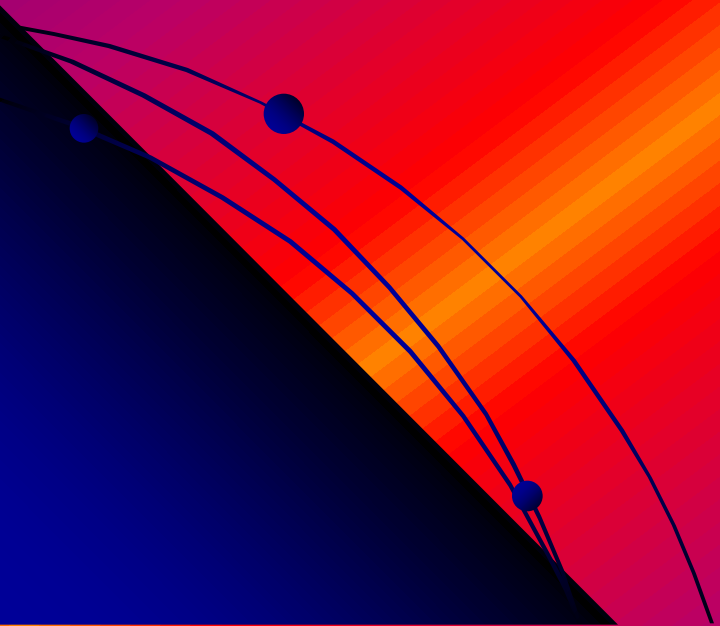


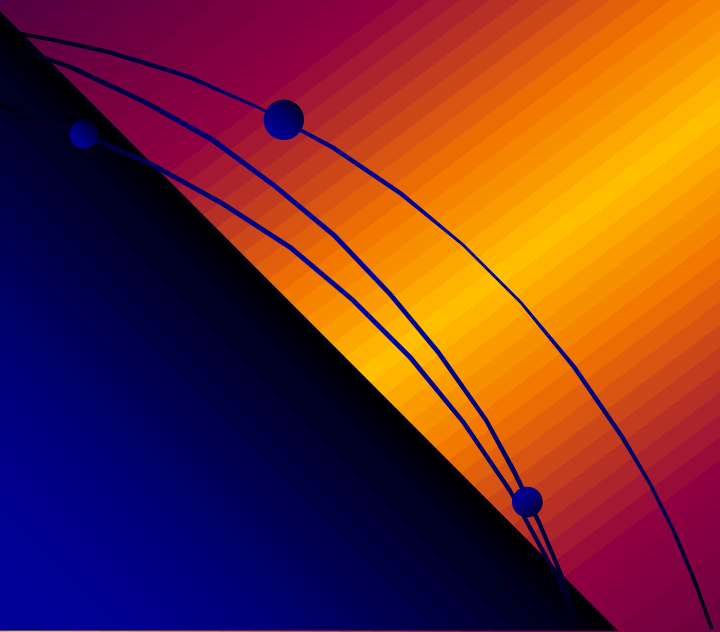
С водородом тантал взаимодействует выше 300°C , образуя гидрид переменного состава.



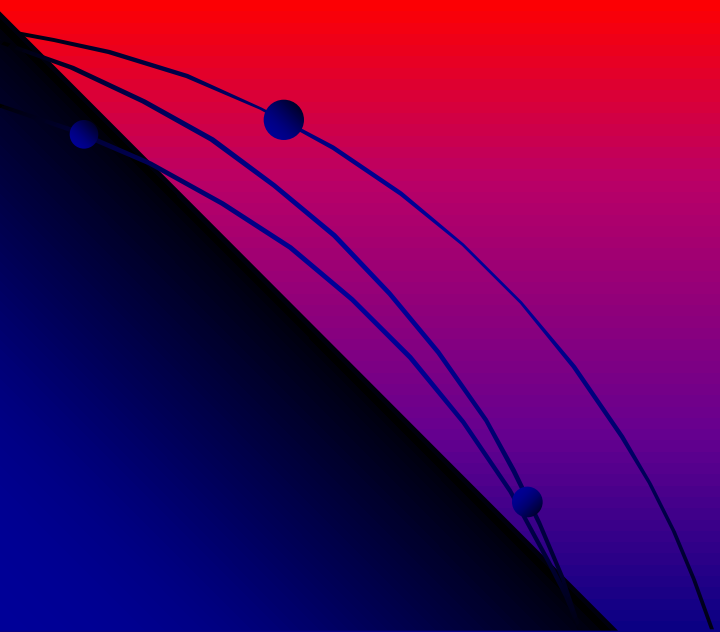
При нагревании с бором тантал образует бориды



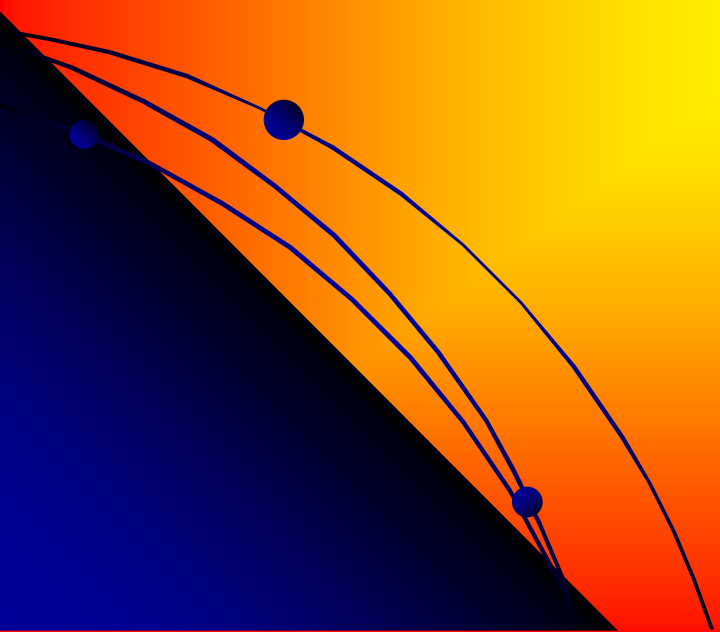
С углеродом при 800 - 1100⁰С тантал образует два карбида TaC , Ta_2C



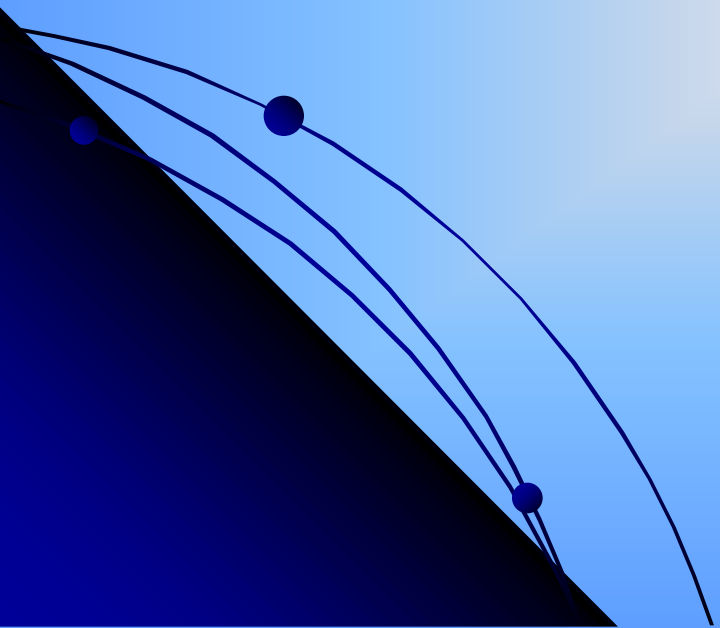
При нагревании мелко раздробленного тантала в азоте образует нитриды
 TaN , Ta_2N .



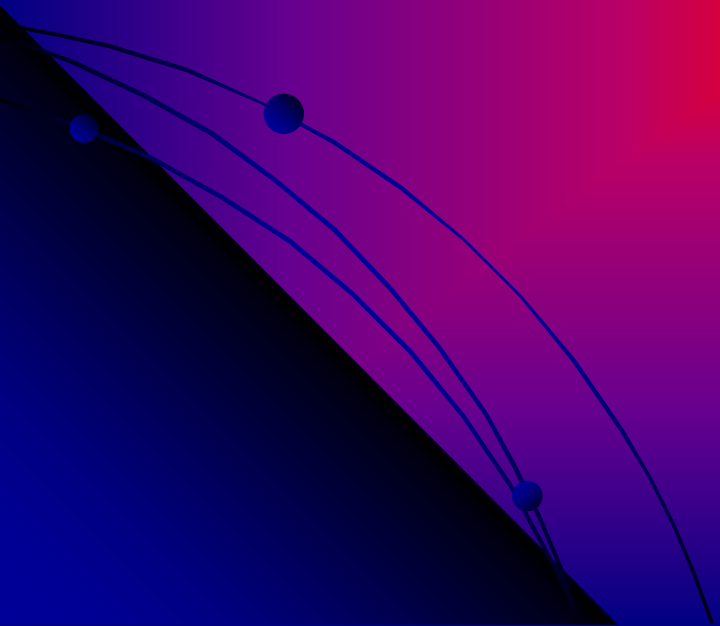
В компактном виде тантал начинает окисляться на воздухе выше 300°C .
В кислороде его порошок сгорает с испусканием яркого света.



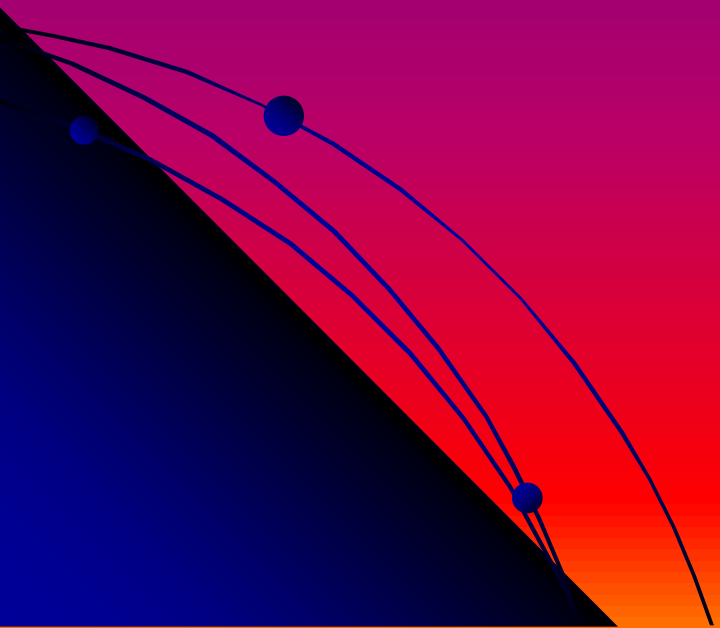
С фтором тантал реагирует уже при обычной температуре.



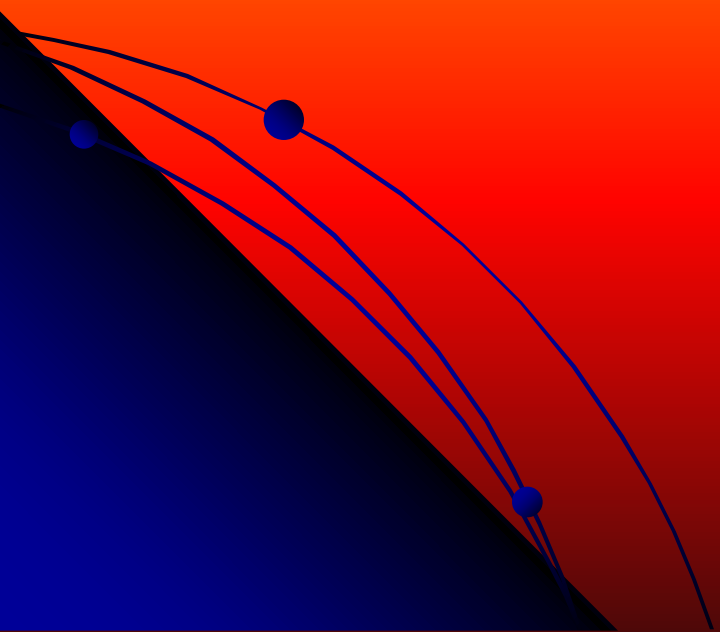
При нагревании тантала с кремнием образуются силициды.



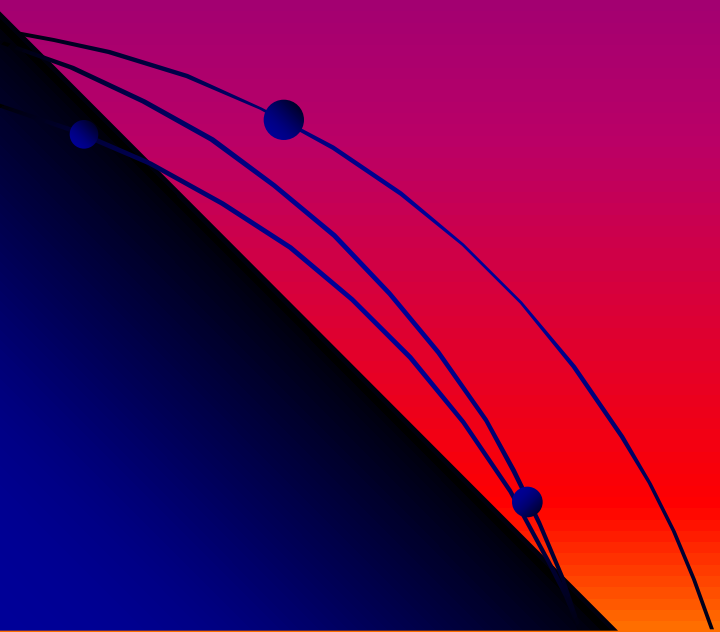
При нагревании с фосфором тантал образует фосфиды TaP , Ta_2P .



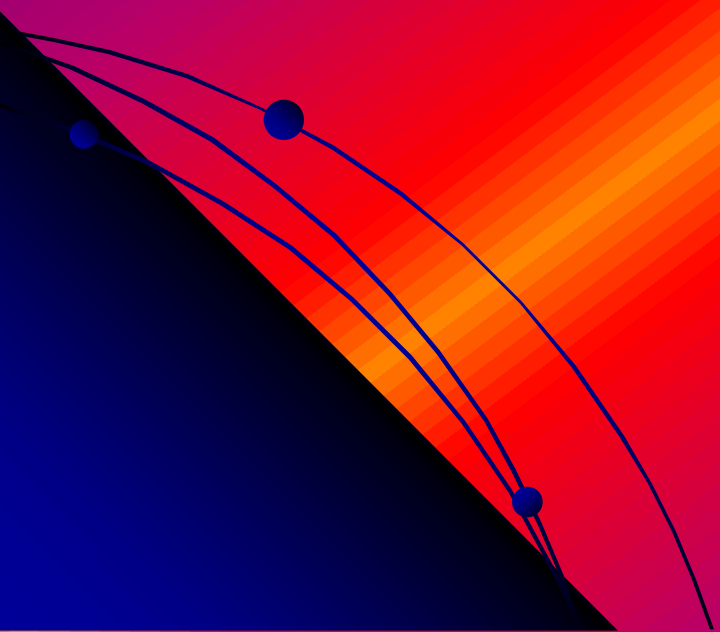
С серой тантал соединяется при нагревании с образованием пламени.
Образуются сульфиды TaS_2 , TaS_3 .



Тантал взаимодействует с хлором выше 200°C.
Ниже 150°C на него не действуют хлор, бром и йод.
При сгорании в хлоре образуется $TaCl_5$.



С мышьяком при нагревании тантал образует арсениды $TaAs$, $TaAs_2$



Тантал устойчив к действию сухих брома и йода при 150⁰С,
с бромом реагирует при 500⁰С с образованием $TaBr_5$,
 TaI_5 получают из элементов

