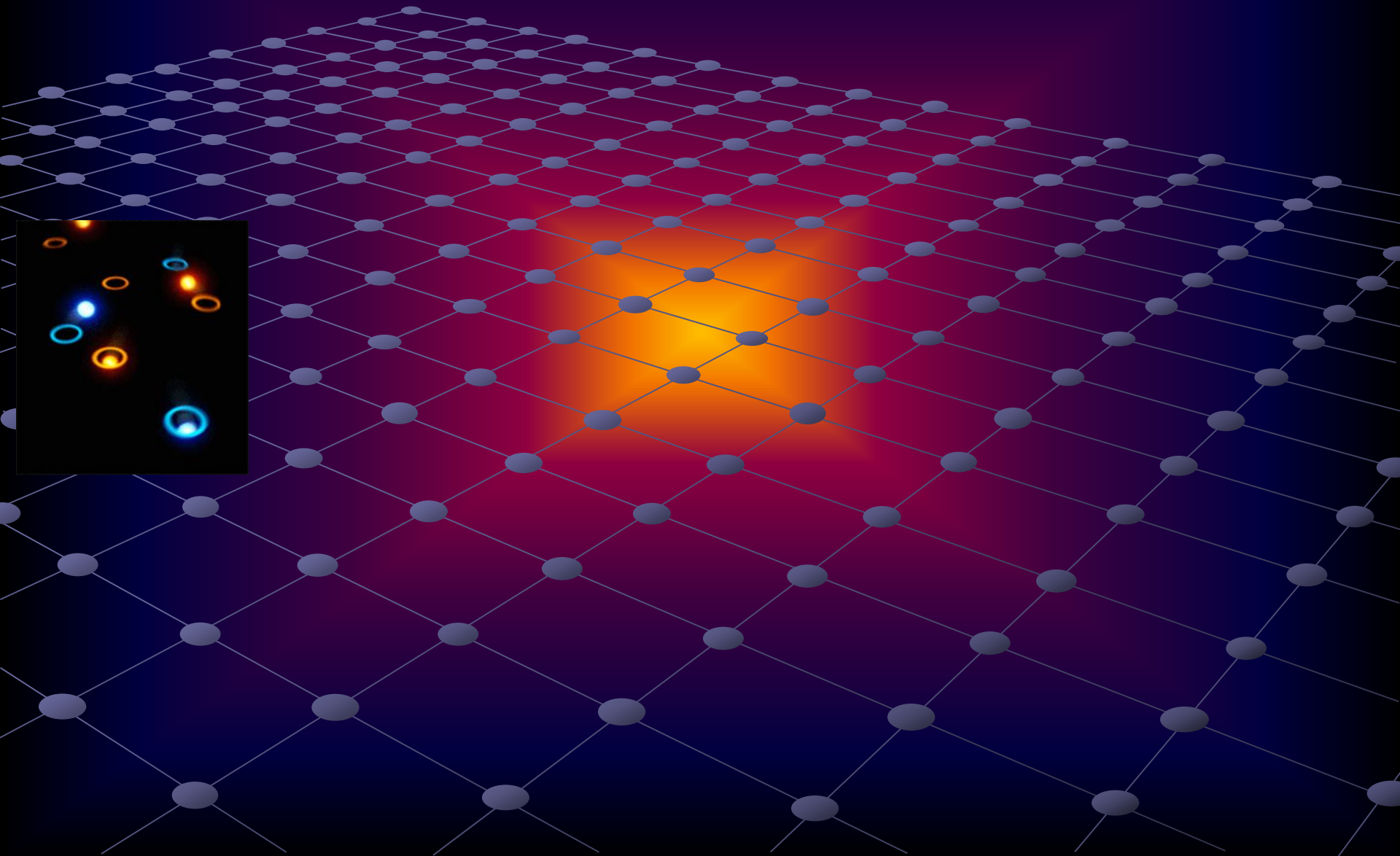
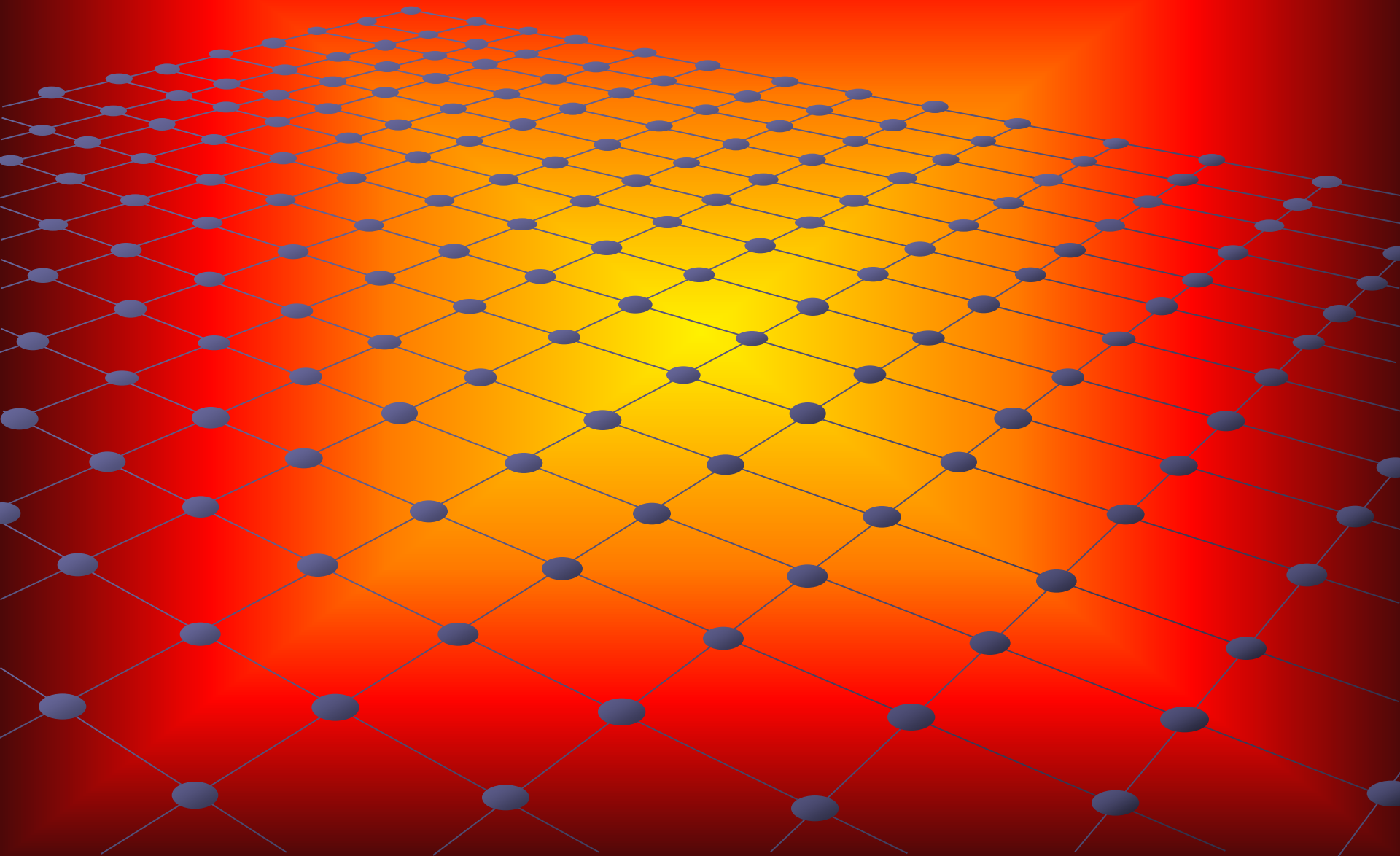


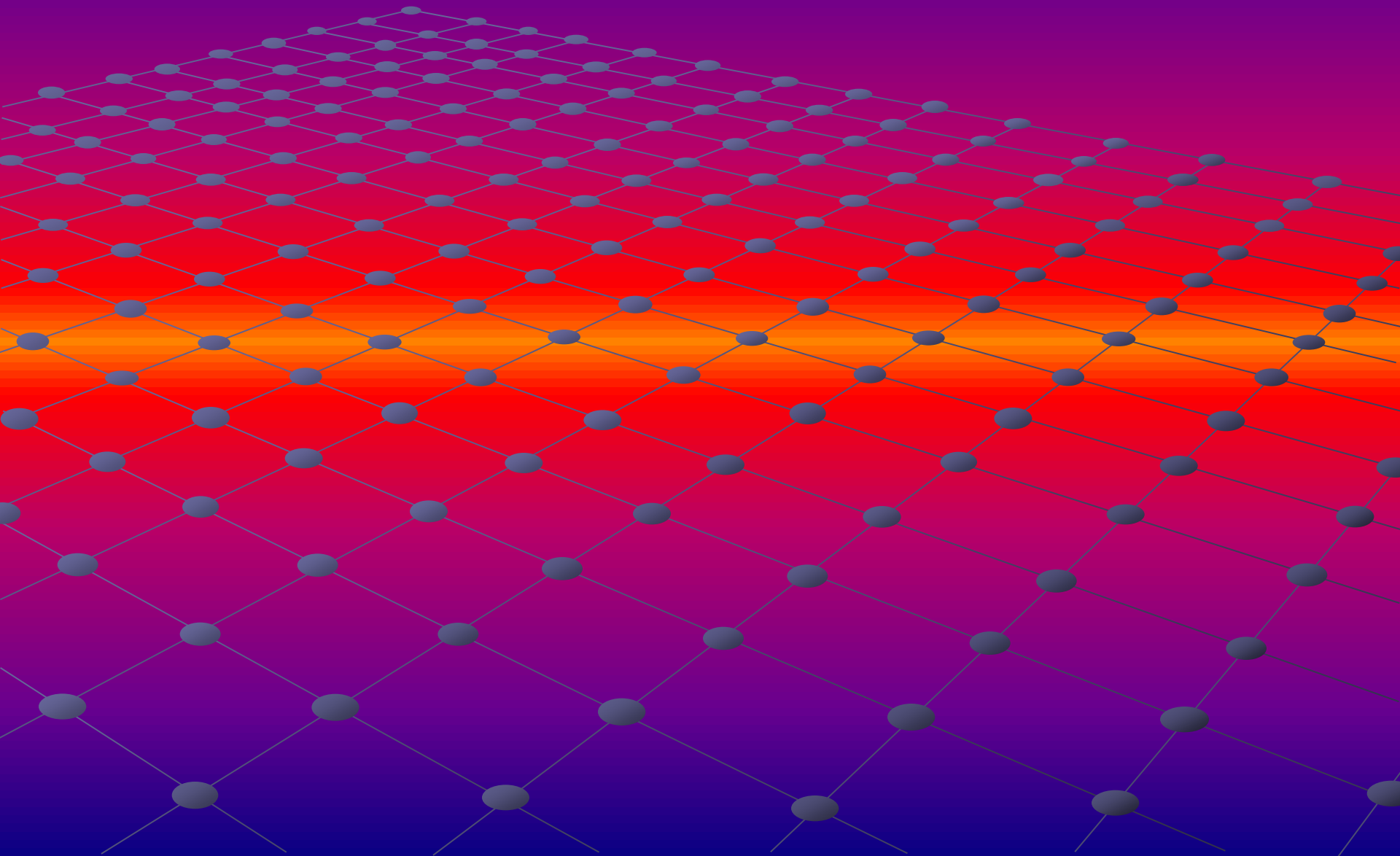
При 350 - 400⁰С гафний поглощает водород с образованием гидрида HfH_2



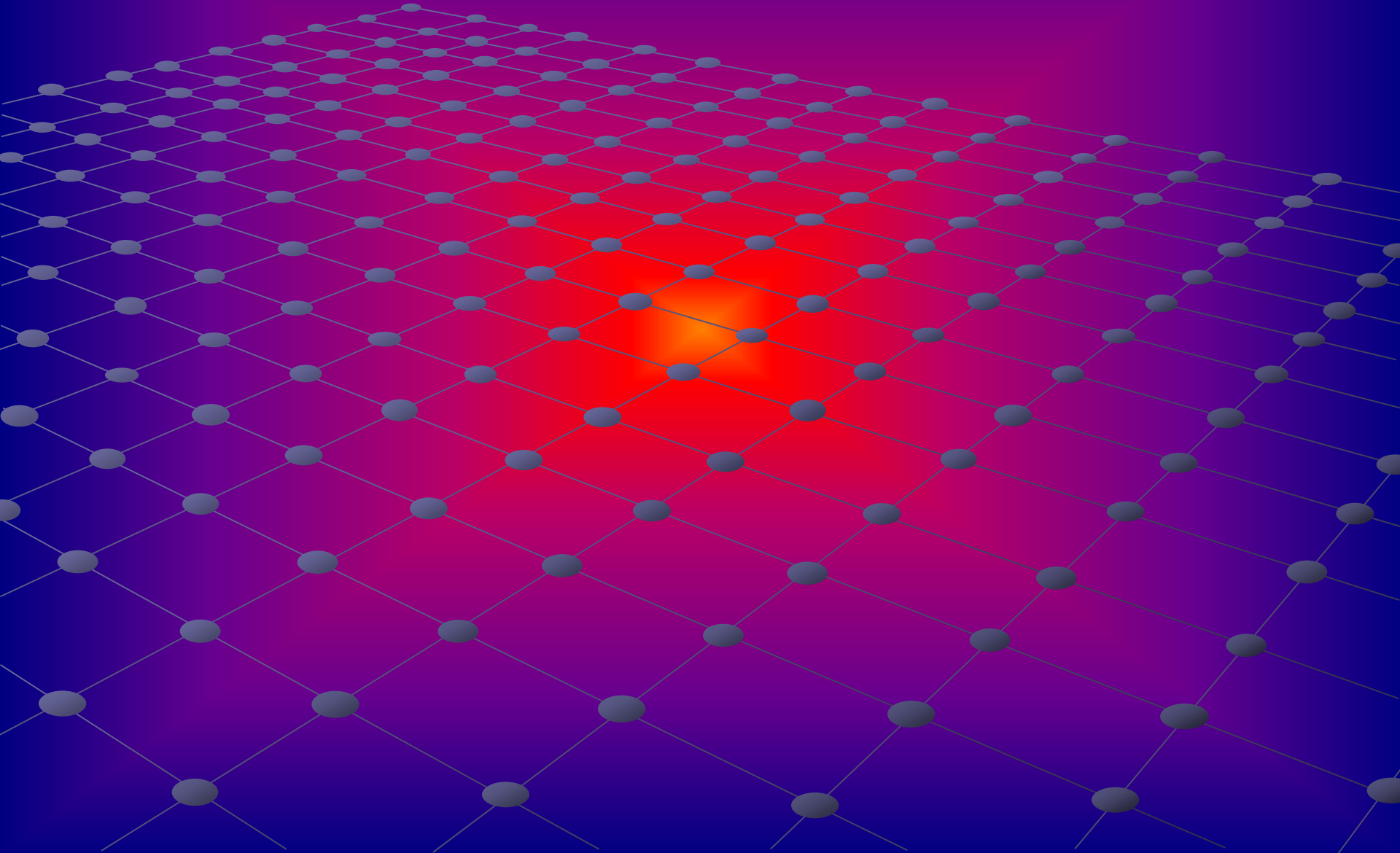
С углеродом при 1800 - 2000⁰С гафний образует карбид *HfC*



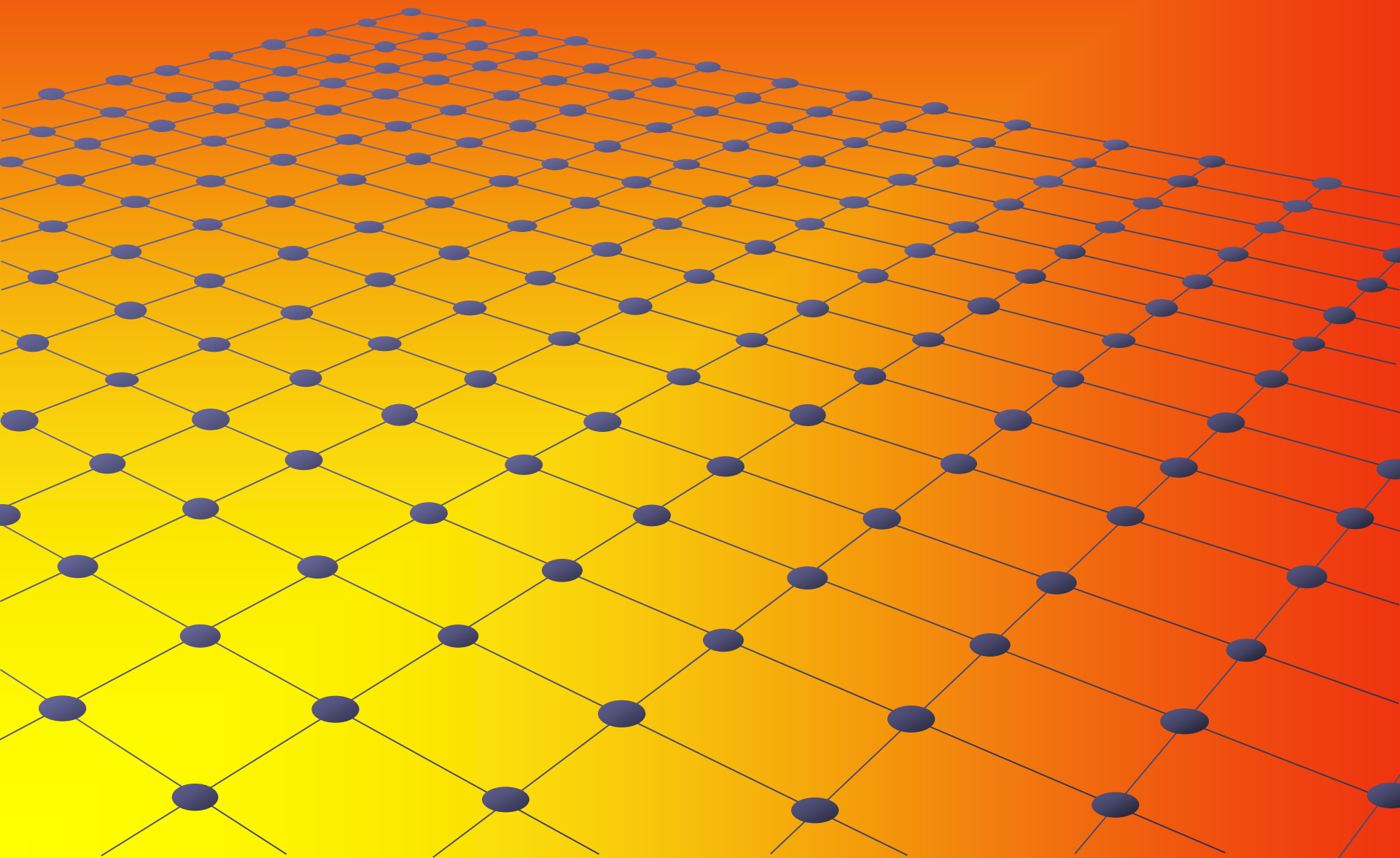
С азотом при 700 - 800°C гафний образует нитрид HfN .



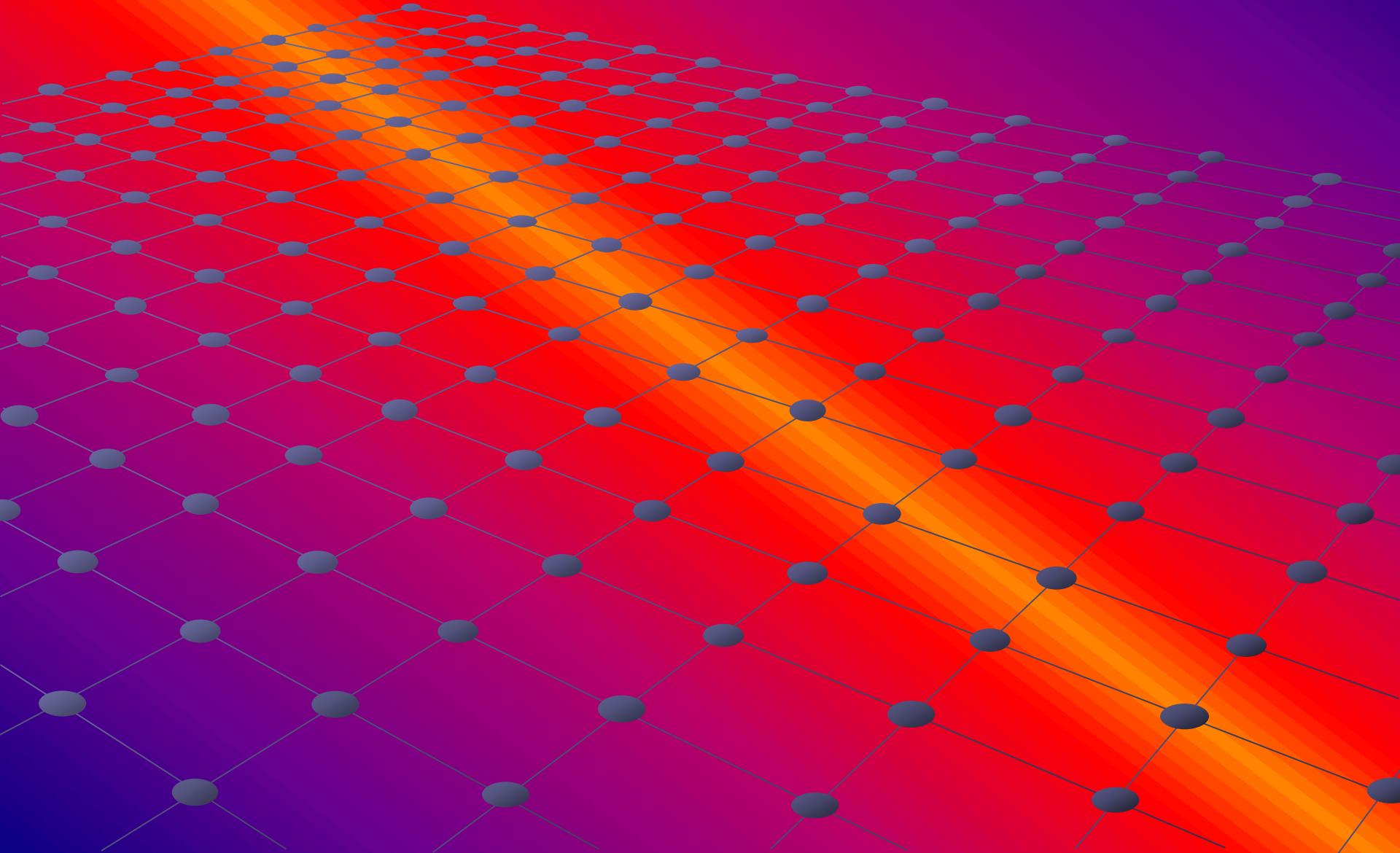
Выше 700°C с кислородом гафний образует HfO_2 .



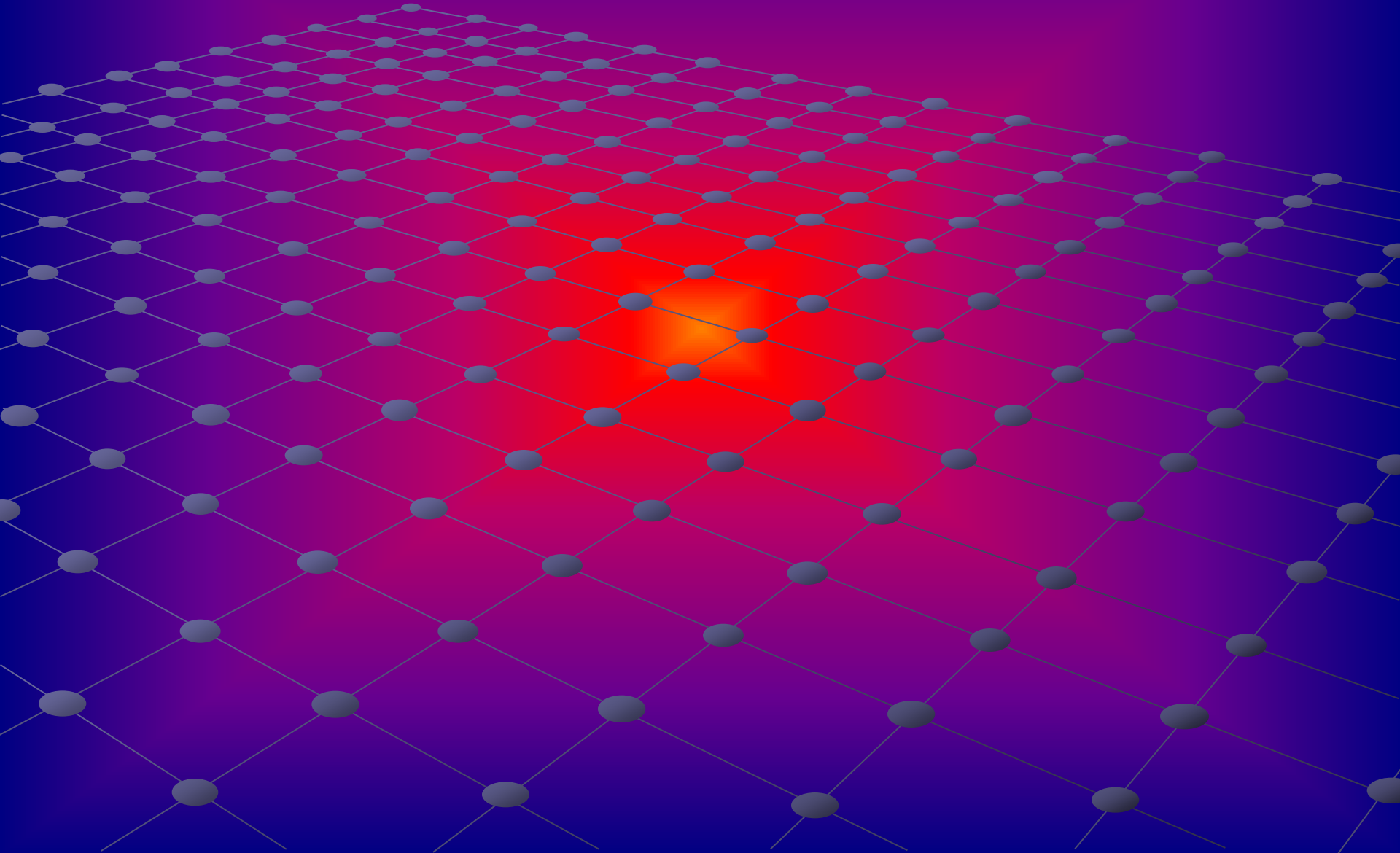
С галогенами при 200 - 400⁰С гафний образует тетрагалогениды
HfF₄. HfCl₄. HfBr₄. HfI₄.



С кремнием выше 1000°C гафний образует силицид HfSi .



При нагревании с серой гафний образует сульфиды HfS_3 , HfS_3 .



Взаимодействием элементов при нагревании получен селенид $HfSe_2$.

