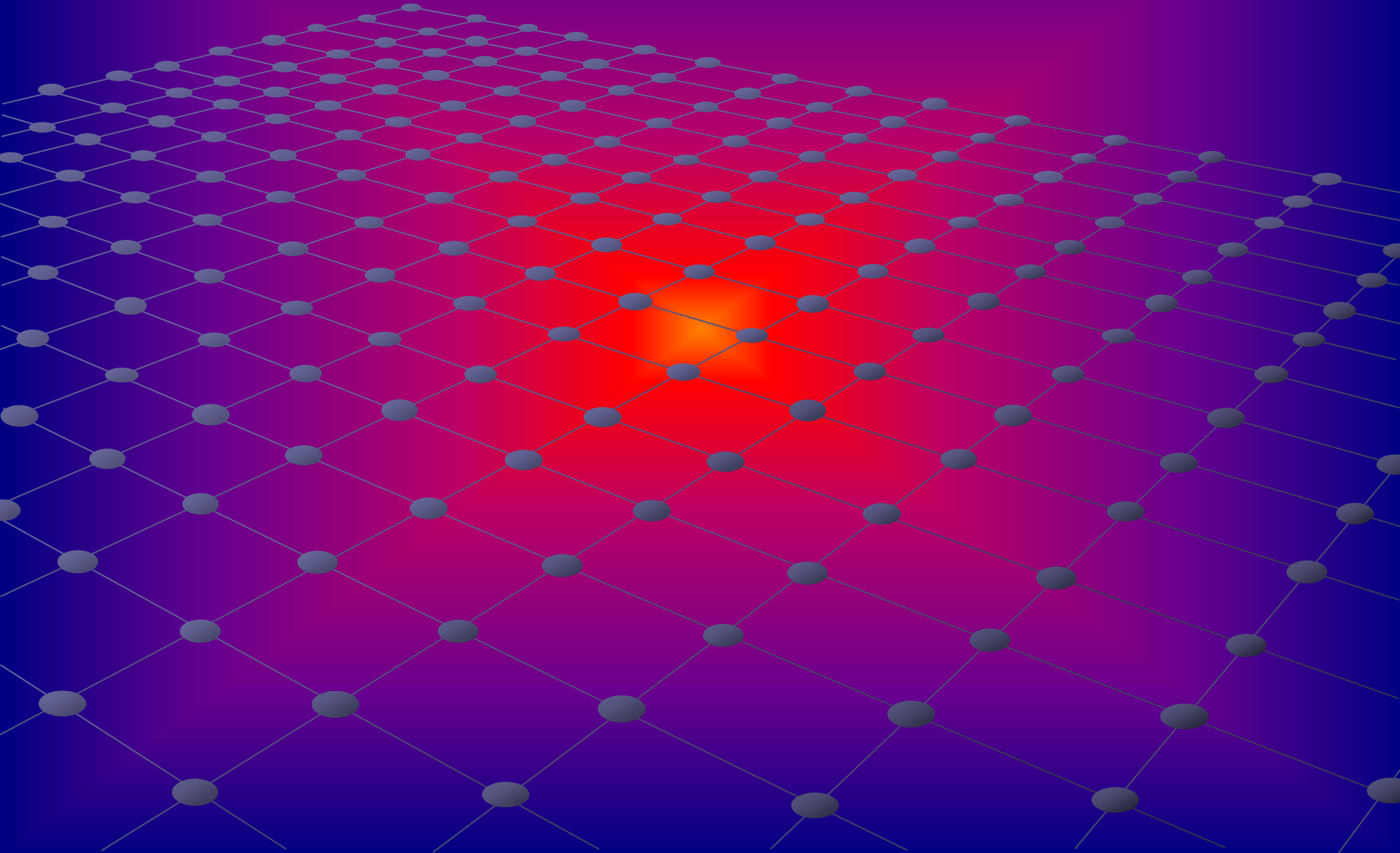
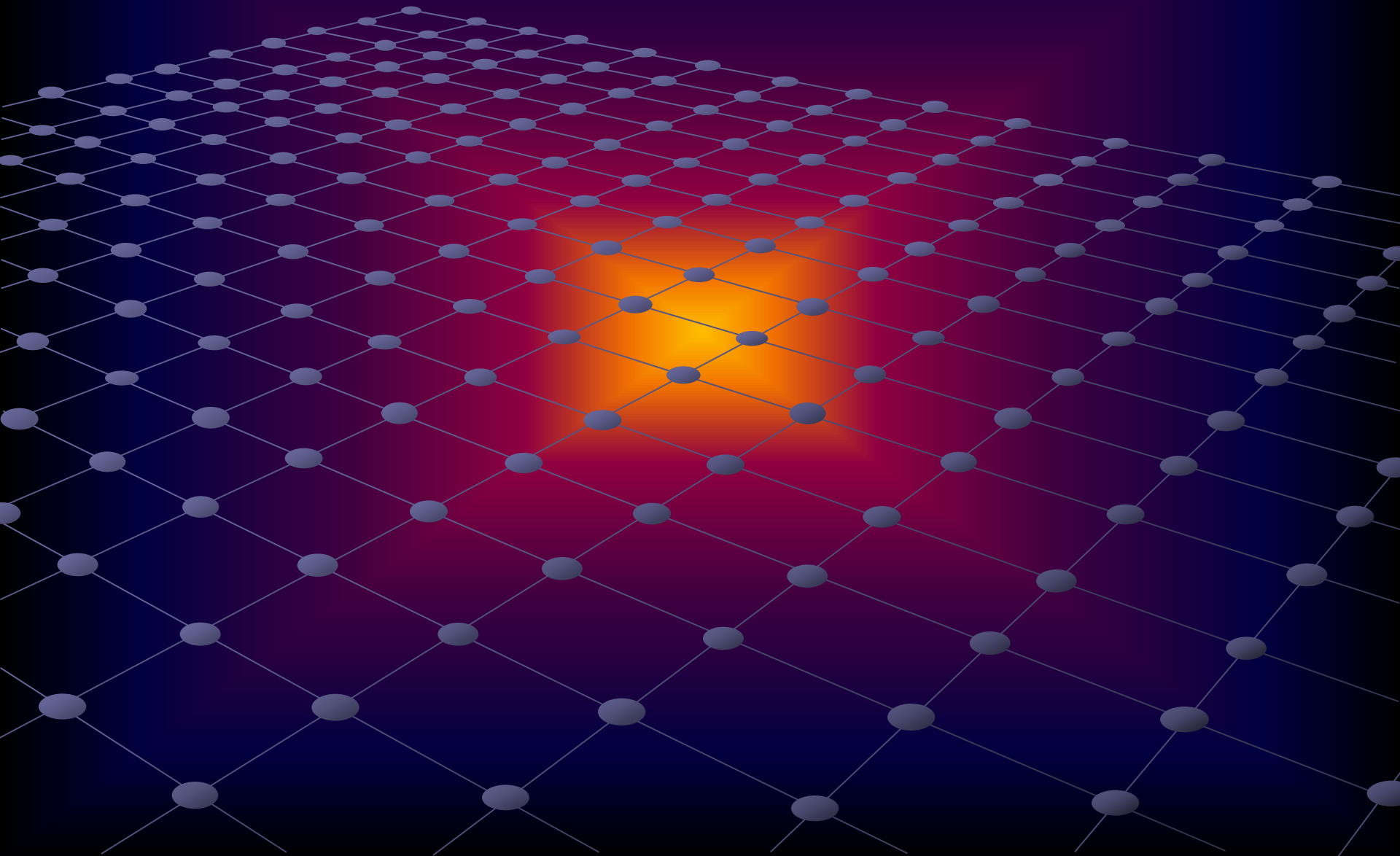


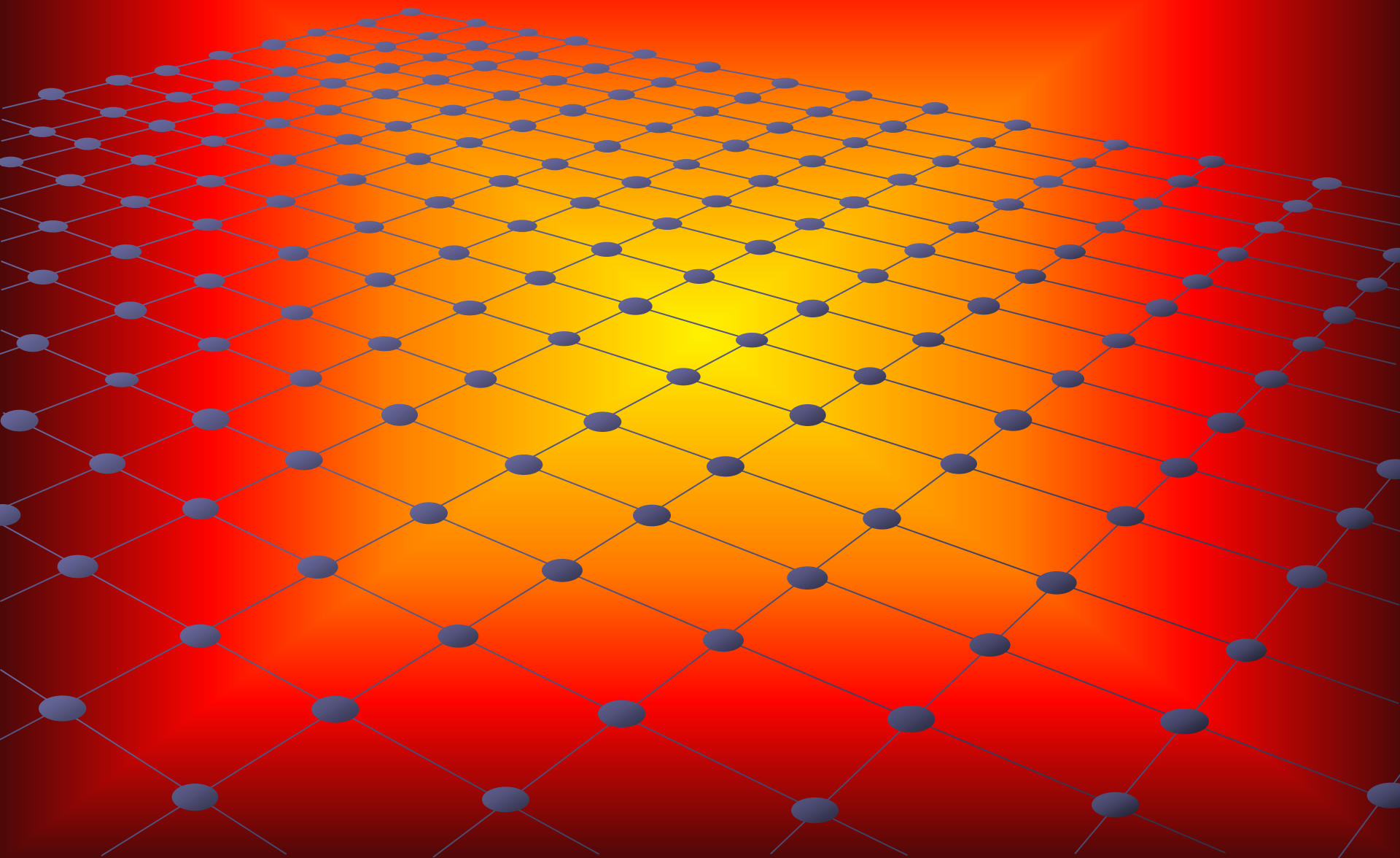
При прокаливании порошка иридия в токе кислорода при 600 - 1000°C образуется в незначительном количестве диоксид  $IrO_2$ . Кислород начинает отщепляться выше 800°C.



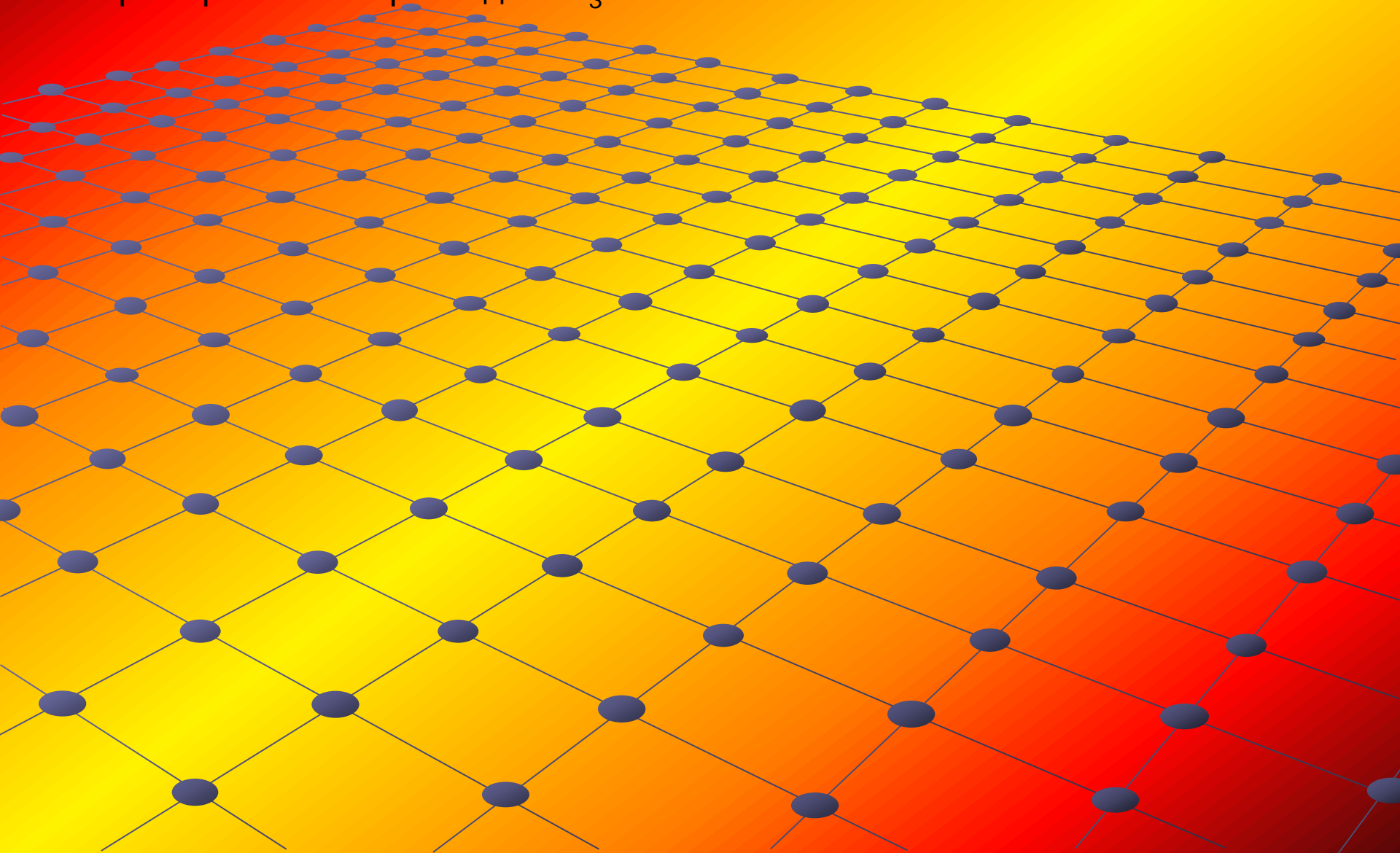
Иридий взаимодействует с фтором при 400 - 450°C,  
образуется  $IrF_4$ ,  $IrF_6$  (малоустойчиво).



При температуре красного каления иридий соединяется с серой. Известен  $IrS_2$ .



С хлором иридий соединяется лишь при температуре около  $600^{\circ}\text{C}$ .  
Известен  $\text{IrCl}_3$ .  $\text{IrCl}_2$  образуется в узком интервале температур  $767 - 773^{\circ}\text{C}$   
при взаимодействии иридиевой черни с хлором при атмосферном давлении  
или при термическом распаде  $\text{IrCl}_3$ .



С мышьяком иридий реагирует довольно трудно, известен  $\text{IrAs}_2$

