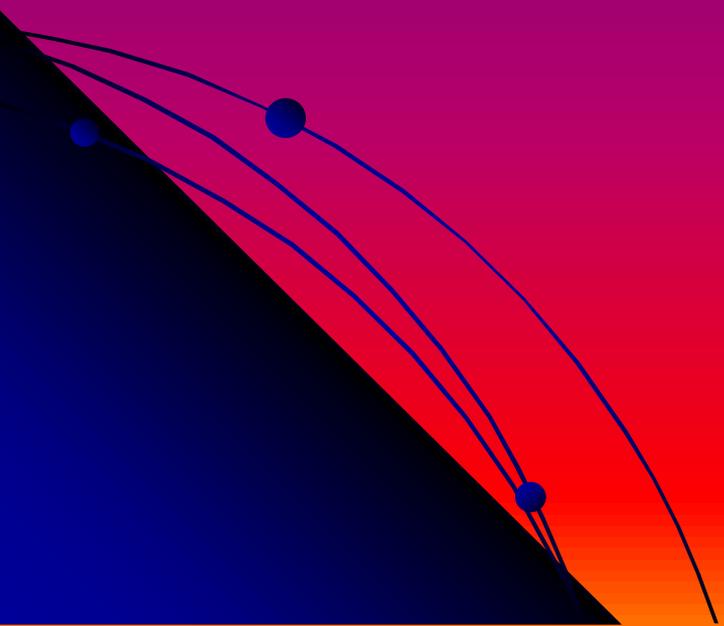
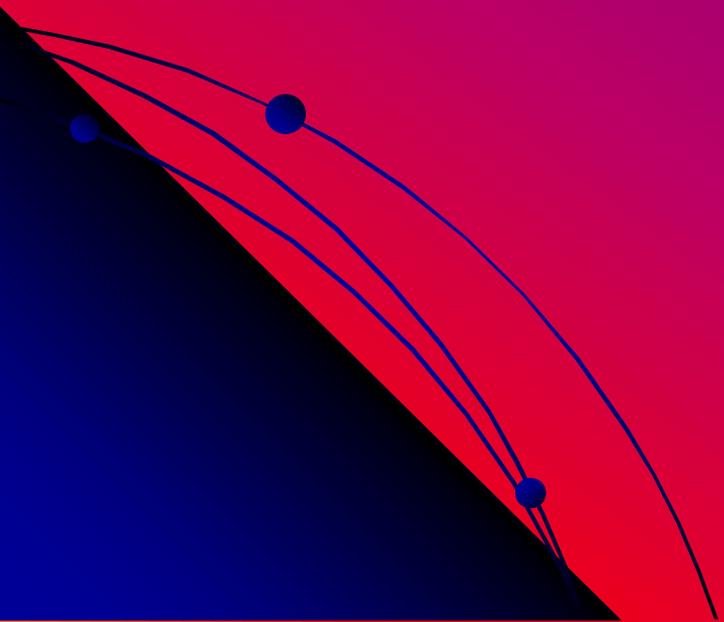


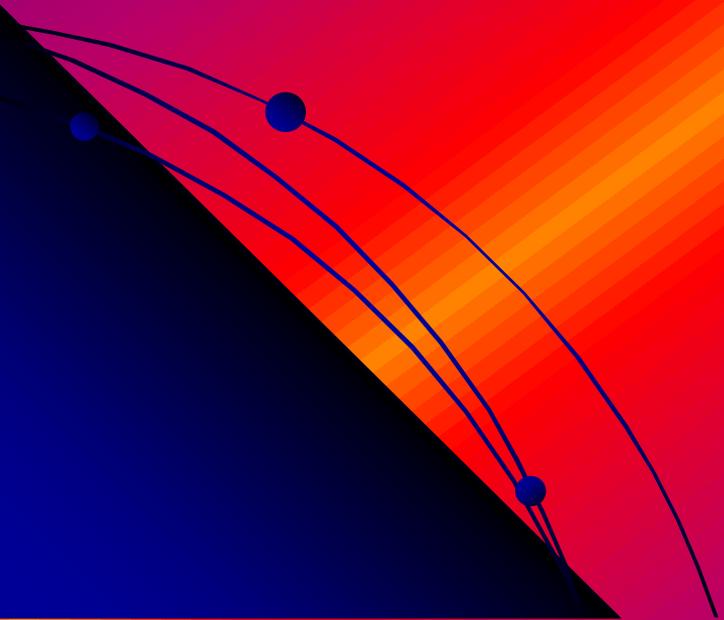
Взаимодействуя с водородом при 315-1540<sup>0</sup>С, иттрий образует гидриды различного состава. Известны  $YH_3$ ,  $YH_2$ .



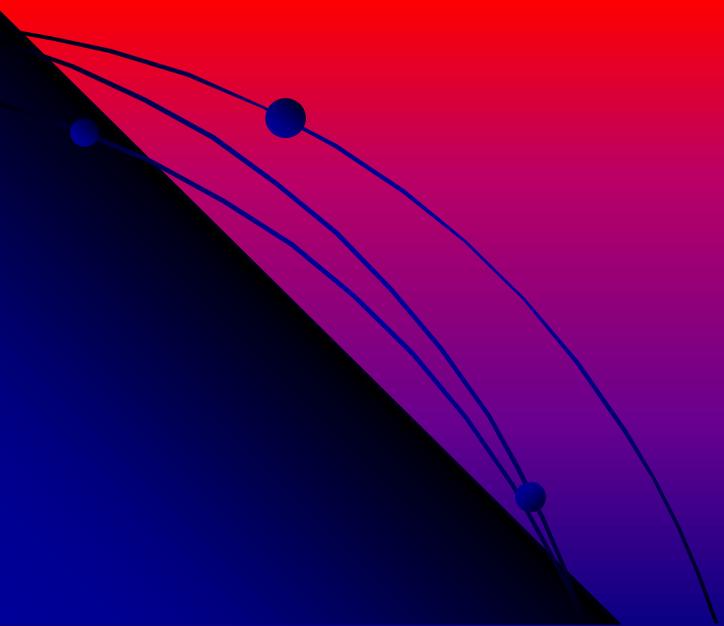
При нагревании иттрий реагирует с углеродом



При  $760^{\circ}\text{C}$  иттрий соединяется с азотом, давая нитрид

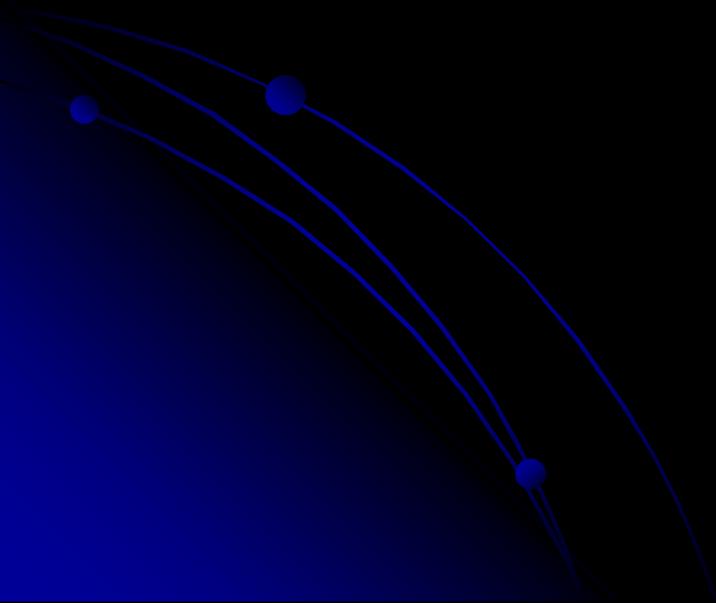


Интенсивное окисление иттрия кислородом воздуха начинается выше  $760^{\circ}\text{C}$ .  
При  $470^{\circ}\text{C}$  иттрий загорается на воздухе, горит красноватым пламенем.

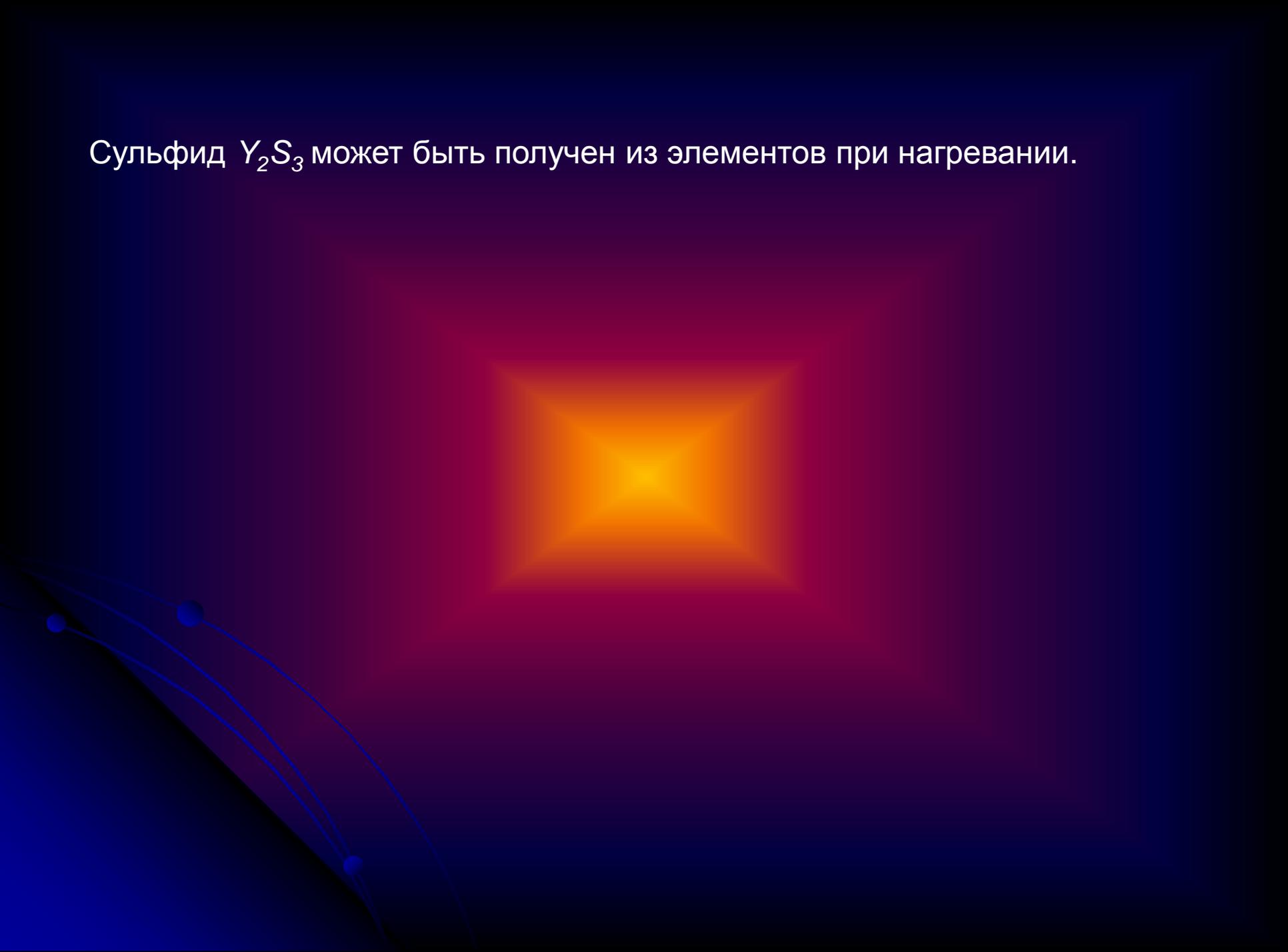


При нагревании иттрий реагирует также с галогенами, давая  $YF_3$ ,  $YCl_3$ ,  $YBr_3$ ,  $YI_3$ .

В токе хлора он воспламеняется уже при  $200^\circ\text{C}$ .



Сульфид  $Y_2S_3$  может быть получен из элементов при нагревании.



С фосфором иттрий реагирует также при нагревании.

