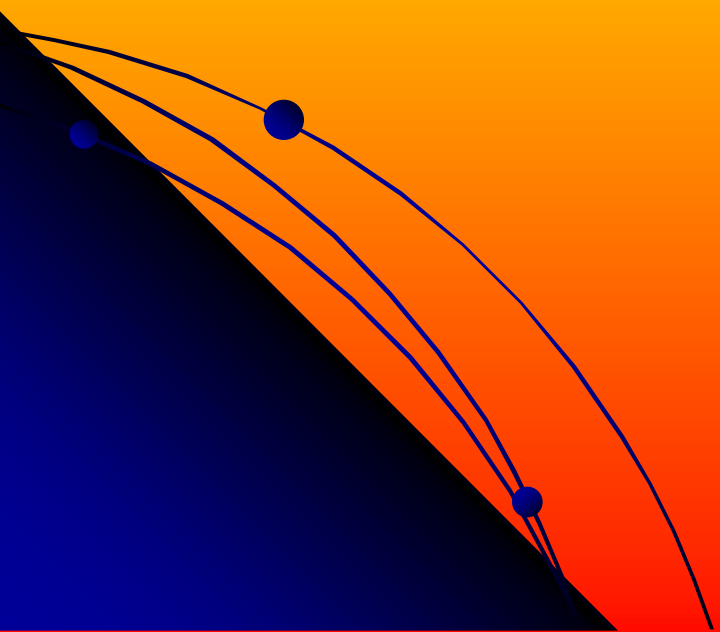
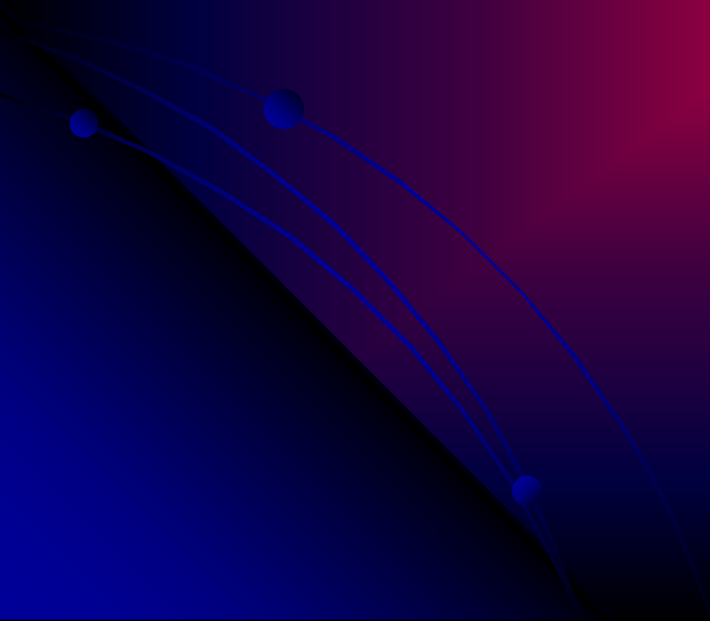


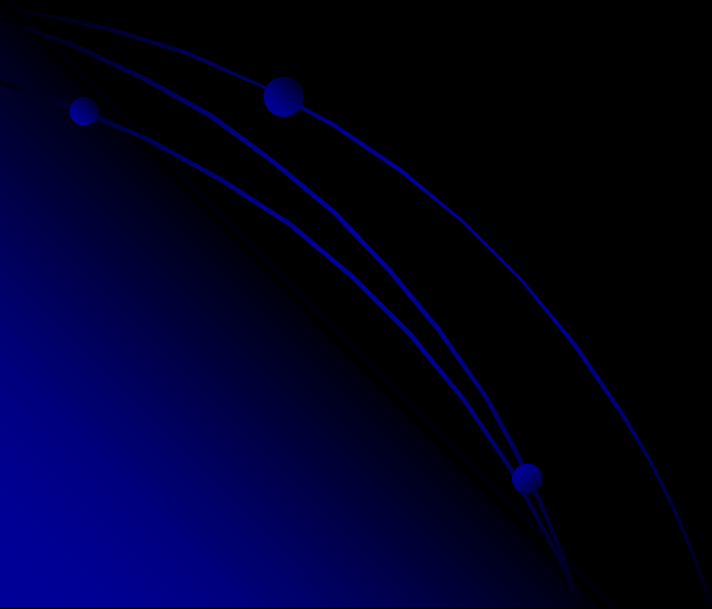
Лантан заметно поглощает водород при комнатной температуре, выше  $250^{\circ}\text{C}$  он легко образует гидриды. Нагретый в атмосфере водорода до  $240^{\circ}$  лантан раскаляется до красно-желтого свечения.



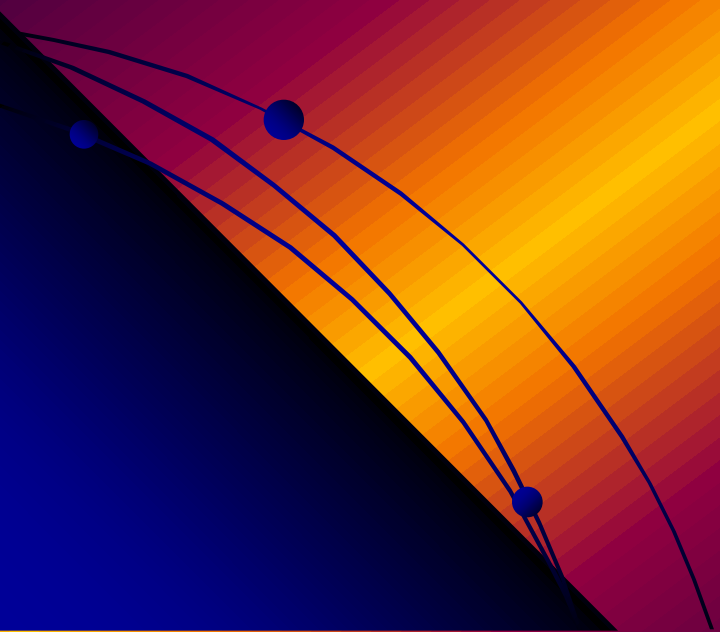
С азотом выше  $750^{\circ}\text{C}$  лантан образует черный нитрид  $\text{LaN}$ .



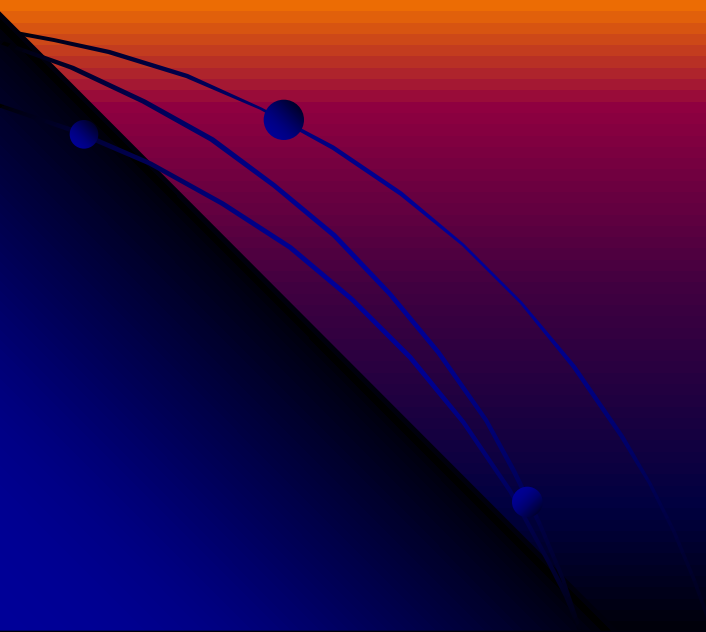
При 450°C в среде кислорода лантан воспламеняется и сгорает до  $La_2O_3$



С галогенами лантан образует галогениды.  
В хлоре и парах брома предварительно нагретый лантан сгорает,  
образуя  $LaCl_3$ ,  $LaBr_3$ .  
А взаимодействие его с йодом протекает аналогично, но без выделения света.



Силициды  $LaSi$ ,  $LaSi_2$  могут быть получены синтезом из элементов.



Сульфид  $La_2S_3$  может быть получен из элементов.

