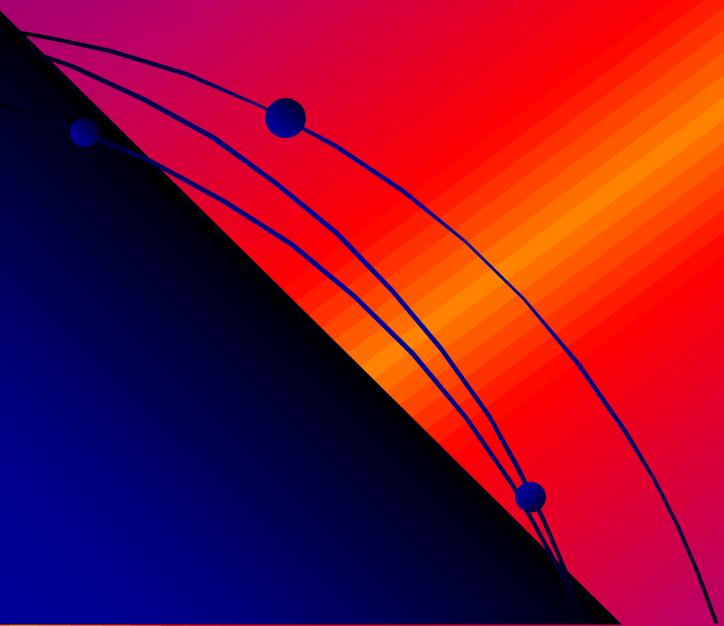
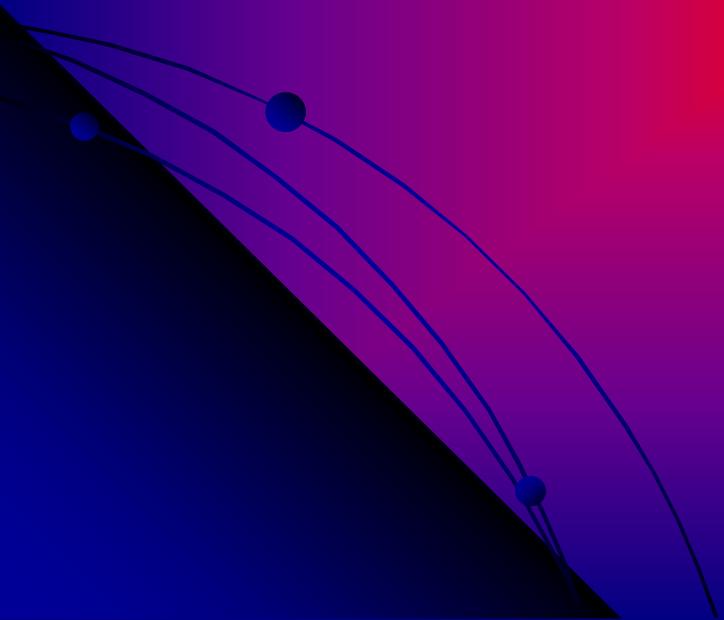


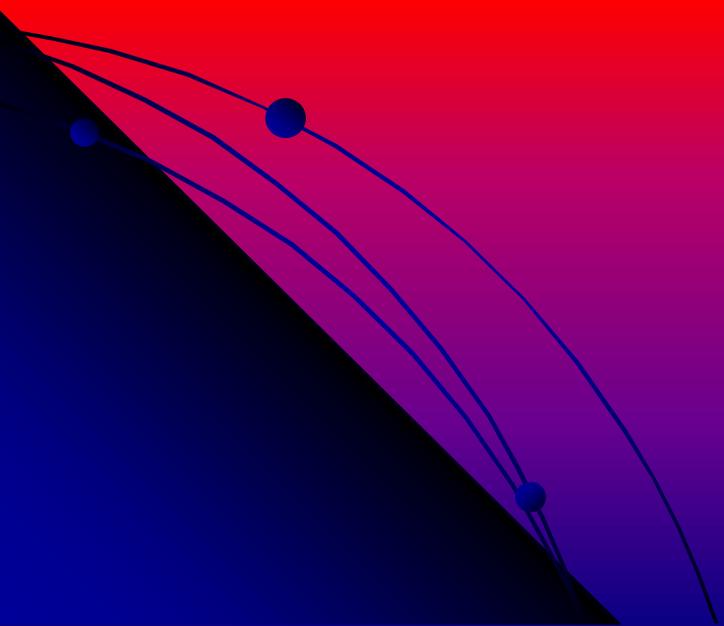
При нагревании платина реагирует с бором.
Для бора характерны соединения PtB , Pt_2B_2 .



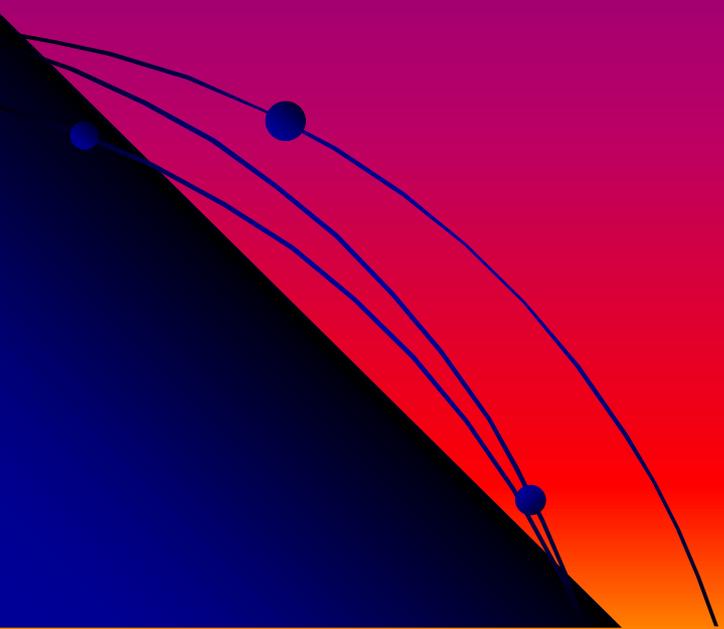
С углеродом платина также реагирует при нагревании.



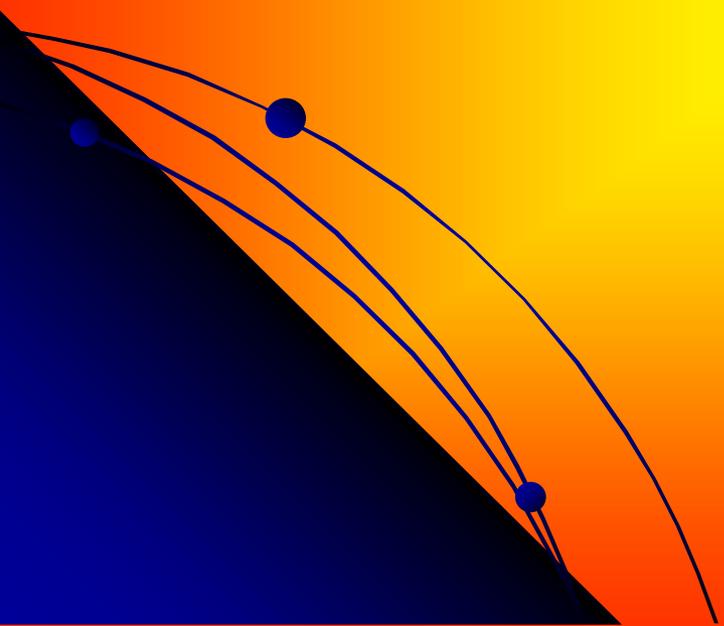
При комнатной температуре на поверхности платины образуется тонкий слой малоустойчивого окисла. Толщина его возрастает до 500°C , когда он разлагается. В кислороде платина окисляется с образованием летучих оксидов. PtO_2 образуется из элементов при нагревании и давлении 150 атм . Известен также Pt_3O_4 .



С фтором платина реагирует при температуре красного каления с образованием PtF_4 . Известен PtF_6 , который получен при 1000°C быстрым охлаждением продуктов реакции до температуры жидкого азота.



При нагревании платина реагирует с кремнием. Известен силицид $PtSi$.



С фосфором характерен Pt_3P .

Сера при определенных условиях действует на платину, но еще легче вступают с ней в реакцию селен, теллур и особенно фосфор.

Образуются PtS_2 , $PtSe_2$, $PtTe_2$.

Из смеси порошков платины и серы при $1000^{\circ}C$ непосредственно из элементов можно получить сульфид PtS .

При температуре $650^{\circ}C$ из элементов получен PtS_2 .

Выше 250⁰С платина соединяется с хлором, образуя при 500⁰С $PtCl_2$.

