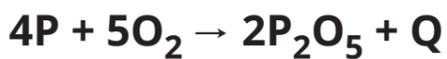
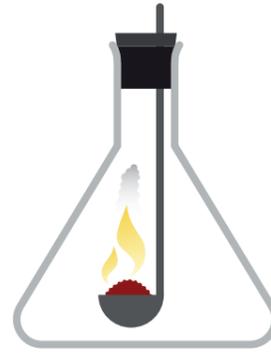


Реакции с участием газов

► Горение красного фосфора в колбе с воздухом

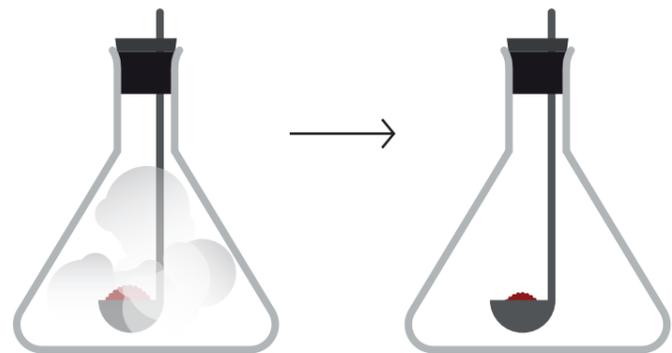


Обратите внимание на «подпрыгивание» колбы. Почему это происходит?



► Продукт реакции фосфора с кислородом — твердое вещество

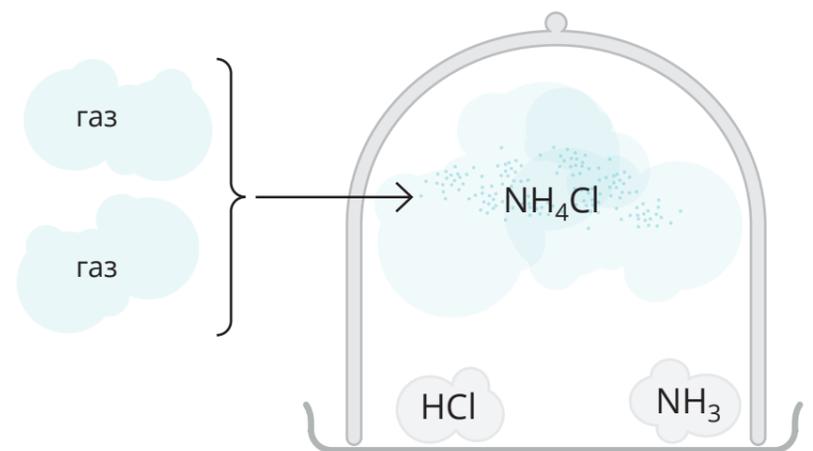
При горении фосфора в колбе получается непрозрачный белый дым. Через некоторое время твердое вещество, содержащееся в дыме, оседает на стенки колбы.



► Взаимодействие аммиака и хлороводорода



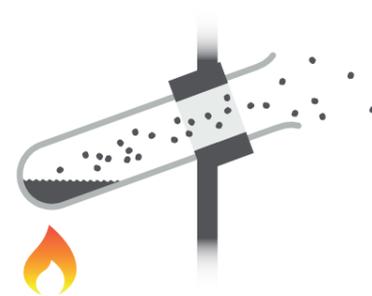
Продукт — NH_4Cl — твердое вещество, и в результате реакции получается дым — взвесь твердого вещества в газе. Как визуально отличить газ от дыма?



► Разложение бихромата аммония



Один из продуктов реакции — газообразный азот. Он «выталкивает» твердые продукты реакции из пробирки.



► Взаимодействие нитрита натрия с хлоридом аммония



Происходит выделение газообразного азота, и мы видим «вскипание» раствора. Можно ли сказать, что температура смеси равна температуре кипения воды, $100^\circ C$?

