Задача:

Три навески тонкоизмельченной смеси металла с его оксидом, содержащие разные количества металла, внесли в соляную кислоту. В первом случае происходило выделение газа А, во втором случае выделение другого газа Б, в третьем случае выделение газа не наблюдалось. Смесь каких веществ могла быть использована для проведения опытов? Дайте мотивированный ответ и обсудите возможные варианты решений (не больше трех).

Решение:

Примеров может быть много – например, марганец и оксид марганца (IV).

При избытке марганца выделяется водород:

 $Mn + 2HCl = MnCl_2 + H_2$,

при избытке оксида – хлор:

 $MnO_2 + 4HCl = MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$,

при эквимолярном соотношении и аккуратном смешении газ может не выделиться.