

Получение галлоидных соединений инертных газов. В своем предварительном сообщении Антропов, Вейль и Фрауэнгоф приводят результаты опытов по получению химических соединений инертных газов. Вероятность получения устойчивых соединений наибольшая для инертных газов с большим атомным весом с одной стороны, и галлоидами — с другой. Действительно, при пропускании смеси криптона с хлором через трубку, где производился интенсивный электрический разряд, и через ловушку, охлаждаемую жидким воздухом, в последней кроме твердого хлора образовывалось твердое, темнокрасное вещество, которое было более летуче, чем твердый хлор и поэтому легко от него отделимо. Одновременно с образованием этого вещества происходило уменьшение давления криптона в установке. Полученное соединение криптона с хлором настолько прочно, что может храниться много дней при комнатной температуре, давая при охлаждении опять красное вещество. Под действием нагретого кальция это соединение разлагается, выделяя криптон. Спектр паров хлоркриптона полосатый. При аналогичных опытах смесь криптона с бромом также давала понижение давления. Смесь же аргона с хлором изменения давления не показала. (A. V. Anfiropoff, K. Weil u. Fraunhof, „Naturwiss.“, Н. 37, 688, 1932.)

*Б. Клярфельд*