

Задача 9-1.

В таблице приведены экспериментальные значения относительных плотностей паров ряда веществ по водороду.

Название вещества	D_{H_2}	T, °C	Авторы
Хлористый аммоний	14,44	440	Dv.
Хлористая ртуть	118,52	440	Dv.
Хлорная ртуть	135,99		Mt.
Фосфорный хлорангидрид	70,02		Mt.
Висмутовый хлорангидрид	163,87		Jg.
Цирконовый хлорангидрид	117,67	440	Dv.
Ниобовый хлорангидрид	157,37	350	Dv.
Танталовый хлорангидрид	138,61	350	Dv.
Хлористый алюминий	134,85	440	Dv.
Хлорное железо	164,45	440	Dv.

(Н.И.Лавров "Неорганическая химия", СПб.,1865, стр.224)

1. Определите состав веществ в газовой фазе.
2. Напишите уравнения реакций, происходящих при переходе веществ в газовую фазу.