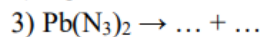
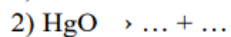
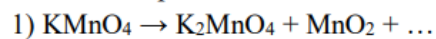
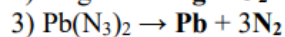
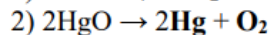
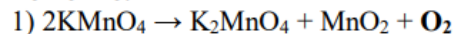


Ниже представлены схемы реакций разложения, в каждой из которых пропущено одно или несколько простых веществ. Заполните пропуски и составьте уравнения этих реакций.



Если провести разложение 0.1 моль каждого из этих веществ в закрытом толстостенном сосуде при нагревании, то в каком случае давление в сосуде окажется максимальным? Ваш ответ поясните.

Решение:



Количества образовавшихся газообразных веществ при разложении 0.1 моль исходного вещества будут составлять:

Реакция	v, моль	
1	0.05 (O_2)	0.05
2	0.1 (Hg) + 0.05 (O_2)	0.15
3	0.3 (N_2)	0.3

Следовательно, давление окажется максимальным **в третьем случае** (т.к. при разложении $\text{Pb}(\text{N}_3)_2$ образуется максимальное количество газообразных веществ).

