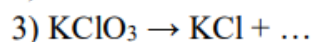
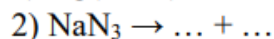
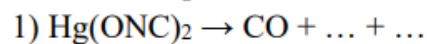
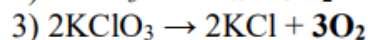
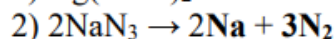
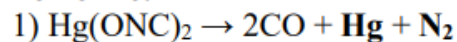


Ниже представлены схемы реакций разложения, в каждой из которых пропущено одно или несколько простых веществ. Заполните пропуски и составьте уравнения этих реакций.



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	0.2 (CO) + 0.1 (Hg) + 0.1 (N ₂)	0.4
2	0.15 (N ₂)	0.15
3	0.15 (O ₂)	0.15

Следовательно, давление окажется максимальным **в первом случае** (т.к. при разложении $\text{Hg}(\text{ONC})_2$ образуется максимальное количество газообразных веществ).

Рекомендации к оцениванию:

1. Уравнения реакций по 1 баллу

3 балла

2. Выбор верного случая с обоснованием 2 балла
(без обоснования 0.5 балла)

2 балла

ИТОГО: 5 баллов

