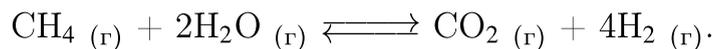


В реакторе постоянного объема смешали метан и пары воды в мольном соотношении 1:3. Через некоторое время установилось равновесие:



Температуру в ходе реакции поддерживали постоянной. Другие процессы в системе не протекают. Исходная концентрация метана была равна 0,08 моль/л, а равновесная концентрация водорода составила 0,2 моль/л. Найдите равновесные концентрации H_2O (X) и CO_2 (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,04 моль/л;
- 2) 0,05 моль/л;
- 3) 0,08 моль/л;
- 4) 0,1 моль/л;
- 5) 0,14 моль/л;
- 6) 0,16 моль/л.

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

X	Y