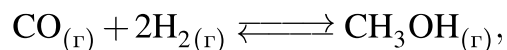


В реакторе постоянного объёма смешали угарный газ и водород в мольном соотношении 1:3. Через некоторое время установилось равновесие:



(Другие процессы в системе не протекают.) Исходная концентрация водорода была равна 1,5 моль/л, а равновесная концентрация оксида углерода(II) составила 0,1 моль/л. Найдите равновесные концентрации метанола (X) и водорода (Y). Выберите из списка номера правильных ответов.

- 1) 0,1 моль/л;
- 2) 0,3 моль/л;
- 3) 0,4 моль/л;
- 4) 0,5 моль/л;
- 5) 0,7 моль/л;
- 6) 1,2 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y