

В реактор постоянного объёма внесли углерод и ввели избыток паров воды. При высокой температуре в реакторе установилось равновесие:



Температура в ходе процесса поддерживалась постоянной, другие реакции не протекали. Исходная концентрация водяного пара была равна 0,08 моль/л, а равновесная концентрация водорода составила 0,06 моль/л. Найдите равновесные концентрации H_2O (X) и CO_2 (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- 1) 0,01 моль/л;
- 2) 0,02 моль/л;
- 3) 0,03 моль/л;
- 4) 0,04 моль/л;
- 5) 0,06 моль/л;
- 6) 0,0 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y