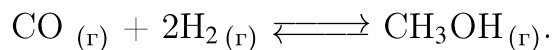


В реакторе постоянного объема смешали угарный газ и водород. Через некоторое время установилось равновесие:



Другие процессы в системе не протекают.

При этом исходная концентрация угарного газа составила 0,4 моль/л, а равновесные концентрации водорода и метанола — 0,1 моль/л и 0,25 моль/л соответственно.

Определите равновесную концентрацию CO (X) и исходную концентрацию водорода (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,1 моль/л;
- 2) 0,15 моль/л;
- 3) 0,25 моль/л;
- 4) 0,3 моль/л;
- 5) 0,35 моль/л;
- 6) 0,6 моль/л.

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами:

X	Y