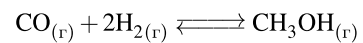


В замкнутый реактор, содержащий катализатор, поместили пары метанола, смесь угарного газа и водорода, затем нагрели. В результате протекания обратимой реакции



в системе установилось равновесие. При этом исходная концентрация водорода была равна 0,6 моль/л, а равновесные концентрации угарного газа, водорода и метанола — 0,2 моль/л, 0,1 моль/л и 0,35 моль/л соответственно. Определите исходные концентрации угарного газа (X) и метанола (Y). Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,1 моль/л;
- 2) 0,2 моль/л;
- 3) 0,3 моль/л;
- 4) 0,45 моль/л;
- 5) 0,5 моль/л;
- 6) 0,55 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y