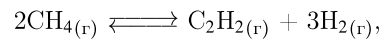


В реакторе постоянного объема ввели метан и сильно нагрели. В реакторе установилось равновесие:



при котором концентрации метана и ацетилена составили 0,01 и 0,02 моль/л соответственно. Рассчитайте исходную концентрацию  $\text{CH}_4$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{H}_2$  (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) 0,05 моль/л;
- 6) 0,06 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y