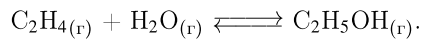


В реакторе постоянного объема смешали этилен и пары воды в мольном соотношении 1:2. Смесь нагрели и добавили катализатор. Через некоторое время установилось равновесие:



В равновесной системе осталось 100 моль C_2H_4 и 400 моль H_2O . Найдите исходное количество вещества H_2O (X) и равновесное количество вещества $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (Y). Выберите из списка номера правильных ответов.

- 1) 100 моль;
- 2) 200 моль;
- 3) 300 моль;
- 4) 400 моль;
- 5) 600 моль;
- 6) 800 моль.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y