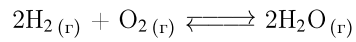


В реактор постоянного объема поместили некоторое количество водорода и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация водорода составила 0,8 моль/л, а равновесные концентрации кислорода и воды — 0,3 моль/л и 0,1 моль/л соответственно.

Определите равновесную концентрацию H_2 (X) и исходную концентрацию O_2 (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0 моль/л;
- 2) 0,35 моль/л;
- 3) 0,7 моль/л;
- 4) 0,8 моль/л;
- 5) 1,1 моль/л;
- 6) 1,3 моль/л.

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

X	Y