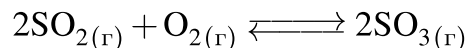


В замкнутый реактор, содержащий катализатор, поместили смесь сернистого газа, оксида серы(VI) и кислорода, затем нагрели. В результате протекания обратимой реакции



в системе установилось равновесие. При этом исходные концентрации сернистого газа и кислорода были равны 0,4 моль/л и 0,6 моль/л, а равновесные концентрации сернистого газа и оксида серы(VI) — 0,5 моль/л и 0,1 моль/л соответственно. Определите исходную концентрацию оксида серы(VI) (X) и равновесную концентрацию кислорода (Y). Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,9 моль/л;
- 2) 0,2 моль/л;
- 3) 0,1 моль/л;
- 4) 0,45 моль/л;
- 5) 0,5 моль/л;
- 6) 0,65 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y