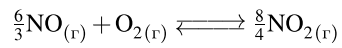


В замкнутый керамический реактор поместили смесь оксида азота(IV) с оксидом азота(II) и нагрели. В результате протекания обратимой реакции



в системе установилось равновесие. в системе установилось равновесие. При этом исходная концентрация оксида азота(II) была равна 0,1 моль/л, а равновесные концентрации кислорода и оксида азота(IV) — 0,4 моль/л и 0,3 моль/л соответственно. Определите исходную концентрацию оксида азота(IV) (X) и равновесную концентрацию оксида азота(II) (Y). Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,1 моль/л;
- 2) 0,3 моль/л;
- 3) 0,7 моль/л;
- 4) 0,5 моль/л;
- 5) 0,9 моль/л;
- 6) 1,1 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y