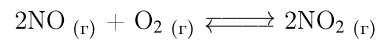


В реактор постоянного объема поместили монооксид азота и кислород. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходные концентрации оксида азота(II) и кислорода составляли 1,2 моль/л и 0,8 моль/л, а равновесная концентрация оксида азота(II) — 0,4 моль/л.

Определите равновесные концентрации O_2 (X) и NO_2 (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

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

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

X	Y