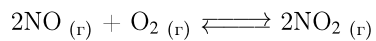


В реактор постоянного объема поместили монооксид азота и кислород. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации оксида азота(II), кислорода и оксида азота(IV) составили 0,4 моль/л, 0,6 моль/л и 0,5 моль/л соответственно.

Определите исходные концентрации NO (X) и O<sub>2</sub>(Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,10 моль/л;
- 2) 0,25 моль/л;
- 3) 0,50 моль/л;
- 4) 0,85 моль/л;
- 5) 0,90 моль/л;
- 6) 0,95 моль/л.

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

X	Y