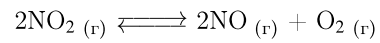


В реактор постоянного объема поместили оксид азота(IV). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации оксида азота(IV) и кислорода составили 0,4 моль/л и 0,2 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $\text{NO}_2$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{NO}$ (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

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

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

X	Y