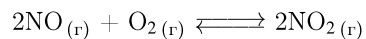


В реактор постоянного объема поместили монооксид азота и кислород. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация оксида азота(II) составляла 0,6 моль/л, а равновесные концентрации кислорода и оксида азота(IV) — 0,1 моль/л и 0,2 моль/л соответственно.

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

Выберите из списка номера правильных ответов:

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

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

X	Y