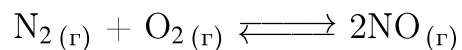


В реактор постоянного объема поместили некоторое количество азота и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация азота и кислорода составляет 0,7 моль/л и 0,5 моль/л соответственно, а равновесная концентрация оксида азота (II) — 0,5 моль/л.

Определите равновесную концентрацию  $\text{N}_2$  (X) и  $\text{O}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0 моль/л;
- 2) 0,1 моль/л;
- 3) 0,25 моль/л;
- 4) 0,35 моль/л;
- 5) 0,45 моль/л;
- 6) 0,55 моль/л.

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

X	Y