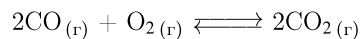


В реактор постоянного объема поместили некоторое количество оксида углерода (II) и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация кислорода составила 1,8 моль/л, а равновесные концентрации угарного газа и углекислого газа — 2,9 моль/л и 1,4 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию CO (X) и равновесную концентрацию O<sub>2</sub>(Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,9 моль/л;
- 2) 1,1 моль/л;
- 3) 1,9 моль/л;
- 4) 2,4 моль/л;
- 5) 3,9 моль/л;
- 6) 4,3 моль/л.

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

X	Y