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

$$2CO_{(г)} + O_{2\,(г)} \rightleftarrows 2CO_{2\,(г)}$$

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 $O_2(Y)$.

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 |
|---|---|
| | |