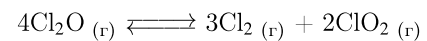


В реактор постоянного объема поместили некоторое количество оксида хлора(I). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации оксида хлора(I) и оксида хлора(IV) составили 0,1 моль/л и 0,4 моль/л соответственно. Определите исходную концентрацию Cl_2O (X) и равновесную концентрацию Cl_2 (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,15 моль/л;
- 2) 0,4 моль/л;
- 3) 0,5 моль/л;
- 4) 0,6 моль/л;
- 5) 0,7 моль/л;
- 6) 0,9 моль/л.

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

X	Y