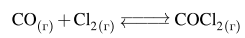


Вариант № 49461

В замкнутый реактор, содержащий катализатор, поместили смесь угарного газа, хлора и фосгена ( $\text{COCl}_2$ ), затем нагрели. В результате протекания обратимой реакции



в системе установилось равновесие. При этом исходные концентрации хлора и фосгена ( $\text{COCl}_2$ ) были равны 0,6 моль/л и 0,4 моль/л, а равновесные концентрации фосгена ( $\text{COCl}_2$ ) и угарного газа 0,1 моль/л и 0,7 моль/л соответственно. Определите исходную концентрацию угарного газа ( $X$ ) и равновесную концентрацию хлора ( $Y$ ). 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) 0,9 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y