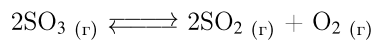


В реактор постоянного объема поместили оксид серы(VI). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации оксида серы(VI) и кислорода составили 0,08 моль/л и 0,06 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $\text{SO}_3$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{SO}_2$ (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,04 моль/л;
- 2) 0,06 моль/л;
- 3) 0,12 моль/л;
- 4) 0,16 моль/л;
- 5) 0,20 моль/л;
- 6) 0,40 моль/л.

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

X	Y