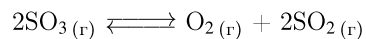


В реактор постоянного объема поместили оксид серы (VI) и нагрели. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация оксида серы (VI) составила 0,28 моль/л, а равновесная концентрация — 0,20 моль/л.

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

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,02 моль/л;
- 2) 0,04 моль/л;
- 3) 0,08 моль/л;
- 4) 0,15 моль/л;
- 5) 0,20 моль/л;
- 6) 0,30 моль/л.

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами:

X	Y