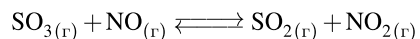


В замкнутый реактор поместили смесь оксидов серы(IV) и (VI) с бурым газом, затем нагрели. В результате протекания обратимой реакции



в системе установилось равновесие. При этом исходные концентрации оксида серы(IV), оксида серы(VI) и бурого газа были равны 0,35 моль/л, 0,2 моль/л и 0,4 моль/л, а равновесная концентрация оксида азота(II) — 0,05 моль/л. Используя данные, приведенные в таблице, определите равновесные концентрации оксида серы(IV) (*X*) и оксида серы(VI) (*Y*). Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,15 моль/л;
- 2) 0,30 моль/л;
- 3) 0,40 моль/л;
- 4) 0,25 моль/л;
- 5) 0,10 моль/л;
- 6) 0,20 моль/л.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y