

В замкнутый реактор постоянного объема поместили смесь веществ  $B$  и  $D$ , затем нагрели. В результате протекания обратимой реакции



в системе установилось равновесие. При этом исходные концентрации  $B$  и  $D$  были равны 0,3 моль/л и 1,2 моль/л, а равновесная концентрация  $B$  — 0,6 моль/л. Используя данные, приведенные в таблице, определите равновесные концентрации  $A$  ( $X$ ) и  $D$  ( $Y$ ).

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

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y