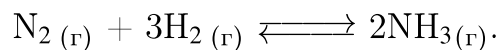


В реакторе постоянного объема смешали азот и водород в мольном соотношении 1:3. Смесь нагрели и добавили катализатор. Через некоторое время установилось равновесие:



При этом равновесные концентрации водорода и аммиака составили 1,2 моль/л и 1,2 моль/л соответственно.

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

Выберите из списка номера правильных ответов:

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

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами:

X	Y