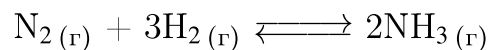


В реактор постоянного объема поместили некоторое количество азота и водорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация азота составила 1,5 моль/л, а равновесная концентрация водорода и аммиака — 0,2 моль/л и 0,9 моль/л соответственно.

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

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,1 моль/л;
- 2) 0,15 моль/л;
- 3) 0,55 моль/л;
- 4) 1,05 моль/л;
- 5) 1,55 моль/л;
- 6) 2,4 моль/л.

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

X	Y