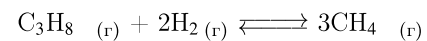


В реактор постоянного объема поместили пропан и водород. В результате протекания обратной реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходные концентрации пропана и водорода составляли 0,30 моль/л и 0,50 моль/л соответственно, а равновесная концентрация пропана — 0,10 моль/л.

Определите равновесные концентрации  $\text{H}_2$  (X) и  $\text{CH}_4$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,10 моль/л;
- 2) 0,25 моль/л;
- 3) 0,40 моль/л;
- 4) 0,55 моль/л;
- 5) 0,60 моль/л;
- 6) 1,10 моль/л.

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

X	Y