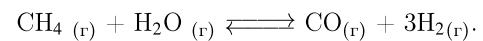


В реактор постоянного объема поместили водяной пар и метан. При этом исходная концентрация метана составляла 2,8 моль/л. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной смеси установилось химическое равновесие, при котором концентрации метана и водяного пара составили 2,0 моль/л и 2,2 моль/л соответственно. Определите равновесную концентрацию водорода (X) и исходную концентрацию водяного пара (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 0,8 моль/л;
- 2) 1,4 моль/л;
- 3) 2,4 моль/л;
- 4) 3,0 моль/л;
- 5) 6,0 моль/л;
- 6) 6,6 моль/л.

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

X	Y