

Скорость реакции иода и водорода в газовой фазе прямо пропорциональна произведению концентраций веществ: $v \sim [I_2][H_2]$. Из предложенного перечня выберите **все** условия, при которых скорость реакции будет выше, чем при $[I_2] = [H_2] = 0,01$ моль/л.

- 1) $[I_2] = 0,01$ моль/л, $[H_2] = 0,02$ моль/л;
- 2) $[I_2] = 0,001$ моль/л, $[H_2] = 0,02$ моль/л;
- 3) $[I_2] = 0,02$ моль/л, $[H_2] = 0,002$ моль/л;
- 4) $[I_2] = 0,03$ моль/л, $[H_2] = 0,01$ моль/л;
- 5) $[I_2] = 0,025$ моль/л, $[H_2] = 0,005$ моль/л.

Запишите номера выбранных ответов.