

Из предложенного перечня выберите **все** условия, при которых скорость разложения пероксида водорода будет выше, чем при концентрации H_2O_2 1,5 моль/л и комнатной температуре.

- 1) $[\text{H}_2\text{O}_2] = 1,5$ моль/л, $t = 25^\circ$, MnO_2 ;
- 2) $[\text{H}_2\text{O}_2] = 0,5$ моль/л, $t = 25^\circ$;
- 3) $[\text{H}_2\text{O}_2] = 1,5$ моль/л, $t = 40^\circ$;
- 4) $[\text{H}_2\text{O}_2] = 0,5$ моль/л, $t = 15^\circ$;
- 5) $[\text{H}_2\text{O}_2] = 5$ моль/л, $t = 25^\circ$.

Запишите номера выбранных ответов.