

Скорость реакции $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$

уменьшится при

- 1) внесении катализатора
- 2) нагревании
- 3) уменьшении концентрации кислоты
- 4) уменьшении давления в системе
- 5) добавлении ингибитора

Запишите номера выбранных ответов.