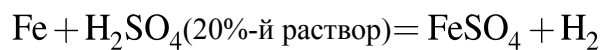


Скорость химической реакции



при обычных условиях больше, чем скорость реакции

- 1)  $2\text{Fe} + 6\text{H}_2\text{SO}_4(96\text{-й раствор}) = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{SO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4(20\text{-й раствор}) = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$
- 3)  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4(20\text{-й раствор}) = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
- 4)  $2\text{Na} + \text{H}_2\text{SO}_4(5\text{-й раствор}) = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2$
- 5)  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4(5\text{-й раствор}) = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$

Запишите номера выбранных ответов.