

Почему повышение температуры обычно приводит к увеличению скорости химической реакции?

- (А) Увеличивается частота столкновений частиц и доля частиц с энергией  $\geq E_a$ .
- (Б) Снижается энергия активации  $E_a$ .
- (В) Константа скорости  $k$  уменьшается.
- (Г) Константа равновесия реакции всегда смещается в сторону продуктов.
- (Д) Увеличивается масса молекул, что ускоряет реакцию.