Дана схема химической реакции:

$$\mathrm{Be}_{(\mathrm{\scriptscriptstyle TB})} + \mathrm{HCl}_{(\mathrm{p-p})} \longleftrightarrow \mathrm{BeCl}_{2(\mathrm{p-p})} + \mathrm{H}_{2(\mathrm{r})}.$$

Установите соответствие между воздействием на реакцию и изменением ее скорости в результате этого воздействия.

А) повышение температуры

- 1) уменьшается
- Б) уменьшение концентрации хлороводорода
- 2) увеличивается

В) измельчение бериллия

3) НЕ изменяется

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: A1БЗВЗ. Помните, что некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз или вообще не использоваться.