

Скорость реакции гидролиза вещества D прямо пропорциональна его концентрации и увеличивается в 3 раза при нагревании на каждые 10 °С. Выберите **все** условия, при которых скорость разложения будет такой же, как в 0,9 М растворе D при 25 °С.

- 1) $C(D) = 0,3 \text{ М}$, $t = 35^\circ \text{С}$;
- 2) $C(D) = 2,7 \text{ М}$, $t = 15^\circ \text{С}$;
- 3) $C(D) = 1,8 \text{ М}$, $t = 30^\circ \text{С}$;
- 4) $C(D) = 0,1 \text{ М}$, $t = 45^\circ \text{С}$;
- 5) $C(D) = 0,3 \text{ М}$, $t = 15^\circ \text{С}$.

Запишите номера выбранных ответов.