Для получения веществ по схеме превращений

$$\operatorname{Ca}(\operatorname{HCO_3})_2 \to \operatorname{CaCO_3} \to \operatorname{CO_2} \to \operatorname{Ca}(\operatorname{HCO_3})_2 \to \operatorname{CaCl_2}$$

выберите реагенты из предложенных:

- 1) HCl;
- 2) BaCl₂;
- 3) NaOH;
- 4) CaCO₃; 5) CaCl₂;
- 6) Cl₂.

Ответ запишите цифрами в порядке следования превращений, например: 2443. Помните, что один и тот же реагент может использоваться несколько раз или не использоваться вообще.