

Из предложенного перечня выберите все реакции, скорость которых возрастает при уменьшении pH среды:

- 1) $\text{Zn} + \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$;
- 2) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{HCl}$;
- 3) $\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{KCl}$;
- 4) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{NaNO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
- 5) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$.

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.