

Установите соответствие между уравнением реакции и свойством, которое проявляет пероксид водорода в этой реакции.

## УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{Ag}_2\text{O} = 2\text{Ag} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$ ;  
Б)  $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ ;  
В)  $3\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{CrCl}_3 + 10\text{KOH} = 2\text{K}_2\text{CrO}_4 + 6\text{KCl} + 8\text{H}_2\text{O}$ .

## СВОЙСТВО ПЕРОКСИДА ВОДОРОДА

- 1) является окислителем;
- 2) является восстановителем;
- 3) является и окислителем, и восстановителем;
- 4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В