

Установите соответствие между исходными веществами и продуктами их взаимодействия: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- А) $\text{KMnO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3(\text{водн.}) \longrightarrow$;
 Б) $\text{KMnO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$;
 В) $\text{KMnO}_4(\text{водн., подкисл.}) + \text{SO}_2 \longrightarrow$;
 Г) $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow$;

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- 1) $\text{K}_2\text{S} + \text{MnSO}_4$;
 2) $\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2$;
 3) $\text{KOH} + \text{MnO}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$;
 4) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$;
 5) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$;
 6) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$;
 7) $\text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
 8) $\text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г