

Установите соответствие между изменением степени окисления элемента и уравнением реакции, в которой это изменение происходит: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ

- А) $\text{Zn}^0 \rightarrow \text{Zn}^{+2}$;
Б) $\text{Fe}^{+2} \rightarrow \text{Fe}^{+3}$;
В) $\text{Mn}^{+7} \rightarrow \text{Mn}^{+4}$;
Г) $\text{Mn}^{+4} \rightarrow \text{Mn}^{+2}$.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- 1) $\text{FeCl}_2 + \text{Na}_2\text{S} = \text{FeS} + 2\text{NaCl}$;
2) $4\text{Zn} + 5\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{S} + 4\text{ZnSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$;
3) $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} = \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$;
4) $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$;
5) $2\text{KMnO}_4 + \text{S} = \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnO}_2$.

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В	Г