

Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и степенью окисления элемента-окислителя в ней: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

- А) $\text{SO}_2 + \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HBr}$;
Б) $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
В) $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$;
Г) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$.

СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ ОКИСЛИТЕЛЯ

- 1) 0;
2) +3;
3) +4;
4) +2.

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

А	Б	В	Г