

Установите соответствие между уравнением реакции и свойством железа в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$;
Б) $2\text{FeCl}_2 + 4\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 4\text{HCl} + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$;
В) $\text{FeO} + 2\text{HBr} \rightarrow \text{FeBr}_2 + \text{H}_2\text{O}$.

СВОЙСТВО ЖЕЛЕЗА

- 1) окислитель;
- 2) восстановитель;
- 3) и окислитель, и восстановительокислитель;
- 4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств.

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

А	Б	В	Г