

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

СХЕМА РЕАКЦИИ	СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ ВОССТАНОВИТЕЛЯ
А) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{FeCl}_3 + \text{CO}$;	1) -3;
Б) $\text{PH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{HPO}_3 + \text{H}_2\text{O}$;	2) 0;
В) $\text{SO}_2 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}$.	3) +3;
	4) +4.

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

А	Б	В