

Установите соответствие между схемой реакции и изменением степени окисления восстановителя в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

- А) $\text{H}_3\text{PO}_3 + \text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{PH}_3 + \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$;
 Б) $\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KMnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{KOH}$;
 В) $\text{PbSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Pb} + \text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$.

ИЗМЕНЕНИЕ
СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ
ВОССТАНОВИТЕЛЯ

- 1) $0 \rightarrow +2$;
 2) $0 \rightarrow +4$;
 3) $+2 \rightarrow +4$;
 4) $+6 \rightarrow +7$.

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

А	Б	В	Г