

Установите соответствие между схемой реакции и свойством элемента иода, которое он проявляет в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

- А) $I_2 + P \rightarrow PI_3$;
Б) $I_2 + KOH \rightarrow KI + KIO_3 + H_2O$;
В) $HIO_3 + KOH \rightarrow KIO_3 + H_2O$;
Г) $I_2 + HNO_3 \rightarrow HIO_3 + NO_2 + H_2O$.

СВОЙСТВО ИОДА

- 1) окисляется;
2) восстанавливается;
3) и окисляется, и восстанавливается;
4) не изменяет степень окисления.

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

А	Б	В	Г