

Установите соответствие между уравнением реакции и формулой вещества, которое в данной реакции является окислителем: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $\text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 = \text{S} + 2\text{HI}$;
Б) $2\text{S} + \text{C} = \text{CS}_2$;
В) $2\text{SO}_3 + 2\text{KI} = \text{I}_2 + \text{SO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$;
Г) $\text{S} + 3\text{NO}_2 = \text{SO}_3 + 3\text{NO}$.

ОКИСЛИТЕЛЬ

- 1) NO_2 ;
2) H_2S ;
3) HI ;
4) S ;
5) SO_3 ;
6) I_2 .

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

А	Б	В	Г