

Установите соответствие между изменением степени окисления серы в реакции и формулами веществ, которые вступают в эту реакцию: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ

- А) $S^0 \rightarrow S^{+4}$;
Б) $S^{+6} \rightarrow S^{+4}$;
В) $S^{+4} \rightarrow S^{+6}$;
Г) $S^{-2} \rightarrow S^0$.

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

- 1) S и H_2SO_4 (конц.);
2) H_2S и Br_2 (p-p);
3) Ag и H_2SO_4 (разб.);
4) SO_2 и O_2 ;
5) C и H_2SO_4 (разб.).

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

А	Б	В	Г