

Вариант № 3607

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

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

- 1) Cu и H_2SO_4 (разб.);
 2) Cu_2S и O_2 (изб.);
 3) S и H_2SO_4 (конц.);
 4) FeS и HCl;
 5) H_2S и Br_2 (p-p).

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

А	Б	В	Г