

Установите соответствие между формулой соли и схемой процесса, протекающего на инертном аноде при электролизе ее водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ

- А) AuBr_3 ;
 Б) CaBr_2 ;
 В) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$;
 Г) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$.

СХЕМА ПРОЦЕССА НА АНОДЕ

- 1) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
 2) $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
 3) $2\text{Br}^- - 2\text{e} \rightarrow \text{Br}_2$;
 4) $2\text{F}^- - 2\text{e} \rightarrow \text{F}_2$;
 5) $\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + 1\text{e} \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
 6) $\text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e} \rightarrow \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$.

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

А	Б	В	Г