

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

ФОРМУЛА СОЛИ	УРАВНЕНИЕ КАТОДНОГО ПРОЦЕССА
А) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$;	1) $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
Б) CuCl_2 ;	2) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
В) SbCl_3 ;	3) $\text{Cu}^{2+} + 1\text{e} \rightarrow \text{Cu}^+$;
Г) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.	4) $\text{Sb}^{3+} - 2\text{e} \rightarrow \text{Sb}^{5+}$;
	5) $\text{Sb}^{3+} + 3\text{e} \rightarrow \text{Sb}^0$;
	6) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e} \rightarrow \text{Cu}^0$.

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

А	Б	В	Г