

Установите соответствие между веществом и процессом, происходящим на аноде при электролизе его водного раствора с инертными электродами: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	АНОДНЫЙ ПРОЦЕСС
А) ZnBr_2 ;	1) $\text{Hg}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Hg}^0$;
Б) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$;	2) $2\text{Br}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{Br}_2^0$;
В) AgF .	3) $2\text{H}_2\text{O} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2^0 + 4\text{H}^+$;
	4) $2\text{F}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{F}_2^0$;
	5) $\text{Zn}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Zn}^0$;
	6) $\text{Ag}^+ + \bar{e} \rightarrow \text{Ag}^0$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В