

Установите соответствие между формулой вещества и уравнением полуреакции, протекающей на одном из электродов (анод — инертный) при электролизе водного раствора этого вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, выберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) CaCl_2 ;
- Б) CuSO_4 ;
- В) HBr .

УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ

- 1) $2\text{H}_2\text{O} - 4e \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
- 2) $4\text{OH}^- - 4e \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$;
- 3) $2\text{H}_2\text{O} + 2e \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
- 4) $2\text{H}^+ + 2e \rightarrow \text{H}_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В