

Задание №22 ЕГЭ по химии

[1] Установите соответствие между формулой соли и продуктами электролиза водного раствора этой соли, которые выделились на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------------|----------------------|
| А) CuBr_2 | 1) водород, кислород |
| Б) NaF | 2) металл, кислород |
| В) K_2SO_4 | 3) водород, галоген |
| Г) K_2S | 4) металл, галоген |
| | 5) водород, сера |
| | 6) металл, сера |

А	Б	В	Г

[2] Установите соответствие между формулой вещества и газообразными (при н.у.) продуктами электролиза его водного раствора, которые выделились на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--------------------------------------|------------------------------------|
| А) AuCl_3 | 1) водород, хлор |
| Б) BaCl_2 | 2) водород |
| В) HCl | 3) хлор |
| Г) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOK}$ | 4) водород, углекислый газ, гексан |
| | 5) водород, углекислый газ |
| | 6) водород, кислород |

А	Б	В	Г

[3] Установите соответствие между формулой вещества и способом его электролитического получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-----------------|---|
| А) Al | 1) электролиз раствора сульфида |
| Б) F_2 | 2) электролиз раствора сульфата |
| В) S | 3) электролиз расплава оксида в растворе криолита |
| Г) K | 4) электролиз расплава фторида |
| | 5) электролиз раствора фторида |
| | 6) электролиз раствора ацетата |

А	Б	В	Г

[4] Установите соответствие между формулой соли и продуктом электролиза водного раствора этой соли, который выделился на инертном **А12е**: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|------------------|
| А) CuCl_2 | 1) H_2 |
| Б) NaF | 2) O_2 |
| В) Na_2SO_4 | 3) Cl_2 |
| Г) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ | 4) SO_2 |
| | 5) NO_2 |
| | 6) F_2 |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[5] Установите соответствие между формулой соли и продуктом электролиза водного раствора этой соли, который выделился на инертном **аноде**: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-----------------------------|------------------|
| А) AgNO_3 | 1) NO_2 |
| Б) K_2S | 2) O_2 |
| В) Rb_2SO_4 | 3) S |
| Г) KCl | 4) SO_2 |
| | 5) Cl_2 |
| | 6) H_2 |

А	Б	В	Г

[6] Установите соответствие между формулой соли и продуктом электролиза ее водного раствора, выделяющимся на катоде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|---------------------|
| А) MgCl_2 | 1) металл |
| Б) FeCl_2 | 2) кислород |
| В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ | 3) хлор |
| Г) KNO_3 | 4) металл, водород |
| | 5) водород |
| | 6) оксид азота (IV) |

А	Б	В	Г

[7] Установите соответствие между формулой соли и продуктом электролиза ее водного раствора, выделяющимся на аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------------|---------------------|
| А) FeCl_3 | 1) металл |
| Б) K_2SO_4 | 2) кислород |
| В) K_2S | 3) оксид азота (IV) |
| Г) NaNO_3 | 4) водород |
| | 5) сера |
| | 6) хлор |

А	Б	В	Г

[8] Установите соответствие между формулой соли и продуктом электролиза водного раствора этой соли, который выделился на инертном **аноде**: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|---------------------------------|------------------|
| А) NaCl | 1) SO_2 |
| Б) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ | 2) O_2 |
| В) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | 3) F_2 |
| Г) NaF | 4) H_2 |
| | 5) NO_2 |
| | 6) Cl_2 |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[9] Установите соответствие между формулой вещества и продуктом его электролиза, выделяющимся на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------------|--------------------|
| А) NaOH (р-р) | 1) вода |
| Б) NaF (распл.) | 2) кислород |
| В) CoCl ₂ (р-р) | 3) металл |
| Г) KF (р-р) | 4) галоген |
| | 5) водород |
| | 6) металл, водород |

А	Б	В	Г

[10] Установите соответствие между формулой соли и схемой реакции, протекающей при электролизе ее раствора на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--------------------------------------|---|
| А) Al(NO ₃) ₃ | 1) $2\text{Br}^- - 2e = \text{Br}_2$ |
| Б) CuCl ₂ | 2) $2\text{NO}_3^- - 2e = 2\text{NO}_2 + \text{O}_2$ |
| В) NaBr | 3) $2\text{F}^- - 2e = \text{F}_2$ |
| Г) KF | 4) $2\text{Cl}^- - 2e = \text{Cl}_2$ |
| | 5) $2\text{H}_2\text{O} + 2e = \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$ |
| | 6) $2\text{H}_2\text{O} - 4e = \text{O}_2 + 4\text{H}^+$ |

А	Б	В	Г

[11] Установите соответствие между формулой вещества и продуктами его электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|---------------------------|
| А) CuSO ₄ (р-р) | 1) металл, галоген |
| Б) NaCl (распл.) | 2) водород, галоген |
| В) AlBr ₃ (раств.) | 3) водород, кислород |
| Г) KF (раств.) | 4) металл, кислород |
| | 5) водород, сернистый газ |
| | 6) кислород, галоген |

А	Б	В	Г

[12] Установите соответствие между формулой вещества и процессом, протекающим на катоде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--------------------------------------|---|
| А) NaCl | 1) $2\text{H}_2\text{O} + 2e = \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$ |
| Б) AuCl ₃ | 2) $\text{Cu}^0 - 2e = \text{Cu}^{2+}$ |
| В) CuBr ₂ | 3) $\text{Na}^+ + 1e = \text{Na}^0$ |
| Г) Cu(NO ₃) ₂ | 4) $2\text{H}_2\text{O} - 4e = \text{O}_2 + 4\text{H}^+$ |
| | 5) $\text{Au}^{3+} + 3e = \text{Au}^0$ |
| | 6) $\text{Cu}^{2+} + 2e = \text{Cu}^0$ |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[13] Установите соответствие между формулой вещества и полуреакцией, протекающей на инертном аноде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|------------------------------|---|
| А) KF | 1) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e} = \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$ |
| Б) CH_3COONa | 2) $2\text{F}^- - 2\text{e} = \text{F}_2^0$ |
| В) ZnSO_4 | 3) $2\text{Br}^- - 2\text{e} = \text{Br}_2^0$ |
| Г) CuBr_2 | 4) $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e} = \text{O}_2 + 4\text{H}^+$ |
| | 5) $2\text{CH}_3\text{COO}^- - 2\text{e} = 2\text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_6$ |
| | 6) $\text{SO}_4^{2-} - 2\text{e} = \text{SO}_2 + \text{O}_2$ |

А	Б	В	Г

[14] Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, которые выделяются при электролизе его водного раствора на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|------------------------------|
| А) AuCl_3 | 1) металл, галоген |
| Б) KF | 2) водород, галоген |
| В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ | 3) водород, кислород |
| Г) NaNO_3 | 4) металл, кислород |
| | 5) водород, оксид азота (IV) |
| | 6) металл, оксид азота (IV) |

А	Б	В	Г

[15] Установите соответствие между формулой вещества и газообразными продуктами электролиза его водного раствора (с инертными электродами): к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|------------------------------|----------------------------------|
| А) MgCl_2 | 1) водород, хлор |
| Б) LiF | 2) водород |
| В) CH_3COONa | 3) кислород |
| Г) AgNO_3 | 4) углекислый газ, водород, этан |
| | 5) водород, кислород |
| | 6) водород, фтор |

А	Б	В	Г

[16] Установите соответствие между формулой вещества и газообразными продуктами, которые образуются при электролизе водного раствора этого вещества (с инертными электродами): к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|-------------------------|
| А) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ | 1) водород |
| Б) Na_2S | 2) водород, хлор |
| В) KCl | 3) кислород |
| Г) AlCl_3 | 4) водород, кислород |
| | 5) сероводород, водород |
| | 6) хлор |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[17] Установите соответствие между формулой вещества и системой, используемой для его электролитического получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|------------------|----------------------------|
| А) Cl_2 | 1) твердый CuO |
| Б) F_2 | 2) раствор NaCl |
| В) Cu | 3) расплав NaF |
| Г) Na | 4) раствор HClO_3 |
| | 5) раствор CuSO_4 |
| | 6) раствор HF |

А	Б	В	Г

[18] Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, которые выделяются на инертном аноде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|---|---|
| А) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COONa}$ | 1) H_2 |
| Б) NaOH | 2) Cl_2 |
| В) CaCl_2 | 3) F_2 |
| Г) NaF | 4) $\text{C}_2\text{H}_6, \text{CO}_2$ |
| | 5) O_2 |
| | 6) $\text{C}_4\text{H}_{10}, \text{CO}_2$ |

А	Б	В	Г

[19] Установите соответствие между формулой соли и продуктом электролиза ее водного раствора, выделяющимся на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|------------------------------|--|
| А) CuSO_4 | 1) $\text{CO}_2, \text{C}_2\text{H}_6$ |
| Б) KCl | 2) O_2 |
| В) AuBr_3 | 3) Br_2 |
| Г) CH_3COONa | 4) SO_2 |
| | 5) H_2 |
| | 6) Cl_2 |

А	Б	В	Г

[20] Установите соответствие между формулой соли и продуктами электролиза ее водного раствора, выделяющимися на катоде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|---------------------------------|----------------------------|
| А) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | 1) H_2 |
| Б) ZnCl_2 | 2) Cu |
| В) CuBr_2 | 3) Ag |
| Г) AgNO_3 | 4) Al, H_2 |
| | 5) O_2 |
| | 6) Zn, H_2 |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[21] Установите соответствие между формулой вещества и системой, использующейся для его электролитического получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------|---|
| А) F ₂ | 1) расплав KF |
| Б) KOH | 2) водный раствор NaF |
| В) K | 3) раствор CuBr ₂ |
| Г) Cu | 4) водный раствор CH ₃ COONa |
| | 5) водный раствор KCl |
| | 6) расплав CuO |

А	Б	В	Г

[22] Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза, выделяющимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--|------------------------------|
| А) Al ₂ O ₃ (распл.) | 1) металл, галоген |
| Б) Mn(NO ₃) ₂ (р-р) | 2) металл, кислород |
| В) KI (р-р) | 3) водород, галоген |
| Г) CuBr ₂ (распл.) | 4) металл, оксид азота (IV) |
| | 5) водород, кислород |
| | 6) металл, водород, кислород |

А	Б	В	Г

[23] Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, которые выделяются на инертных электродах при его электролизе: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-----------------------------|--------------------------|
| А) ZnCl ₂ р-р | 1) водород, хлор |
| Б) NaCl распл. | 2) металл, хлор |
| В) KF р-р | 3) металл, фтор |
| Г) CuCl ₂ распл. | 4) водород, кислород |
| | 5) водород, фтор |
| | 6) металл, водород, хлор |

А	Б	В	Г

[24] Установите соответствие между формулой вещества и полуреакцией, которая протекает на катоде при его электролизе: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--|---|
| А) Al ₂ O ₃ (в распл. криолите) | 1) Na ⁺ + 1e = Na ⁰ |
| Б) Cu(NO ₃) ₂ (р-р) | 2) 2H ₂ O + 2e = 2OH ⁻ + H ₂ |
| В) Al ₂ (SO ₄) ₃ (р-р) | 3) Cu ²⁺ + 2e = Cu ⁰ |
| Г) NaCl (распл.) | 4) 2H ₂ O - 4e = 4H ⁺ + O ₂ |
| | 5) 2O ²⁻ - 4e = O ₂ |
| | 6) Al ³⁺ + 3e = Al ⁰ |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[25] Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, которые образуются на инертном аноде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-----------------------------------|--|
| А) HCl | 1) H ₂ |
| Б) CH ₃ COOK | 2) O ₂ |
| В) K ₂ CO ₃ | 3) Cl ₂ |
| Г) NaClO ₃ | 4) O ₂ , Cl ₂ |
| | 5) CH ₄ , CO ₂ |
| | 6) C ₂ H ₆ , CO ₂ |

А	Б	В	Г

[26] Установите соответствие между формулами солей и продуктами, которые выделяются на графитовом катоде при электролизе их водных растворов: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------|-----------------------|
| А) KCl | 1) H ₂ |
| Б) MnSO ₄ | 2) O ₂ |
| В) AlBr ₃ | 3) Al |
| Г) AgNO ₃ | 4) Mn, H ₂ |
| | 5) K |
| | 6) Ag |

А	Б	В	Г

[27] Установите соответствие между формулой вещества и системой, которая может быть использована для его электролитического получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------|---|
| А) Al | 1) раствор CuSO ₄ |
| Б) NaOH | 2) раствор Na ₂ S |
| В) S | 3) раствор Al ₂ O ₃ в расплаве криолита |
| Г) F ₂ | 4) расплав NaF |
| | 5) раствор KF |
| | 6) раствор AlBr ₃ |

А	Б	В	Г

[28] Установите соответствие между формулами веществ и полуреакциями, которые протекают при их электролизе на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--------------------------------|---------------------------------------|
| А) NaNO ₃ (р-р) | 1) $2I^- - 2e = I_2$ |
| Б) NaOH (распл.) | 2) $4OH^- - 4e = 2H_2O + O_2$ |
| В) KI (р-р) | 3) $2H_2O - 4e = 4H^+ + O_2$ |
| Г) CH ₃ COONa (р-р) | 4) $2H_2O + 2e = 2OH^- + H_2$ |
| | 5) $2NO_3^- - 2e = 2NO_2 + O_2$ |
| | 6) $2CH_3COO^- - 2e = C_2H_6 + 2CO_2$ |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[29] Установите соответствие между формулами солей и типом продукта, который выделяется при электролизе их водных растворов на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|---------------------------------|--------------------|
| А) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | 1) оксид неметалла |
| Б) CuBr_2 | 2) галоген |
| В) Na_2S | 3) металл |
| Г) KClO_3 | 4) водород |
| | 5) кислород |
| | 6) сера |

А	Б	В	Г

[30] Установите соответствие между формулами солей и продуктами, которые образуются при электролизе их водных растворов (с инертными электродами): к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|------------------------------|
| А) CuCl_2 | 1) металл, галоген, кислота |
| Б) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ | 2) водород, галоген, щелочь |
| В) NaBr | 3) водород, кислород |
| Г) AgF | 4) металл, галоген |
| | 5) металл, кислород, кислота |
| | 6) водород, галоген |

А	Б	В	Г

[31] Установите соответствие между формулами солей и продуктами, которые выделяются на графитовом катоде при электролизе их водных растворов: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|--------------------|
| А) AuCl_3 | 1) водород |
| Б) NaNO_3 | 2) металл, водород |
| В) ZnSO_4 | 3) кислород |
| Г) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ | 4) галоген |
| | 5) металл |
| | 6) оксид неметалла |

А	Б	В	Г

[32] Установите соответствие между формулами веществ и продуктами, которые выделяются на инертном аноде при электролизе их водных растворов: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|------------------------------|--|
| А) KOH | 1) H_2O_2 |
| Б) Na_2CO_3 | 2) CO_2 |
| В) NaClO_3 | 3) ClO_2, O_2 |
| Г) CH_3COONa | 4) O_2 |
| | 5) H_2 |
| | 6) $\text{C}_2\text{H}_6, \text{CO}_2$ |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[33] Установите соответствие между формулами веществ и сырьем, которое используют в промышленности для электролитического получения этих веществ: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--------------------|--|
| А) NaOH | 1) CuSO ₄ |
| Б) Al | 2) NaClO ₃ |
| В) Cu | 3) Al ₂ (SO ₄) ₃ |
| Г) Cl ₂ | 4) NaCl |
| | 5) Al ₂ O ₃ |
| | 6) Cu(OH) ₂ |

А	Б	В	Г

[34] Установите соответствие между формулами солей и продуктами, которые выделяются на инертном катоде при их электролизе в указанных условиях: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------------|------------------------------|
| А) NaF (распл.) | 1) кислород |
| Б) AgNO ₃ (р-р) | 2) водород |
| В) MnSO ₄ (р-р) | 3) металл |
| Г) RbCl (р-р) | 4) металл, водород |
| | 5) галоген |
| | 6) оксид неметалла, кислород |

А	Б	В	Г

[35] Установите соответствие между формулами солей и уравнением полуреакции, которая протекает на инертном аноде при электролизе из водных растворов: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

Примечание: *Hal* – обозначение атома галогена.

- | | |
|--|---|
| А) KF | 1) $2\text{SO}_4^{2-} - 2e = \text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ |
| Б) CuCl ₂ | 2) $2\text{Hal}^- - 2e = \text{Hal}_2$ |
| В) CH ₃ CH ₂ COONa | 3) $2\text{H}_2\text{O} - 4e = 4\text{H}^+ + \text{O}_2$ |
| Г) ZnSO ₄ | 4) $2\text{H}_2\text{O} + 2e = 2\text{OH}^- + \text{H}_2$ |
| | 5) $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COO}^- - 2e = 2\text{C}_2\text{H}_4 + 2\text{CO}_2 + \text{H}_2$ |
| | 6) $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COO}^- - 2e = \text{C}_4\text{H}_{10} + 2\text{CO}_2$ |

А	Б	В	Г

[36] Установите соответствие между формулами металлов и способом их электролитического получения в промышленности: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------|---|
| А) Na | 1) электролиз расплава гидроксида |
| Б) Al | 2) электролиз раствора оксида в расплаве криолита |
| В) Cu | 3) электролиз расплава нитрата |
| Г) Ag | 4) электролиз раствора соли |
| | 5) электролиз расплава хлорида |
| | 6) электролиз раствора гидроксида |

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

[37] Установите соответствие между формулами солей и уравнением полуреакции, которая протекает на инертном аноде при электролизе из водных растворов: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- А) Cs₂S
- Б) KF
- В) CuCl₂
- Г) AlCl₃

- 1) $2\text{Cl}^- - 2e = \text{Cl}_2$
- 2) $2\text{H}_2\text{O} - 4e = 4\text{H}^+ + \text{O}_2$
- 3) $\text{S}^{2-} - 2e = \text{S}^0$
- 4) $2\text{H}_2\text{O} + 2e = 2\text{OH}^- + \text{H}_2$
- 5) $\text{Cl}^- + 3\text{H}_2\text{O} - 6e = \text{ClO}_3^- + 6\text{H}^+$
- 6) $2\text{F}^- - 2e = \text{F}_2$

А	Б	В	Г

[38] Установите соответствие между формулами солей и газообразными (при н.у.) продуктами, которые выделяются на инертных электродах при электролизе этих солей в указанных условиях: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- А) NaF (р-р)
- Б) K₂SO₄ (р-р)
- В) CuBr₂ (р-р)
- Г) RbCl (распл.)

- 1) водород
- 2) галоген
- 3) кислород
- 4) кислород, водород
- 5) водород, галоген
- 6) газообразные продукты не образуются

А	Б	В	Г

[39] Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, которые выделяются на инертных электродах при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- А) Na₂S
- Б) Cu(ClO₃)₂
- В) HCl
- Г) MgI₂

- 1) металл, галоген
- 2) водород, галоген
- 3) водород, кислород
- 4) водород, сера
- 5) металл, сера
- 6) металл, кислород

А	Б	В	Г

[40] Установите соответствие между формулой соли и процессом, протекающим на катоде при электролизе ее водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- А) Al(NO₃)₃
- Б) Hg(NO₃)₂
- В) RbNO₃
- Г) Cu(NO₃)₂

- 1) $\text{Hg}^{2+} + 2e = \text{Hg}^0$
- 2) $2\text{H}_2\text{O} + 2e = \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- 3) $\text{Rb}^+ + 1e = \text{Rb}^0$
- 4) $2\text{H}_2\text{O} - 4e = \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
- 5) $\text{Al}^{3+} + 3e = \text{Al}^0$
- 6) $\text{Cu}^{2+} + 2e = \text{Cu}^0$

А	Б	В	Г

Задание №22 ЕГЭ по химии

Ответы

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
4115	3115	3414	3222	2325	5415	6252	6222	2442	6416
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
4123	1566	4543	1343	1543	3122	2353	6525	2631	1623
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
1513	2631	6242	6321	3622	1416	3224	3216	5265	4525
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
5125	4446	4514	3342	3263	5244	3211	4462	4622	2126