

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА ИНЕРТНОМ АНОДЕ
А) H_2SO_4 ;	1) O_2 ;
Б) NaOH ;	2) SO_2 ;
В) KI ;	3) H_2O_2 ;
Г) AgNO_3 .	4) I_2 ;
	5) NO_2 ;
	6) H_2 .

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

А	Б	В	Г

2. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом, который выделяется на катоде при электролизе водного раствора вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) H_3PO_4 ;	1) водород;
Б) NaOH ;	2) кислород;
В) AgF ;	3) галоген;
Г) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.	4) металл;
	5) азот;
	6) фосфор.

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

А	Б	В	Г

3. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом, который выделяется на инертном аноде при электролизе водного раствора вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА АНОДЕ
А) HCl ;	1) водород;
Б) K_2S ;	2) кислород;
В) NaOH ;	3) галоген;
Г) AgNO_3 .	4) металл;
	5) азот;
	6) сера.

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

А	Б	В	Г

4. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, образующимися на катоде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ ЭЛЕКТРОЛИЗА НА КАТОДЕ
А) CuSO_4 ;	1) медь;
Б) NaNO_3 ;	2) натрий;
В) KI ;	3) калий;
Г) AgNO_3 .	4) водород;
	5) серебро;
	6) иод.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ ЭЛЕКТРОЛИЗА НА АНОДЕ
А) CH_3COONa ;	1) кислород;
Б) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	2) метан;
В) KI ;	3) оксид азота (II);
Г) Na_2CO_3 .	4) водород;
	5) углекислый газ;
	6) иод.

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

А	Б	В	Г

6. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$;	1) Cu , O_2 ;
Б) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	2) Al , O_2 ;
В) NaOH ;	3) H_2 , O_2 ;
Г) NaCl .	4) H_2 , Cl_2 ;
	5) Na , Cl_2 ;
	6) Cu , N_2 .

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

А	Б	В	Г

7. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HCl ;	1) Ag, O_2 ;
Б) Na_2SO_4 ;	2) Na, S ;
В) KOH ;	3) H_2, O_2 ;
Г) AgNO_3 .	4) H_2, Cl_2 ;
	5) K, O_2 ;
	6) Ag, N_2 .

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ
А) CuSO_4 ;	1) O_2 ;
Б) NaNO_3 ;	2) SO_2 ;
В) KI ;	3) H_2O ;
Г) AgNO_3 .	4) I_2 ;
	5) NO_2 ;
	6) H_2 .

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

А	Б	В	Г

9. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, образующимися на катоде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ
А) CuSO_4 ;	1) Cu ;
Б) NaNO_3 ;	2) Ag ;
В) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$;	3) H_2 ;
Г) AgNO_3 .	4) Fe ;
	5) Na ;
	6) Fe, H_2 .

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ НА КАТОДЕ
А) CuSO_4 ;	1) $2\text{H}_2\text{O} + 2e \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
Б) HCl ;	2) $\text{Cu}^{2+} + 2e \rightarrow \text{Cu}$;
В) Na_2CO_3 ;	3) $\text{CO}_3^{2-} + 2e \rightarrow \text{CO} + 2\text{O}^{2-}$;
Г) AgF .	4) $2\text{H}^+ + 2e \rightarrow \text{H}_2$;
	5) $\text{Ag}^+ + e \rightarrow \text{Ag}$;
	6) $\text{Na}^+ + e \rightarrow \text{Na}$.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ НА АНОДЕ
А) ZnSO_4 ;	1) $2\text{H}_2\text{O} - 4e \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
Б) Na_2S ;	2) $\text{CO}_3^{2-} - 2e \rightarrow \text{CO} + \text{O}_2$;
В) K_2CO_3 ;	3) $2\text{I}^- - 2e \rightarrow \text{I}_2$;
Г) HI .	4) $\text{S}^{2-} - 2e \rightarrow \text{S}$;
	5) $\text{SO}_4^{2-} - 2e \rightarrow \text{SO}_2 + \text{O}_2$;
	6) $4\text{OH}^- - 4e \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.

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

А	Б	В	Г

12. 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.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПОЛУРЕАКЦИЯ НА АНОДЕ
А) H_2SO_4 ;	1) $4\text{OH}^- - 4e \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$;
Б) HBr ;	2) $2\text{H}^+ + 2e \rightarrow \text{H}_2$;
В) KNO_3 ;	3) $2\text{H}_2\text{O} - 4e \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
Г) $\text{Ba}(\text{OH})_2$.	4) $\text{Ba}^{2+} + 2e \rightarrow \text{Ba}$;
	5) $2\text{Br}^- - 2e \rightarrow \text{Br}_2$;
	6) $2\text{NO}_3^- - 2e \rightarrow 2\text{NO}_2 + \text{O}_2$.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) CuSO_4 ;
- Б) NaCl ;
- В) HNO_3 ;
- Г) NaOH .

ПОЛУРЕАКЦИЯ НА КАТОДЕ

- 1) $4\text{OH}^- - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$;
- 2) $2\text{H}^+ + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2$;
- 3) $2\text{H}_2\text{O} - 2\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
- 4) $\text{Cu}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Cu}$;
- 5) $\text{Na}^+ + \bar{e} \rightarrow \text{Na}$;
- 6) $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$.

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

А	Б	В	Г

14. Установите соответствие между формулой вещества и уравнением полуреакции, которая протекает на катоде при электролизе водного раствора вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) HNO_3 ;
- Б) K_2SO_3 ;
- В) CuCl_2 ;
- Г) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$.

УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ НА КАТОДЕ

- 1) $2\text{H}^+ + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2 \uparrow$;
- 2) $\text{Cu}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Cu}$;
- 3) $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2 \uparrow + 2\text{OH}^-$;
- 4) $\text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+$;
- 5) $\text{Hg}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Hg}$;
- 6) $\text{K}^+ + \bar{e} \rightarrow \text{K}$.

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

А	Б	В	Г

15. Установите соответствие между формулой вещества и уравнением полуреакции, которая протекает на инертном аноде при электролизе водного раствора вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ НА АНОДЕ
А) HNO_3 ;	1) $\text{Al}^{3+} + 3\bar{e} \rightarrow \text{Al}$;
Б) KF ;	2) $2\text{H}_2\text{O} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 \uparrow + 4\text{H}^+$;
В) $\text{Ba}(\text{OH})_2$;	3) $2\text{Br}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{Br}_2$;
Г) AlBr_3 .	4) $2\text{F}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{F}_2$;
	5) $4\text{OH}^- - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$;
	6) $2\text{H}^+ + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2$.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) CuCl_2 ;	1) медь;
Б) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;	2) хлор;
В) Na_2SO_4 ;	3) железо, водород;
Г) FeSO_4 .	4) водород;
	5) железо;
	6) натрий.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	1) железо, водород;
Б) CuCl_2 ;	2) железо, кислород;
В) FeBr_2 ;	3) водород;
Г) K_3PO_4 .	4) медь;
	5) хлор;
	6) калий.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) CuBr_2 ;	1) оксид меди (II);
Б) CaBr_2 ;	2) медь;
В) Li_2SO_4 ;	3) водород;
Г) AgNO_3 .	4) литий;
	5) кальций;
	6) серебро.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) AuBr_3 ;	1) сульфид алюминия;
Б) Cs_2CO_3 ;	2) водород;
В) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$;	3) алюминий;
Г) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.	4) ртуть;
	5) золото;
	6) цезий.

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

А	Б	В	Г

20. Установите соответствие между формулой соли и продуктом, образующимся на катоде при электролизе водного раствора этой соли: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) NaCl ;	1) калий;
Б) AgNO_3 ;	2) медь;
В) CuCl_2 ;	3) хлор;
Г) KBr .	4) водород;
	5) серебро;
	6) бром.

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

А	Б	В	Г

21. Установите соответствие между формулой соли и продуктом, образующимся на катоде при электролизе водного раствора этой соли: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) KNO_3 ;	1) NO_2 ;
Б) AgNO_3 ;	2) Ca ;
В) AuCl_2 ;	3) H_2 ;
Г) CaCl_2 .	4) Ag ;
	5) Cl_2 ;
	6) Au .

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

А	Б	В	Г

22. Установите соответствие между формулой соли и продуктом, образующимся при электролизе водного раствора этой соли на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТ НА АНОДЕ
А) NaBr ;	1) натрий;
Б) Na_2SO_4 ;	2) бром;
В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	3) медь;
Г) CuBr_2 .	4) кислород;
	5) водород.

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

А	Б	В	Г

23. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом, образующимся на катоде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) AgNO_3 ;	1) Mg ;
Б) HNO_3 ;	2) H_2 ;
В) MgSO_4 ;	3) $\text{Mg} + \text{H}_2$;
Г) $\text{Ba}(\text{OH})_2$.	4) Ag ;
	5) Ba ;
	6) O_2 .

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

А	Б	В	Г

24. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом, образующимся на инертном аноде при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА АНОДЕ
А) KOH ;	1) H_2 ;
Б) H_2SO_4 ;	2) O_2 ;
В) CuBr_2 ;	3) Br_2 ;
Г) Na_2S .	4) SO_2 ;
	5) S ;
	6) Cu .

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

А	Б	В	Г

25. 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.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Na_3PO_4 ;	1) H_2, O_2 ;
Б) KCl ;	2) Cu, O_2 ;
В) CuBr_2 ;	3) Cu, Br_2 ;
Г) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.	4) H_2, Cl_2 ;
	5) Cu, NO_2 .

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

А	Б	В	Г

26. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HNO_3 ;	1) H_2, NO_2 ;
Б) K_2SO_4 ;	2) H_2, O_2 ;
В) BaBr_2 ;	3) Ba, Br_2 ;
Г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$.	4) H_2, Br_2 ;
	5) $\text{H}_2, \text{CO}_2, \text{C}_4\text{H}_{10}$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

27. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) H_2SO_4 ;	1) H_2, SO_2 ;
Б) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$;	2) H_2, Br_2 ;
В) LiBr ;	3) $\text{H}_2, \text{CO}_2, \text{C}_2\text{H}_6$;
Г) CH_3COOK .	4) H_2, O_2 ;
	5) Ca, O_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

28. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на катоде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) HI ;	1) Li ;
Б) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	2) Ca ;
В) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$;	3) Cu ;
Г) LiF .	4) H_2 ;
	5) CO_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

29. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на инертном аноде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА АНОДЕ
А) HCl ;	1) SO_2 ;
Б) AgNO_3 ;	2) Cl_2 ;
В) CuBr_2 ;	3) NO_2 ;
Г) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.	4) Br_2 ;
	5) O_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

30. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, которые образуются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Na_2CO_3 ;	1) этан, углекислый газ, водород;
Б) NaCl ;	2) натрий, кислород;
В) CH_3COONa ;	3) метан, углекислый газ, водород;
Г) NaOH .	4) хлор, водород;
	5) водород, кислород.

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

А	Б	В	Г

31. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) KOH;	1) Cu, O ₂ ;
Б) CuSO ₄ ;	2) H ₂ , S;
В) K ₃ PO ₄ ;	3) H ₂ , O ₂ ;
Г) Na ₂ S.	4) Cu, S;
	5) Na, S.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

32. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Na ₂ CO ₃ ;	1) Cu, O ₂ ;
Б) LiCl;	2) H ₂ , CO ₂ ;
В) H ₃ PO ₄ ;	3) H ₂ , O ₂ ;
Г) CuF ₂ .	4) H ₂ , Cl ₂ ;
	5) Cu, F ₂ .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

33. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на инертном аноде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ НА АНОДЕ
А) NaNO ₃ ;	1) NO ₂ ;
Б) HgCl ₂ ;	2) O ₂ ;
В) K ₂ S;	3) Cl ₂ ;
Г) Fe ₂ (SO ₄) ₃ .	4) SO ₂ ;
	5) S.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

34. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на катоде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ НА КАТОДЕ
А) NaBr;	1) H ₂ ;
Б) CuSO ₄ ;	2) Mg;
В) HClO ₄ ;	3) Cu;
Г) MgI ₂ .	4) Na;
	5) I ₂ .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

35. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) MgCl ₂ ;	1) Hg, NO ₂ ;
Б) Hg(NO ₃) ₂ ;	2) Ca, O ₂ ;
В) Ca(NO ₃) ₂ ;	3) H ₂ , Cl ₂ ;
Г) HCl.	4) Hg, O ₂ ;
	5) H ₂ , O ₂ .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

36. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) K ₂ SO ₄ ;	1) H ₂ , SO ₃ ;
Б) NaOH;	2) Ag, F ₂ ;
В) AgNO ₃ ;	3) H ₂ , Cl ₂ ;
Г) HCl.	4) Ag, O ₂ ;
	5) H ₂ , O ₂ .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

37. Установите соответствие между исходным веществом и продуктами электролиза этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ИСХОДНОЕ ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) раствор CaCl_2 ;	1) Ca, Cl_2 ;
Б) расплав CaCl_2 ;	2) Ca, O_2 ;
В) раствор KOH ;	3) H_2, Cl_2 ;
Г) расплав KOH .	4) H_2, O_2 ;
	5) $\text{K}, \text{H}_2\text{O}, \text{O}_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

38. Установите соответствие между исходным веществом и продуктами электролиза этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ИСХОДНОЕ ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) раствор CuSO_4 ;	1) Cu, O_2 ;
Б) расплав NaCl ;	2) H_2, Cl_2 ;
В) раствор NaCl ;	3) $\text{Na}, \text{H}_2\text{O}, \text{O}_2$;
Г) раствор NaOH .	4) Na, Cl_2 ;
	5) H_2, O_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

39. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на инертном аноде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА АНОДЕ
А) NaNO_3 ;	1) HCl ;
Б) MgCl_2 ;	2) Cl_2 ;
В) ZnSO_4 ;	3) O_2 ;
Г) KBr .	4) HBr ;
	5) Br_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

40. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на катоде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) H_2SO_4 ;	1) Ag_2O ;
Б) KCl ;	2) Ag ;
В) $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2$;	3) H_2 ;
Г) AgNO_3 .	4) Cu ;
	5) $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

41. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Al_2O_3 ;	1) H_2, Cl_2 ;
Б) AlCl_3 (раствор);	2) Al, O_2 ;
В) HCl ;	3) Al, Cl_2 ;
Г) NaOH (раствор).	4) H_2, O_2 ;
	5) Na, O_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

42. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) BaO ;	1) H_2, I_2 ;
Б) BaI_2 (раствор);	2) K, H_2 ;
В) HI ;	3) Ba, O_2 ;
Г) KOH (расплав).	4) Ba, I_2 ;
	5) $\text{K}, \text{O}_2, \text{H}_2\text{O}$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г



43. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на инертном аноде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ НА АНОДЕ
А) HNO_3 ;	1) H_2 ;
Б) HI ;	2) O_2 ;
В) CuSO_4 ;	3) Cl_2 ;
Г) CaCl_2 .	4) I_2 ;
	5) SO_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

44. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на катоде.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ НА КАТОДЕ
А) AgNO_3 ;	1) H_2 ;
Б) CaI_2 ;	2) Ag ;
В) HCl ;	3) Ca ;
Г) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.	4) O_2 ;
	5) Cu .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Na_2CO_3 ;	1) металл и хлор;
Б) AlCl_3 ;	2) водород и кислород;
В) NaCl ;	3) водород и азот;
Г) NaNO_3 .	4) водород и хлор;
	5) металл и кислород;
	6) водород и углекислый газ.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

46. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HBr ;	1) H_2, SO_2 ;
Б) AgNO_3 ;	2) H_2, O_2 ;
В) K_2SO_4 ;	3) H_2, Br_2 ;
Г) CaBr_2 .	4) Ag, O_2 ;
	5) Ag, NO_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

47. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) H_2SO_4 ;	1) Cu, O_2 ;
Б) LiOH ;	2) Cu, NO_2 ;
В) KI ;	3) H_2, I_2 ;
Г) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.	4) H_2, O_2 ;
	5) H_2, SO_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

48. 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.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	1) H_2, Cl_2 ;
Б) CrCl_3 ;	2) H_2, O_2 ;
В) NaBr ;	3) H_2, Br_2 ;
Г) Na_2SO_4 .	4) Cu, O_2 ;
	5) $\text{Cr}, \text{Cl}_2, \text{H}_2$;
	6) Na, O_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

49. 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.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Na_2CO_3 ;	1) металл и хлор;
Б) AlCl_3 ;	2) водород и кислород;
В) NaCl ;	3) водород и азот;
Г) NaNO_3 .	4) водород и хлор;
	5) металл и кислород;
	6) водород и углекислый газ.

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

А	Б	В	Г

50. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) KCl ;	1) металл и O_2 ;
Б) Na_2CO_3 ;	2) металл и Cl_2 ;
В) HBr ;	3) H_2 и O_2 ;
Г) CuCl_2 .	4) H_2 и Cl_2 ;
	5) H_2 и Br_2 ;
	6) металл и CO_2 .

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

А	Б	В	Г

51. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) AgF ;	1) металл и O_2 ;
Б) K_2SO_4 ;	2) металл и Br_2 ;
В) AlBr_3 ;	3) H_2 и O_2 ;
Г) CuBr_2 .	4) H_2 и SO_2 ;
	5) H_2 и Br_2 ;
	6) металл и SO_2 .

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

А	Б	В	Г

52. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ(Ы) НА АНОДЕ
А) FeCl_2 ;	1) H_2 ;
Б) NaHCO_3 ;	2) O_2 ;
В) HClO_4 ;	3) Cl_2 ;
Г) CH_3COOK .	4) HCl ;
	5) CO_2 ;
	6) $\text{CO}_2, \text{C}_2\text{H}_6$.

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

А	Б	В	Г

53. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся на катоде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ НА КАТОДЕ
А) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	1) H_2 ;
Б) $\text{Ba}(\text{OH})_2$;	2) O_2 ;
В) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$;	3) Ba ;
Г) HClO_3 .	4) Cu ;
	5) Ag ;
	6) N_2 .

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

А	Б	В	Г

54. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) AgNO_3 ;	1) металл и O_2 ;
Б) HCl ;	2) металл и H_2 ;
В) KOH ;	3) металл и Cl_2 ;
Г) NaNO_3 .	4) H_2 и Cl_2 ;
	5) H_2 и O_2 ;
	6) H_2 и NO_2 .

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

А	Б	В	Г

55. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) CaCl_2 ;	1) H_2 и Cl_2 ;
Б) CuSO_4 ;	2) H_2 и O_2 ;
В) HNO_3 ;	3) H_2 и SO_2 ;
Г) Na_2CO_3 .	4) металл и O_2 ;
	5) металл и H_2 ;
	6) металл и Cl_2 .

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

А	Б	В	Г

56. Установите соответствие между веществом и возможным электролитическим способом его получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕМ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) калий;	1) расплава KF ;
Б) фтор;	2) водного раствора AgF ;
В) алюминий;	3) водного раствора $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;
Г) водород.	4) водного раствора CuCl_2 ;
	5) раствора Al_2O_3 в расплавленном криолите.

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

А	Б	В	Г

57. Установите соответствие между веществом и возможным электролитическим способом его получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕМ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) фтор;	1) водного раствора фторида натрия;
Б) кислород;	2) водного раствора сульфида натрия;
В) натрий;	3) расплава фторида натрия;
Г) этан.	4) водного раствора бромиды натрия;
	5) водного раствора ацетата натрия.

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

А	Б	В	Г

58. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом(ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на катоде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) AgF ;	1) H_2 ;
Б) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$;	2) O_2 ;
В) FeCl_2 ;	3) Fe ;
Г) Na_2SO_4 .	4) Fe, H_2 ;
	5) Ag ;
	6) Ag_2O .

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

А	Б	В	Г

59. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ(Ы) НА АНОДЕ
А) KClO_4 ;	1) H_2 ;
Б) LiCl ;	2) Cl_2 ;
В) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$;	3) O_2 ;
Г) HCOONa .	4) NO_2 ;
	5) CO ;
	6) CO_2, H_2 .

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

А	Б	В	Г

60. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, выделившимися на электродах (анод — инертный) при электролизе водного раствора этого вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) H_2SO_4 ;	1) Ca, Cl_2 ;
Б) K_2SO_4 ;	2) H_2, Cl_2 ;
В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	3) H_2, O_2 ;
Г) CaCl_2 .	4) Cu, O_2 ;
	5) Cu, NO_2 ;
	6) H_2, SO_2 .

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

А	Б	В	Г

61. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами, выделившимися на электродах (анод — инертный) при электролизе водного раствора этого вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HNO_3 ;	1) H_2, NO_2 ;
Б) KNO_3 ;	2) H_2, O_2 ;
В) MgCl_2 ;	3) Mg, Cl_2 ;
Г) AgF .	4) H_2, Cl_2 ;
	5) Ag, F_2 ;
	6) Ag, O_2 .

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

А	Б	В	Г

62. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) натрий;	1) водного раствора CuBr_2 ;
Б) водород;	2) расплава NaF ;
В) фтор;	3) водного раствора CuCl_2 ;
Г) кислород.	4) расплава SiO_2 ;
	5) водного раствора NaF .

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

А	Б	В	Г

63. 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.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) NaF ;	1) металл и галоген;
Б) K_2CO_3 ;	2) водород и кислород;
В) CuSO_4 ;	3) металл и кислород;
Г) CuBr_2 .	4) водород и галоген;
	5) металл и водород;
	6) кислород и галоген.

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

А	Б	В	Г

64. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) LiH (расплав);	1) металл и кислород;
Б) NaOH (расплав);	2) металл и водород;
В) H_2SO_4 (раствор);	3) металл, вода и кислород;
Г) CuSO_4 (раствор).	4) водород и сернистый газ;
	5) металл, водород и кислород;
	6) водород и кислород.

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

А	Б	В	Г

65. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Al_2O_3 (расплав);	1) металл и кислород;
Б) KOH (расплав);	2) металл и водород;
В) HCl (раствор);	3) металл, вода и кислород;
Г) $CuCl_2$ (раствор).	4) металл и хлор;
	5) водород и хлор;
	6) водород и кислород.

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

А	Б	В	Г

66. Установите соответствие между веществом и способом его получения с помощью электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ — ЭЛЕКТРОЛИЗ
А) K ;	1) раствора $NaCl$;
Б) $NaOH$;	2) расплава KCl ;
В) Al ;	3) раствора KCl ;
Г) $KClO_3$.	4) раствора $NaAl(SO_4)_2$;
	5) расплава Al_2O_3 .

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

А	Б	В	Г

67. Установите соответствие между веществом и способом его получения с помощью электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ — ЭЛЕКТРОЛИЗ
А) Zn ;	1) холодного раствора $NaCl$;
Б) KOH ;	2) раствора $ZnSO_4$;
В) F_2 ;	3) расплава KHF_2 ;
Г) $NaClO$.	4) раствора NaF ;
	5) раствора KCl .

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

А	Б	В	Г

68. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) CaCl_2 (расплав);	1) металл и кислород;
Б) Li_2O (расплав);	2) металл и галоген;
В) NaOH (раствор);	3) металл, вода и кислород;
Г) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$ (раствор).	4) водород и кислород;
	5) металл, углекислый газ и углеводород;
	6) водород, углекислый газ и углеводород.

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

А	Б	В	Г

69. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HNO_3 (раствор);	1) водород и кислород;
Б) CH_3COOAg (расплав);	2) металл и галоген;
В) HI (раствор);	3) металл, вода и кислород;
Г) KF (расплав).	4) водород и галоген;
	5) металл, углекислый газ и углеводород;
	6) водород, углекислый газ и углеводород.

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

А	Б	В	Г

70. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HBr ;	1) водород и кислород;
Б) NaNO_3 ;	2) водород и галоген;
В) CaCl_2 ;	3) металл и кислород;
Г) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$.	4) металл и галоген;
	5) водород и оксид азота;
	6) металл, водород и кислород.

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

А	Б	В	Г

71. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HgCl_2 ;	1) водород и кислород;
Б) NaOH ;	2) водород и галоген;
В) HNO_3 ;	3) металл и кислород;
Г) AgF .	4) металл и галоген;
	5) водород и оксид азота;
	6) металл, водород и кислород.

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

А	Б	В	Г

72. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СОЛЬ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$;	1) металл, водород, кислород;
Б) Li_2SO_4 ;	2) водород, кислород;
В) BaCl_2 ;	3) металл, водород, галоген;
Г) AgNO_3 .	4) металл, галоген;
	5) водород, галоген;
	6) металл, кислород.

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

А	Б	В	Г

73. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) MgBr_2 ;	1) водород и сернистый газ;
Б) $\text{Ba}(\text{OH})_2$;	2) металл и сероводород;
В) CuSO_4 ;	3) водород и кислород;
Г) H_2SO_4 .	4) водород и галоген;
	5) металл и кислород;
	6) металл и галоген.

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

А	Б	В	Г

74. 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.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Li_2CO_3 ;	1) водород, галоген;
Б) CuSO_4 ;	2) металл, кислород;
В) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$;	3) металл, галоген;
Г) KCl .	4) водород, кислород;
	5) металл, галоген, кислород;
	6) металл, водород, кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

75. 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.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Na_2CO_3 ;	1) металл и хлор;
Б) MgSO_4 ;	2) водород и кислород;
В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	3) металл и кислород;
Г) CuCl_2 .	4) водород и хлор;
	5) водород, металл и кислород;
	6) водород, металл и хлор.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

76. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) KClO_4 ;	1) водород, углекислый газ и этан;
Б) KI ;	2) водород и кислород;
В) AgNO_3 ;	3) водород и галоген;
Г) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$.	4) металл и кислород;
	5) металл и галоген;
	6) металл и углекислый газ.

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

А	Б	В	Г

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

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Na_3PO_4 ;	1) металл, кислород;
Б) KCl ;	2) металл, галоген;
В) CuBr_2 .	3) водород, кислород;
	4) водород, галоген.

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

А	Б	В

78. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) алюминий;	1) раствора Al_2O_3 в расплавленном криолите;
Б) кислород;	2) водного раствора AgF ;
В) калий.	3) водного раствора AlCl_3 ;
	4) расплава KF .

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

А	Б	В

79. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) NaOH ;	1) водного раствора NaNO_3 (без диафрагмы);
Б) O_2 ;	2) водного раствора NaCl ;
В) Ca .	3) водного раствора CaCl_2 ;
	4) расплава CaCl_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

80. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) F_2 ;	1) расплава KOH ;
Б) K ;	2) горячего водного раствора KCl ;
В) $KClO_3$.	3) водного раствора NaF ;
	4) расплава NaF .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

81. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом электролиза водного раствора или расплава этого вещества, образовавшимся на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТ НА АНОДЕ
А) гидрид кальция (расплав);	1) хлор;
Б) оксид алюминия;	2) кислород;
В) хлорид кальция (раствор).	3) водород;
	4) хлороводород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

82. Установите соответствие между веществом и продуктом электролиза водного раствора или расплава этого вещества, образовавшимся на катоде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) соляная кислота;	1) водород;
Б) хлорид кальция (распл.);	2) хлор;
В) гидроксид калия (р-р).	3) металл;
	4) хлороводород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

83. Установите соответствие между веществом и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
а) NaOH (расплав);	1) металл и водород;
б) Na ₂ CO ₃ (раствор);	2) металл, вода и кислород;
в) (CH ₃ COO) ₂ Ca (раствор).	3) водород и кислород;
	4) водород, углекислый газ и углеводород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

84. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
а) BaO (расплав);	1) водород и кислород;
б) HNO ₃ (раствор);	2) металл и кислород;
в) CaBr ₂ (раствор).	3) металл и галоген;
	4) водород и галоген.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

85. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
а) KCl (раствор);	1) водород и кислород;
б) CaCl ₂ (расплав);	2) металл и галоген;
в) AgNO ₃ (раствор).	3) щелочь, водород и галоген;
	4) металл, кислота и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

86. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) KOH (распл.);	1) металл, кислота и кислород;
Б) CuSO ₄ (р-р);	2) металл, вода и кислород;
В) H ₂ SO ₄ (р-р).	3) щелочь и водород;
	4) водород и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

87. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) Mg;	1) расплава NaCl;
Б) O ₂ ;	2) холодного водного раствора NaCl;
В) NaClO.	3) водного раствора MgSO ₄ ;
	4) расплава MgCl ₂ .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

88. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) Li;	1) расплава NaBr;
Б) H ₂ ;	2) горячего водного раствора NaBr;
В) NaBrO ₃ .	3) расплава LiCl;
	4) раствора CuBr ₂ .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

89. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся(-ися) на инертном аноде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ(Ы) НА АНОДЕ
А) KCl ;	1) кислород;
Б) $HCOOK$;	2) галоген;
В) $KClO_4$.	3) галогеноводород;
	4) углекислый газ и водород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

90. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимся(-ися) на катоде: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ(Ы) НА КАТОДЕ
А) $BaCl_2$;	1) металл;
Б) HCl ;	2) только водород;
В) $CuSO_4$.	3) водород и щелочь;
	4) сернистый газ.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

91. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) HNO_3 (раствор);	1) металл и кислород;
Б) $AgCl$ (расплав);	2) металл и галоген;
В) $Cu(ClO_4)_2$ (раствор).	3) водород и кислород;
	4) металл, водород и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

92. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора или расплава этого вещества, выделившимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) KOH (расплав);	1) металл и водород;
Б) AgNO ₃ (раствор);	2) металл и кислород;
В) Ba(OH) ₂ (раствор).	3) металл, вода и кислород;
	4) водород и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

93. 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.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) CuCl ₂ ;	1) водород и галоген;
Б) AgF;	2) металл и галоген;
В) CuSO ₄ .	3) водород и кислород;
	4) металл и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

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

СОЛЬ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) MgSO ₄ ;	1) металл и галоген;
Б) CuCl ₂ ;	2) водород и галоген;
В) NaF.	3) водород и сера;
	4) водород и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

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

СОЛЬ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;	1) водород и галоген;
Б) LiCl ;	2) водород и кислород;
В) NaClO_4 .	3) металл и галоген;
	4) металл и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

96. Установите соответствие между формулой вещества и числом газов, выделяющихся на инертных электродах при электролизе водного раствора этого вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ЧИСЛО ГАЗОВ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) MgCl_2 ;	1) ни одного;
Б) CH_3COOK ;	2) один;
В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.	3) два;
	4) три.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

97. Установите соответствие между формулой вещества и числом газов, выделяющихся на инертных электродах при электролизе водного раствора этого вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ЧИСЛО ГАЗОВ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) $(\text{C}_2\text{H}_5\text{COO})_2\text{Ca}$;	1) ни одного;
Б) AgF ;	2) один;
В) HBr .	3) два;
	4) три.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

98. Установите соответствие между солью и продуктами электролиза водного раствора этой соли, которые выделяются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СОЛЬ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $Zn(NO_3)_2$;	1) металл, водород и кислород;
Б) LiI ;	2) металл и кислород;
В) $Cu(NO_3)_2$.	3) металл и галоген;
	4) водород и галоген.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

99. 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, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ
А) $AgNO_3$;	1) $2H_2O - 4e \rightarrow O_2 + 4H^+$;
Б) $CuCl_2$;	2) $4OH^- - 4e \rightarrow O_2 + 2H_2O$;
В) KOH .	3) $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$;
	4) $2H^+ + 2e \rightarrow H_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

100. 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, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ
А) $CaCl_2$;	1) $2H_2O - 4e \rightarrow O_2 + 4H^+$;
Б) $CuSO_4$;	2) $4OH^- - 4e \rightarrow O_2 + 2H_2O$;
В) HBr .	3) $2H_2O + 2e \rightarrow H_2 + 2OH^-$;
	4) $2H^+ + 2e \rightarrow H_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

101. Установите соответствие между продуктами электролиза, выделяющимися на инертных электродах, и исходным веществом, которое подвергли электролизу в водном растворе. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА	ИСХОДНОЕ ВЕЩЕСТВО
А) водород на катоде, кислород на аноде;	1) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;
Б) металл на катоде, кислород на аноде;	2) H_2SO_4 ;
В) водород на катоде, галоген на аноде.	3) FeCl_3 ;
	4) CaCl_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

102. Установите соответствие между продуктами электролиза, выделяющимися на инертных электродах, и исходным веществом, которое подвергли электролизу в водном растворе. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА	ИСХОДНОЕ ВЕЩЕСТВО
А) металл на катоде, кислород на аноде;	1) Na_2CO_3 ;
Б) металл на катоде, галоген на аноде;	2) AgNO_3 ;
В) водород на катоде, кислород на аноде.	3) CuCl_2 ;
	4) KBr .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

103. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на инертном аноде. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ(Ы) НА АНОДЕ
А) MgSO_4 ;	1) кислород;
Б) KCl ;	2) галоген;
В) HCOOK .	3) углекислый газ и водород;
	4) сернистый газ.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

104. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на катоде. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТ(Ы) НА КАТОДЕ
А) KNO_3 ;	1) металл;
Б) H_2SO_4 ;	2) водород;
В) CH_3COOAg .	3) водород и щелочь;
	4) кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

105. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения с помощью электролиза. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ — ЭЛЕКТРОЛИЗ
А) K ;	1) раствора KCl ;
Б) Al ;	2) расплава KCl ;
В) KClO_3 .	3) расплава Al_2O_3 ;
	4) раствора $\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4]$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

106. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения с помощью электролиза. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ — ЭЛЕКТРОЛИЗ
А) Ni ;	1) раствора KCl ;
Б) Cl_2 ;	2) раствора NiSO_4 ;
В) F_2 .	3) расплава NaHF_2 ;
	4) раствора NaF .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

107. Установите соответствие между веществом и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, которые выделились на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ НА ЭЛЕКТРОДАХ
А) KF ;	1) водород и кислород;
Б) Na_2SO_4 ;	2) водород и фтор;
В) FeSO_4 .	3) железо, водород и кислород;
	4) железо, водород и оксид серы(IV).

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

108. Установите соответствие между веществом и продуктами электролиза водного раствора этого вещества на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) FeSO_4 ;	1) водород и галоген;
Б) KNO_3 ;	2) металл и кислород;
В) NaF .	3) водород и кислород;
	4) металл, водород и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

109. Установите соответствие между формулой вещества и выделением газов на инертных электродах при электролизе его водного раствора. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ВЫДЕЛЕНИЕ ГАЗОВ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;	1) газ только на катоде;
Б) KClO_4 ;	2) газ только на аноде;
В) CaBr_2 .	3) газ и на катоде, и на аноде;
	4) газы не выделяются.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

110. Установите соответствие между формулой вещества и выделением газов на инертных электродах при электролизе его водного раствора. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ВЫДЕЛЕНИЕ ГАЗОВ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) CH_3COOK ;	1) газ только на катоде;
Б) AgNO_3 ;	2) газ только на аноде;
В) CuBr_2 .	3) газ и на катоде, и на аноде;
	4) газы не выделяются.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

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

СОЛЬ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) Сульфат меди(II);	1) Водород, кислород;
Б) Хлорид меди;	2) Водород, галоген;
В) Фторид калия.	3) Металл, кислород;
	4) Металл, галоген.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

112. Установите соответствие между солью и продуктами электролиза водного раствора этой соли, которые выделяются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СОЛЬ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) KI ;	1) металл и кислород;
Б) CuSO_4 ;	2) водород и галоген;
В) CuBr_2 .	3) металл и галоген;
	4) водород и кислород.

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

А	Б	В

113. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) алюминий;
- Б) кислород;
- В) калий.

ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ

- 1) раствора Al_2O_3 в расплавленном криолите;
- 2) водного раствора KF ;
- 3) водного раствора AlCl_3 ;
- 4) расплава KF .

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

А	Б	В

114. 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, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) NaCl ;
- Б) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;
- В) HI .

УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ

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

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

115. 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, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) H_2SO_4 ;
- Б) CuBr_2 ;
- В) Na_2S .

УРАВНЕНИЕ ПОЛУРЕАКЦИИ

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

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

116. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, которые выделяются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$;	1) водород и кислород;
Б) BaCl_2 ;	2) водород и галоген;
В) HClO_4 .	3) металл и кислород;
	4) металл и галоген.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

117. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, которые выделяются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) KBr ;	1) металл и кислород;
Б) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;	2) водород и кислород;
В) AgF .	3) водород и галоген;
	4) металл и галоген.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

118. Установите соответствие между формулой вещества и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) Ca ;	1) расплава CaCl_2 ;
Б) O_2 ;	2) водного раствора CaCl_2 ;
В) KClO_3 .	3) горячего водного раствора KCl ;
	4) водного раствора KOH .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

119. Установите соответствие между формулой вещества и возможным способом его получения путем электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) Cu ;	1) расплава CuO ;
Б) H_2 ;	2) водного раствора KOH ;
В) Be .	3) расплава BeCl_2 ;
	4) водного раствора $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

120. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, которые выделяются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) H_2SO_4 ;	1) водород и кислород;
Б) $\text{Cu}(\text{ClO}_4)_2$;	2) водород и сера;
В) Na_2S .	3) металл и кислород;
	4) металл и галоген.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

121. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, которые выделяются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $\text{Ba}(\text{OH})_2$;	1) металл и кислород;
Б) AgClO_4 ;	2) водород и кислород;
В) NaI .	3) металл и галоген;
	4) водород и галоген.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

122. Установите соответствие между формулой соли и продуктами электролиза водного раствора этой соли: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$;	1) металл и галоген;
Б) CuCl_2 ;	2) водород и галоген;
В) NiSO_4 .	3) водород и кислород;
	4) металл, водород и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

123. Установите соответствие между формулой вещества и количеством разных газов, выделяющихся на инертных электродах при электролизе водного раствора этого вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	КОЛИЧЕСТВО ГАЗОВ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) KOH ;	1) один газ;
Б) HI ;	2) два газа;
В) CH_3COONa .	3) три газа;
	4) газы не выделяются.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

124. Установите соответствие между формулой вещества и количеством разных газов, выделяющихся на инертных электродах при электролизе водного раствора этого вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	КОЛИЧЕСТВО ГАЗОВ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) NaI ;	1) один газ;
Б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOK}$;	2) два газа;
В) CuBr_2 .	3) три газа;
	4) газы не выделяются.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

125. Установите соответствие между веществом и продуктами, выделяющимися на платиновых электродах при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ НА ЭЛЕКТРОДАХ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) Cs_2S ;	1) H_2, O_2 ;
Б) $\text{Ba}(\text{CH}_3\text{COO})_2$;	2) H_2, F_2 ;
В) RbF .	3) Rb, O_2 ;
	4) $\text{H}_2, \text{CO}_2, \text{C}_2\text{H}_6$;
	5) H_2, S .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

126. Установите соответствие между формулой соли и процессом, протекающим на аноде при электролизе ее водного раствора с инертными электродами: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОЦЕСС НА АНОДЕ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) HgCl_2 ;	1) $\text{Br}^- + 3\text{H}_2\text{O} - 6\bar{e} \rightarrow \text{BrO}_3^- + 6\text{H}^+$;
Б) LiBr ;	2) $\text{Hg}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Hg}^0$;
В) KF .	3) $2\text{Cl}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{Cl}_2^0$;
	4) $2\text{Br}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{Br}_2^0$;
	5) $2\text{H}_2\text{O} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
	6) $2\text{F}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{F}_2^0$;

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

127. Установите соответствие между солью и продуктами электролиза водного раствора этой соли, которые выделяются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СОЛЬ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) сульфат алюминия;	1) металл и кислород;
Б) хлорид натрия;	2) металл и галоген;
В) фторид калия.	3) водород и галоген;
	4) водород и кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

128. 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.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОЦЕСС НА АНОДЕ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ ВОДНОГО РАСТВОРА
А) Cs_2S ;	1) $\text{S}^{2-} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^0$;
Б) KClO_4 ;	2) $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
В) RbF .	3) $\text{ClO}_4^- + 2\bar{e} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{ClO}_3^- + 2\text{OH}^-$;
	4) $2\text{H}_2\text{O} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
	5) $2\text{F}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{F}_2^0$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

129. Установите соответствие между металлом и возможным способом его электролитического получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

МЕТАЛЛ	СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ
А) Ва;	1) электролиз раствора солей;
Б) Вi;	2) электролиз расплава хлорида;
В) Sn.	3) электролиз расплава оксида;
	4) электролиз расплава нитрата;
	5) электролиз раствора гидроксида.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

130. Установите соответствие между веществом и процессом, протекающим на катоде при электролизе ее водного раствора с инертными электродами: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОЦЕСС НА КАТОДЕ ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ
А) CH_3COONa ;	1) $2\text{I}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{I}_2^0$;
Б) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;	2) $2\text{CH}_3\text{COO}^- - 2\bar{e} \rightarrow 2\text{CO}_2 + \text{C}_2\text{H}_6$;
В) HI .	3) $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2^0 + 2\text{OH}^-$;
	4) $\text{Al}^{3+} + 3\bar{e} \rightarrow \text{Al}^0$;
	5) $2\text{H}^+ + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2^0$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

131. 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

132. 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) Cs_2S ;	1) $\text{S}^{2-} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^0$;
Б) FeCl_2 ;	2) $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
В) K_2SO_4 .	3) $2\text{SO}_4^{2-} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}_2\text{O}_8^{2-}$;
	4) $2\text{H}_2\text{O} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2^0 + 4\text{H}^+$;
	5) $2\text{Cl}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{Cl}_2^0$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

133. Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, которые образуются на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, выберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ НА ЭЛЕКТРОДАХ
А) K_2SO_4 ;	1) H_2, O_2 ;
Б) KI ;	2) Cu, O_2 ;
В) $Cu(NO_3)_2$.	3) H_2, I_2 ;
	4) K, I_2 ;
	5) H_2, NO_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

134. Установите соответствие между веществом и процессом, происходящим на катоде при электролизе его водного раствора с платиновым катодом и графитовым анодом: к каждой позиции, обозначенной буквой, выберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОЦЕСС НА КАТОДЕ
А) Cs_2SO_4 ;	1) $2F^- - 2\bar{e} \rightarrow F_2^0$;
Б) $CaCl_2$;	2) $SO_4^{2-} + 2H_2O + 2\bar{e} \rightarrow SO_2 + 4OH^-$;
В) HF .	3) $2H_2O + 2\bar{e} \rightarrow H_2 + 2OH^-$;
	4) $2H^+ + 2\bar{e} \rightarrow H_2^0$;
	5) $2Cl^- - 2\bar{e} \rightarrow Cl_2^0$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

135. Установите соответствие между неметаллом и способом электролитического получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, выберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

НЕМЕТАЛЛ	СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ
А) Cl_2 ;	1) электролиз раствора сульфида серебра;
Б) H_2 ;	2) электролиз расплава бромида калия;
В) O_2 .	3) электролиз раствора соляной кислоты;
	4) электролиз раствора сульфата меди.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

136. Установите соответствие между формулой соли и продуктами, выделяющимися на электродах при электролизе водного раствора этой соли: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) CH_3COOLi ;	1) $\text{Fe}, \text{SO}_2, \text{O}_2, \text{H}_2$;
Б) FeSO_4 ;	2) $\text{H}_2, \text{CO}_2, \text{C}_2\text{H}_6$;
В) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$.	3) $\text{Fe}, \text{H}_2, \text{O}_2$;
	4) H_2, O_2 ;
	5) $\text{Na}, \text{H}_2, \text{O}_2$;
	6) $\text{Zn}, \text{H}_2, \text{O}_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

137. Установите соответствие между электролитом и процессом, происходящим на аноде в ходе его электролиза: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ЭЛЕКТРОЛИТ	АНОДНЫЙ ПРОЦЕСС
А) хлорид калия (раствор);	1) $2\text{Cl}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{Cl}_2$;
Б) фторид аммония (раствор);	2) $2\text{F}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{F}_2$;
В) сульфат меди (раствор);	3) $\text{Cu}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Cu}$;
Г) хлорид кальция (расплав).	4) $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
	5) $\text{Cl}^- - 6\bar{e} + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{ClO}_3^- + 6\text{H}^+$;
	6) $2\text{H}_2\text{O} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

138. 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.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) Rb_2S ;
- Б) KClO_4 ;
- В) CsF ;
- Г) NaNO_3 .

АНОДНЫЙ ПРОЦЕСС

- 1) $\text{S}^{2-} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^0$;
- 2) $2\text{H}_2\text{O} + 2\bar{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$;
- 3) $\text{ClO}_4^- + 2\bar{e} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{ClO}_3^- + 2\text{OH}^-$;
- 4) $2\text{H}_2\text{O} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$;
- 5) $2\text{F}^- - 2\bar{e} \rightarrow \text{F}_2^0$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

139. Установите соответствие между формулой соли и продуктами, выделяющимися на электродах при электролизе с инертными электродами водного раствора этой соли: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ

- А) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOLi}$;
- Б) FeSO_4 ;
- В) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$;
- Г) Na_2S .

ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА

- 1) $\text{Fe}, \text{SO}_2, \text{O}_2, \text{H}_2$;
- 2) $\text{H}_2, \text{CO}_2, ((\text{CH}_3)_2\text{CH})_2$;
- 3) $\text{Fe}, \text{H}_2, \text{O}_2$;
- 4) H_2, O_2 ;
- 5) H_2, S ;
- 6) $\text{Zn}, \text{H}_2, \text{O}_2$.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

140. Установите соответствие между названием соли и веществами, которые будут находиться в околоанодном пространстве после израсходования всей соли на реакцию электролиза ее водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

НАЗВАНИЕ СОЛИ	ВЕЩЕСТВА В ОКОЛОАНОДНОМ ПРОСТРАНСТВЕ
А) нитрат меди(II);	1) кислота + кислота;
Б) ацетат натрия;	2) вода;
В) фторид серебра.	3) кислота + щелочь;
	4) щелочь + вода;
	5) соль + вода;
	6) кислота + вода,

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

141. Установите соответствие между веществом и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на инертном аноде. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТ(Ы) НА АНОДЕ
А) AgNO_3 ;	1) кислород;
Б) CaCl_2 ;	2) галоген;
В) CH_3COONa .	3) диоксид азота;
	4) углекислый газ и углеводород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

142. Установите соответствие между веществом и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на катоде. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТ(Ы) НА КАТОДЕ
А) H_2SO_4 ;	1) металл;
Б) BaCl_2 ;	2) только водород;
В) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$.	3) водород и щелочь;
	4) кислород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

143. Установите соответствие между веществом и продуктами, выделяющимися на платиновых электродах при электролизе его водного раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ НА ЭЛЕКТРОДАХ
А) Cs_2S ;	1) H_2, O_2 ;
Б) $\text{Ba}(\text{CH}_3\text{COO})_2$;	2) H_2, F_2 ;
В) RbF .	3) Rb, O_2 ;
	4) $\text{H}_2, \text{CO}_2, \text{C}_2\text{H}_6$;
	5) H_2, S .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

144. Установите соответствие между веществом и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на инертном аноде. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТ(Ы) НА АНОДЕ
А) KCl ;	1) кислород;
Б) HCOOK ;	2) галоген;
В) KClO_4 .	3) галогеноводород;
	4) углекислый газ и водород.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

145. Установите соответствие между веществом и продуктом(-ами) электролиза водного раствора этого вещества, образовавшим(и)ся на катоде. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТ(Ы) НА КАТОДЕ
А) BaCl_2 ;	1) металл;
Б) HCl ;	2) только водород;
В) CuSO_4 .	3) водород и щелочь;
	4) сернистый газ.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

146. Установите соответствие между веществом и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) CaCl_2 (раствор);	1) Ca и Cl_2 ;
Б) CaCl_2 (расплав);	2) H_2 и Cl_2 ;
В) KOH (раствор).	3) H_2 и O_2 ;
	4) K , H_2O и O_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

147. Установите соответствие между веществом и продуктами электролиза водного раствора этого вещества, образовавшимися на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) CuSO_4 (раствор);	1) Cu и O_2 ;
Б) NaCl (раствор);	2) H_2 и Cl_2 ;
В) NaOH (расплав).	3) Na , H_2O и O_2 ;
	4) H_2 и O_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

148. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путём электролиза. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) Mg ;	1) расплава NaCl ;
Б) O_2 ;	2) холодного водного раствора NaCl ;
В) NaClO .	3) водного раствора MgSO_4 ;
	4) расплава MgCl_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В

149. Установите соответствие между веществом и возможным способом его получения путём электролиза. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО	ПОЛУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗОМ
А) Li ;	1) расплава NaBr ;
Б) H_2 ;	2) горячего водного раствора NaBr ;
В) NaBrO_3 .	3) расплава LiCl ;
	4) раствора CuBr_2 .

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В