

## Неорганик химиянең элементар нигезләре.

### Органик матдэләр турында төшенчә

1. Кальций һәр ике матдә белән дә реакциягә керә:

- 1) магний һәм тоз кислотасы
- 2) су һәм калий гидроксиды
- 3) натрий гидроксиды һәм тоз кислотасы
- 4) тоз кислотасы һәм хлор

2. Кайсы ике матдә химик реакциягә керә ала?

- 1) кальций оксиды һәм тоз кислотасы
- 2) тимер (III) оксиды һәм су
- 3) күкерт (VI) оксиды һәм кислород
- 4) углерод (IV) оксиды һәм бакыр

3. Калий гидроксиды белән дә, күкерт кислотасы белән дә реакциягә керә

- 1) натрий оксиды
- 2) натрий хлориды
- 3) кальций гидроксиды
- 4) алюминий гидроксиды

4. Цинк белән дә, бакыр белән дә реакциягә керә

- 1) хлор
- 2) углерод (II) оксиды
- 3) натрий гидроксиды
- 4) тоз кислотасы

5. Алюминий кайсы эремә белән реакциягә керми

- 1) күкерт кислотасы

- 2) магний сульфаты
- 3) натрий гидроксиды
- 4) бакыр (II) нитраты

6. Тимер (II) гидроксидын эретү өчен кайсы эремәне файдаланып була?

- 1) натрий гидроксиды
- 2) күкерт кислотасы
- 3) натрий нитраты
- 4) барий хлориды

7. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                                  |                        |
|----------------------------------|------------------------|
| A) Cu                            | 1) Fe, CO <sub>2</sub> |
| Б) P <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 2) HCl, O <sub>2</sub> |
| В) Fe(OH) <sub>2</sub>           | 3) MgO, O <sub>2</sub> |
|                                  | 4) Cl <sub>2</sub> , S |

8. Кальций да, ак фосфор да бүлмә температурасында реакциягә керә

- 1) тоз кислотасы белән
- 2) калий гидроксиды белән
- 3) кислород белән
- 4) су белән

9. Тоз кислотасы эремәсе реакциягә керми

- 1) көмеш белән
- 2) Бакыр (II) оксиды белән

- 3) бакыр (II) гидроксиды белән
- 4) бакыр (II) карбонаты белән

10. Тимер дә, цинк та бүлмә температурасында реакциягә керә

- 1) магний гидроксиды белән
- 2) углерод (II) оксиды белән
- 3) бакыр (II) сульфаты белән
- 4) су белән

11. Санап үтелгән кайсы матдә белән кислород гадәти шартларда реакциягә керә?

- 1) азот белән
- 2) натрий белән
- 3) алюминий оксиды белән
- 4) углерод (IV) оксиды белән

12. Этанол өчен кайсы раслаулар дөрес?

- 1) молекулада ике углерод атомы бар
- 2) газсыман матдә (ш.у.)
- 3)  $H_2$  белән реакциягә керә
- 4) натрий белән реакциягә керә
- 5) яну реакциясенә керми

13. Матдэләр бирелгән:  $Cu$ ,  $CuO$ ,  $NaCl$ ,  $BaCl_2$ ,  $H_2SO_4$  (р-р),  $H_3PO_4$ . Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдэләрне кулланып, ике стадиядә бакыр (II) хлориды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

14. Тимер һәр ике матдә белән дә реакциягә керә:

- 1)  $\text{Na}_2\text{S}$  һәм  $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- 2)  $\text{Al}(\text{OH})_3$  һәм  $\text{S}$
- 3)  $\text{MgCl}_2$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{CuSO}_4$  һәм  $\text{O}_2$

15. Күкерт (VI) оксиды реакциягә керә

- 1) кислород белән
- 2) фосфор (V) оксиды белән
- 3) натрий хлориды белән
- 4) кальций гидроксиды белән

16. Литий гидроксиды белән кайсы матдә арасында химик реакция була ала?

- 1) углерод
- 2) тоз кислотасы
- 3) магний оксиды
- 4) көмеш

17. Матдэләрнең исеме һәм ул тәэсир итешә ала торган реагентлар арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНӘҢ ИСЕМЕ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                       |  |
|-----------------------|--|
| А) барий гидроксиды   | 1) $\text{KOH}$ , $\text{AgNO}_3$ (эремә)          |
| Б) алюминий оксиды    | 2) $\text{Na}_2\text{SO}_4$ , $\text{H}_2\text{S}$ |
| В) бакыр (II) хлориды | 3) $\text{MgO}$ , $\text{Cl}_2$                    |
|                       | 4) $\text{HCl}$ (р-р), $\text{NaOH}$ (эремә)       |

18. Кальций нитраты нәрсә белән реакциягә керү нәтижәсендә кальций карбонаты барлыкка килә?

- 1) углерод (II) оксиды

- 2) бакыр (II) карбонаты
- 3) калий карбонаты
- 4) углерод

19. Кайсы эремэ цинк белэн реакциягэ кергэндэ водород бүленеп чыкмый?

- 1) күкерт кислотасы
- 2) тоз кислотасы
- 3) уксус кислотасы
- 4) азот кислотасы

20. Cu, CuO, Cu(OH)<sub>2</sub>, CuCl<sub>2</sub> элге матдэлэрнең кайсысы (кайсылары) тоз кислотасы белэн реакциягэ керэ?

- 1) CuO гына
- 2) Cu(OH)<sub>2</sub> гына
- 3) CuO һәм Cu(OH)<sub>2</sub>
- 4) Cu, Cu(OH)<sub>2</sub> һәм CuCl<sub>2</sub>

21. Калий карбонаты эремәсе белэн реакциягэ керэ торган матдә:

- 1) HCl
- 2) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 3) KOH
- 4) O<sub>2</sub>

22. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягэ керэ алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНӨН ФОРМУЛАСЫ**

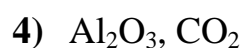
**РЕАГЕНТЛАР**

A) Fe

1) Zn, CuO

B) Ba(OH)<sub>2</sub>

2) KOH, Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>



23. Фосфор (V) оксиды реакциягэ керэ ала

- 1) кислород белэн
- 2) су белэн
- 3) углерод (IV) оксиды белэн
- 4) кремний оксиды белэн

24. Натрий гидроксиды һэр ике матдэ белэн дә реакциягэ керэ:

- 1)  $\text{CaO}$  һәм  $\text{CO}_2$
- 2)  $\text{NaCl}$  (эремэ) һәм  $\text{Cl}_2$
- 3)  $\text{SO}_2$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{CuCl}_2$  (эремэ) һәм  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (эремэ)

25. Тимер һэр ике матдэ белэн дә реакциягэ керэ:

- 1)  $\text{O}_2$  һәм  $\text{NaCl}$
- 2)  $\text{KOH}$  һәм  $\text{H}_2\text{S}$
- 3)  $\text{HCl}$  һәм  $\text{S}$
- 4)  $\text{Na}_2\text{S}$  һәм  $\text{K}_2\text{O}$

26. Көмөш нитраты эремэсе реакциягэ керэ:

- 1)  $\text{KBr}$  белэн
- 2)  $\text{CuO}$  белэн
- 3)  $\text{BaSO}_4$  белэн
- 4)  $\text{CaCO}_3$  белэн

27. Эксперимент үткэрү өчен түбэндэге реактивлар тэкъдим ителэ: күкерт кислотасы, азот кислотасы, натрий гидроксиды, кальций хлориды,

барий хлориды, фенолфталеин эремэлэре. Бары тик шушы исемлектэге матдэлэр арасыннан кирэклелэрен кулланып, ике эзлекле реакция нәтижәсендә натрий хлориды эремәсе алыгыз. Үткәрелгән реакцияләрнең билгеләрен тасвирлагыз. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

28. Эксперимент үткәрү өчен түбәндәге реактивлар тәкъдим ителә: күкерт кислотасы, кальций гидроксиды, кальций нитраты, барий нитраты эремэлэре, металл тимер. Бары тик шушы исемлектэге матдэлэр арасыннан кирэклелэрен кулланып, ике эзлекле реакция нәтижәсендә тимер (II) нитраты эремәсе алыгыз. Үткәрелгән реакцияләрнең билгеләрен тасвирлагыз. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

29. Күкерт (VI) оксиды су белән тәэсир итешкәндә барлыкка килә(ләр):

- 1) тоз һәм водород
- 2) нигез
- 3) кислота гына
- 4) кислота һәм водород

30. Натрий силикаты белән реакциягә керә:

- 1)  $K_3PO_4$
- 2) NaOH
- 3) HCl
- 4) Cu

31. Матдэләрнең исеме һәм ул тәэсир итешә ала торган реагентлар арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕН ИСЕМЕ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                     |                    |
|---------------------|--------------------|
| А) цинк оксиды      | 1) $K_2O$ , Fe     |
| Б) углекислый газ   | 2) $SO_2$ , $H_2O$ |
| В) фосфор кислотасы | 3) HCl, $Ca(OH)_2$ |
|                     | 4) $H_2O$ , C      |

32.Һәр ике матдә дә бүлмә температурасында су белән реакциягә керә:

- 1) магний һәм күкерт
- 2) алюминий һәм фосфор
- 3) натрий һәм кальций
- 4) кислород һәм углерод

33.Матдәләрнең исеме һәм ул тәэсир итешә ала торган реагентлар арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНҮҢ ИСЕМЕ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                      |                        |
|----------------------|------------------------|
| А) магний            | 1) $CO_2$ , $Na_2SO_4$ |
| Б) тимер (II) оксиды | 2) NaOH, $SO_3$        |
| В) барий гидроксиды  | 3) $H_2O$ , HCl        |
|                      | 4) $H_2SO_4$ , $H_2$   |

34.Кайсы матдәләр үзара тәэсир итешә ала?

- 1)  $CaCl_2$  һәм  $NH_4NO_3$
- 2)  $BaCl_2$  һәм  $CuSO_4$
- 3)  $AlCl_3$  һәм  $Na_2SO_4$
- 4) AgCl һәм  $HNO_3$

35.Цинк кайсы эремәдән металлны этеп чыгара?

- 1) калий нитратыннан



- 2) кальций нитратыннан
- 3) бакыр (II) сульфатыннан
- 4) магний сульфатыннан

36. Фосфор кислотасы реакциягә керә:

- 1) терекөмеш белән
- 2) натрий оксиды белән
- 3) калий нитраты белән
- 4) күкерт белән

37. Глицерин өчен кайсы раслаулар дөрес?

- 1) Молекулада бер төркем –ОН бар
- 2) Суда эреми торган сыеклык булып тора
- 3) Молекуладагы һәр атом бер иңле бәйләнеш белән тоташкан
- 4) Натрий белән реакциягә керә
- 5) Ис газы һәм водород барлыкка китереп яна

38. Нәрсәләр тәэсир итешкәндә, металл эремәдән этеп чыгарыла?

- 1) Fe һәм NaCl
- 2) Cu һәм HgCl<sub>2</sub>
- 3) Zn һәм Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
- 4) Cu һәм FeSO<sub>4</sub>

39. Тимер (III) нитраты белән һәр ике матдә дә реакциягә керә:

- 1) BaCl<sub>2</sub> һәм N<sub>2</sub>
- 2) KOH һәм Mg
- 3) Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> һәм O<sub>2</sub>

4)  $\text{H}_3\text{PO}_4$  һәм  $\text{Cu}$

40. Бакыр (II) оксиды реакциягә керми:

1)  $\text{HCl}$  белән

2)  $\text{CO}$  белән

3)  $\text{H}_2\text{O}$  белән

4)  $\text{HNO}_3$  белән

41. Натрий гидроксиды эремәсе белән дә, тоз кислотасы белән дә реакциягә керә:

1) барий

2) цинк оксиды

3) барий гидроксиды

4) фосфор кислотасы

42. Барий карбонаты белән һәр ике матдә дә реакциягә керә:

1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (эремә) һәм  $\text{SiO}_2$

2)  $\text{HCl}$  (эремә) һәм  $\text{KOH}$

3)  $\text{KNO}_3$  (эремә) һәм  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

4)  $\text{H}_2\text{S}$  (эремә) һәм  $\text{Zn}$

43. Селтененң үзлекләре турындагы кайсы раслаулар дөрөс?

А. Селте эремәләре алюминий белән реакциягә керми.

Б. Калий гидроксиды алюминий гидроксиды белән генә реакциягә керә.

1) А гына дөрөс

2) Б гына дөрөс

3) Икесе дә дөрөс

4) Икесе дә дөрөс түгел

44.  $\text{NaCl}$ ,  $\text{Na}_2\text{S}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  матдэлэре арасыннан  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  эремэсе белэн реакциягэ керэ(лэр):

- 1)  $\text{Na}_2\text{S}$  гына
- 2)  $\text{NaCl}$  һәм  $\text{Na}_2\text{S}$
- 3)  $\text{Na}_2\text{S}$  һәм  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- 4)  $\text{NaCl}$  һәм  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

45. 84,8 г массалы һәм тозның масса өлөшө 5% булган натрий карбонаты эремэсенэ артыгы белэн алынган барий нитраты эремэсе салдылар. Барлыкка килгән утырымның массасын исәпләп чыгарыгыз.

46.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Mg}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  матдэлэрэнэң барсы белэн дә реакциягэ керэ

- 1)  $\text{K}_3\text{PO}_4$
- 2)  $\text{BaCl}_2$
- 3)  $\text{CuSO}_4$
- 4)  $\text{CaS}$

47. Метан өчен түбэндэге раслауларның кайсылары дөрөс:

- 1) Молекулада ике углерод атомы һәм дүрт водород атомы бар
- 2) Күкертле водородлар өчен чик була
- 3) Водород атомнары үзара бер иңле бәйләнештә
- 4) Водород белэн кушылу реакциясенэ керэ
- 5) Янганда углекислый газ һәм су хасил була

48. Үзара реакциягэ кермилэр

- 1) хлор һәм водород
- 2) кислород һәм кальций

3) азот һәм су

4) тимер һәм күкерт

49. Матдэлэрнең исеме һәм ул тээсир итешә ала торган реагентлар арасында тәңгәллек урнаштырыгыз

**МАТДӘНЕНҢ ИСЕМЕ**

**РЕАГЕНТЛАР**

А) кислород

1)  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{KOH}$

Б) тимер (III) оксиды

2)  $\text{Cu}$ ,  $\text{NH}_3$

В) тимер (II) хлориды

3)  $\text{CO}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$

4)  $\text{CaO}$ ,  $\text{BaSO}_4$

50. Кислородлы органик кушылмаларга керә

1) метан

2) этан

3) глицерин

4) ацетилен

5) этанол

51. Магний белән дә, алюминий белән дә реакциягә керә

1) натрий хлориды

2) барий оксиды

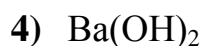
3) калий гидроксиды

4) күкерт кислотасы

52. Тимер кайсы эремәдән металлны этеп чыгара?

1)  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$

2)  $\text{CuSO}_4$



53. Кислоталар турындагы раслаулар дөресме?

А. Барлык кислоталар да металллар белән реакциягә кергәндә, водород бүленеп чыга.

Б. Туендырылган күкерт кислотасы бакыр белән реакциягә керә.

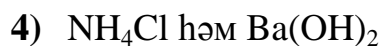
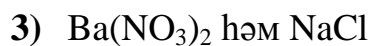
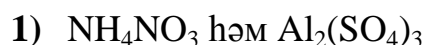
1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Икесе дә дөрес

4) Икесе дә дөрес түгел

54. Кайсы матдэләр үзара реакциягә керә ала?



55. Түбәндәге матдэләрнең кайсысы водород белән реакциягә керә?

1) метан

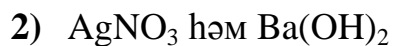
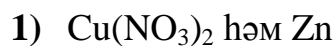
2) этан

3) этилен

4) ацетилен

5) этанол

56. Тимер (III) хлориды эремәсе белән һәр ике матдә дә реакциягә керә:



3)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  һәм  $\text{CuO}$

4)  $\text{K}_2\text{S}$  һәм  $\text{Ag}$

57.  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{CuS}$ ,  $\text{NaBr}$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$  формулалары белән бирелгән тозлар арасынан литий карбонаты эремәсе белән реакциягә керә

1) бары  $\text{CaCl}_2$

2)  $\text{CaCl}_2$  һәм  $\text{CuS}$

3)  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{CuS}$  һәм  $\text{NaBr}$

4) саналган барлык тозлар да

58.  $\text{Ca}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$  формулалары белән бирелгән матдәләрдән азот кислотасы эремәсе белән реакциягә керә

1) бары  $\text{Ca}$

2)  $\text{Ca}$  һәм  $\text{NH}_3$

3)  $\text{Ca}$ ,  $\text{NH}_3$  һәм  $\text{K}_2\text{SO}_4$

4) саналган барлык матдәләр дә

59. Цинк реакциягә керә

1) алюминий оксиды белән

2) тоз кислотасы белән

3) тимер (III) гидроксиды белән

4) тимер (II) сульфиды белән

60. Бакыр (II) сульфаты цинк белән реакциягә кергәндә,

1) күкерт һәм цинк оксиды барлыкка килә

2) бакыр һәм цинк сульфаты барлыкка килә

3)  $\text{Cu}$  һәм цинк сульфиды барлыкка килә

4) Цинк оксиды һәм бакыр сульфиды барлыкка килә

61. Барий бромиды эремәсе белән реакциягә керә

- 1)  $\text{ZnCl}_2$
- 2)  $\text{KI}$
- 3)  $\text{FeO}$
- 4)  $\text{Cl}_2$

62. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                  |   |
|------------------|---|
| А) $\text{C}$    | 1) $\text{KOH}$ , $\text{CaO}$            |
| Б) $\text{CO}_2$ | 2) $\text{CO}_2$ , $\text{H}_2\text{S}$   |
| В) $\text{NaOH}$ | 3) $\text{HNO}_3$ , $\text{Ca(OH)}_2$     |
|                  | 4) $\text{O}_2$ , $\text{Fe}_2\text{O}_3$ |

63. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                    |   |
|--------------------|---|
| А) $\text{Cl}_2$   | 1) $\text{Na}_3\text{PO}_4$ , $\text{LiOH}$   |
| Б) $\text{MgO}$    | 2) $\text{Al}$ , $\text{HBr}$                 |
| В) $\text{CuSO}_4$ | 3) $\text{N}_2$ , $\text{NaCl}$               |
|                    | 4) $\text{CO}_2$ , $\text{HNO}_3(\text{p-p})$ |

64. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                            |                                  |
|----------------------------|----------------------------------|
| А) $\text{P}_{(\text{к})}$ | 1) $\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ |
| Б) $\text{Fe}_2\text{O}_3$ | 2) $\text{O}_2$ , $\text{Ca}$    |



65. Азот реакциягэ керэ

1) Су белэн

2) Тоз кислотасы белэн

3) Кислород белэн

4) Фосфор белэн

66. Углерод реакциягэ керми

1) тимер (II) оксиды белэн

2) кислород белэн

3) водород белэн

4) натрий хлориды белэн

67. Алюминий реакциягэ керми

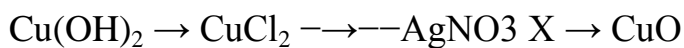
1) күкерт кислотасы белэн

2) натрий гидроксиды белэн

3) бакыр (II) хлориды белэн

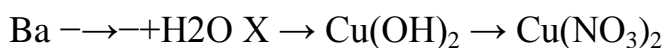
4) цинк гидроксиды белэн

68. Эверелү схемасы бирелгэн:



Әлеге эверелүгэ китерэ торган реакцияләрнең молекуляр тигезлэмэләрен языгыз. Өченче эверелү өчен кыскартылган ионлы тигезлэмәне төзөгөз.

69. Эверелү схемасы бирелгэн:





Өлеге әверелүгә китерә торган реакцияләрнең молекуляр тигезләмәләрен языгыз. Өченче әверелү өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне төзегез.

70.  $\text{CuCl}_2$ ,  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{ZnSO}_4$ ,  $\text{Li}_2\text{CO}_3$  формулалары белән бирелгән тозлардан кайсысы кальций гидроксиды эремәсе белән реакциягә керә?

- 1) бары  $\text{CuCl}_2$
- 2)  $\text{CuCl}_2$  һәм  $\text{Na}_3\text{PO}_4$
- 3)  $\text{CuCl}_2$ ,  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  һәм  $\text{ZnSO}_4$
- 4) Саналган барлык тозлар да

71. Кайсы матдәләр арасында химик реакция була ала?

- 1) иод һәм калий бромиды
- 2) бром һәм магний хлориды
- 3) хлор һәм калий фториды
- 4) хлор һәм натрий иодиды

72. Алюминий оксиды һәр ике матдә белән дә реакциягә керә :

- 1)  $\text{SO}_3$  һәм  $\text{Na}_2\text{O}$
- 2)  $\text{H}_2\text{O}$  һәм  $\text{CO}_2$
- 3)  $\text{SO}_2$  һәм  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- 4)  $\text{CaO}$  һәм  $\text{ZnO}$

73. Нәрсә су белән тәэсир итешкәндә кислота барлыкка килә?

- 1) углерод (II) оксиды
- 2) фосфор (V) оксиды
- 3) натрий оксиды
- 4) азот (II) оксиды

74. Күкерт (VI) оксиды белән реакциягә керә

- 1) BaO
- 2) CO<sub>2</sub>
- 3) SO<sub>2</sub>
- 4) SiO<sub>2</sub>

75. Күкерт кислотасы эремәсе белән реакциягә керә

- 1) FeCl<sub>2</sub>
- 2) Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- 3) K<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>
- 4) CO<sub>2</sub>

76. Бакыр кайсы эремә белән реакциягә керә?

- 1) AgNO<sub>3</sub>
- 2) FeSO<sub>4</sub>
- 3) Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>
- 4) NaOH

77. Цинк оксиды да, кальций оксиды да реакциягә керә

- 1) су белән
- 2) натрий гидроксиды белән
- 3) барий оксиды белән
- 4) тоз кислотасы белән

78. Уксус кислотасы өчен кайсы раслаулар дөрес?

- 1) Молекулада 1 кислород атомы бар
- 2) Суда яхшы эри торган сыеклык санала

- 3) Молекулада углерод атомнары икелэтэ бэйлэнештэ
- 4) Натрий карбонаты белэн реакциягэ керэ
- 5) Бакыр белэн реакциягэ керэ

79. Гадэти шартларда су белэн реакциягэ керми

- 1) хлор
- 2) кальций
- 3) фтор
- 4) күкерт

80. Су белэн гадэти шартларда реакциягэ керэ

- 1) бакыр
- 2) тимер
- 3) свинец
- 4) барий

81. Матдэнең формуласы һәм ул реакциягэ керэ алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДЭНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

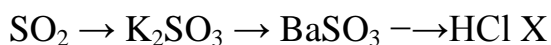
- |                   |                   |
|-------------------|-------------------|
| А) $O_2$          | 1) $BaCl_2, NaOH$ |
| Б) $CaO$          | 2) $CO, H_2S$     |
| В) $Fe_2(SO_4)_3$ | 3) $MgO, ZnS$     |
|                   | 4) $CO_2, HNO_3$  |

82. Кайсы эремэ тимер белэн реакциягэ керэ?

- 1)  $Na_2S$
- 2)  $BaCl_2$

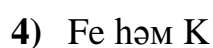
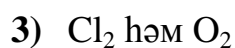
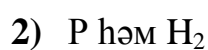
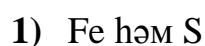


83. Эверелү схемасы бирелгән:

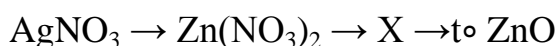


Өлеге эверелүгә китерә торган реакцияләрнең молекуляр тигезләмәләрен языгыз. Икенче эверелү өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне төзөгез.

84. Реакциягә керә ала

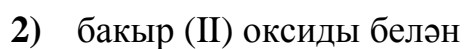


85. Эверелү схемасы бирелгән:

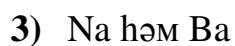
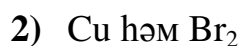
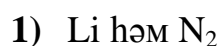


Өлеге эверелүгә китерә торган реакцияләрнең молекуляр тигезләмәләрен языгыз. Икенче эверелү өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне төзөгез.

86. Водород реакциягә керә



87. Реакциягә керми:



4)  $H_2$  һәм S

88. фосфор (V) оксиды реакциягә керә

- 1) Аммиак белән
- 2) күкерт (IV) оксиды белән
- 3) күкертле водород белән
- 4) натрий оксиды белән

89. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

A)  $O_2$

1) FeO, KCl

B)  $CO_2$

2) Mg, NaOH

B)  $Na_2SO_3$

3)  $BaCl_2$ ,  $H_2SO_4$

4)  $FeS_2$ ,  $NH_3$

90. натрий гидроксиды реакциягә керми

- 1)  $CaCO_3$  белән
- 2)  $ZnCl_2$  белән
- 3)  $H_2SO_4$  белән
- 4) Al белән

91. Кислород белән реакциягә керә

- 1) су
- 2) углерод (II) оксиды
- 3) алюминий оксиды
- 4) натрий нитраты

92. Төз кислотасы реакциягә керми

- 1)  $\text{CaCO}_3$  белән
- 2)  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  белән
- 3)  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$  белән
- 4)  $\text{NH}_3$  белән

93. Бакыр (II) хлориды эремәсе реакциягә керми

- 1)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  белән
- 2)  $\text{Na}_2\text{S}$  белән
- 3)  $\text{NaOH}$  белән
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  белән

94. Уксус кислотасы өчен кайсы раслаулар дөрөс?

- 1) Күпнигезле кислоталарга керә
- 2) Молекуладагы барлык атом да ковалент бәйләнеш белән бәйләнгән
- 3) Суда начар эри
- 4)  $\text{CO}_2$  белән реакциягә керә
- 5)  $\text{CaCO}_3$  белән реакциягә керә

95. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                               |  |
|-------------------------------|--|
| А) С                          | 1) Zn, $\text{Na}_3\text{PO}_4$ (эремә)            |
| Б) $\text{Al}_2\text{O}_3$    | 2) $\text{NaOH}$ , $\text{H}_2\text{SO}_4$ (эремә) |
| В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ | 3) $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , $\text{HNO}_3$ (конц) |
|                               | 4) $\text{Ag}_2\text{O}$ , $\text{KCl}$            |

96. Натрий оксиды реакциягә керә

- 1) кальций оксиды белэн
- 2) магний гидроксиды белэн
- 3) натрий нитраты белэн
- 4) су белэн

97. Азот кислотасы эремәсе белэн реакциягә керә

- 1)  $\text{CaCl}_2$
- 2)  $\text{CO}_2$
- 3)  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$
- 4)  $\text{BaSO}_4$

98. Магний белэн реакциягә керә

- 1) бакыр
- 2) кальций оксиды
- 3) натрий гидроксиды
- 4) азот кислотасы

99. Хлор реакциягә керә

- 1) кислород белэн
- 2) азот кислотасы белэн
- 3) кальций бромиды белэн
- 4) алюминий сульфаты белэн

100. Бакыр (II) оксиды күрсәтелгән кайсы матдәләр белэн реакциягә керә?

- 1)  $\text{HNO}_3$
- 2)  $\text{NaOH}$
- 3)  $\text{FeO}$

4)  $\text{H}_2\text{O}$

101. Кремний белән реакциягә керә

1) су

2) тоз кислотасы

3) кальций силикаты

4) натрий гидроксиды

102. Күкерт (IV) оксиды реакциягә керә

---

1) кислород белән

2) углерод белән

3) бакыр (II) сульфиды белән

4) тимер (II) хлориды белән

103.  $\text{KOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{AgNO}_3$  матдэләренең һәрберсе белән реакциягә керә

1)  $\text{Cu}$

2)  $\text{Mg}$

3)  $\text{Al}$

4)  $\text{Fe}$

104. Тимер (III) сульфаты эремәсе реакциягә керә

1)  $\text{Cu}$

2)  $\text{SiO}_2$

3)  $\text{NaOH}$

4)  $\text{ZnCl}_2$

105. Натрий силикаты һәм тоз кислотасы эремэләре тәэсир итешкәндә, натрий хлориды һәм ... барлыкка килә.



1)  $\text{SiH}_4, \text{O}_2$

2)  $\text{SiO}_2, \text{H}_2$

3)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$

4)  $\text{Si}, \text{H}_2\text{O}$

106. Литий оксиды реакциягэ керэ

1) бакыр белэн

2) барий оксиды белэн

3) тимер (II) гидроксиды белэн

4) су белэн

107. Натрий карбонаты реакциягэ керми

1)  $\text{ZnCl}_2$

2)  $\text{HCl}$

3)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

4)  $\text{K}_2\text{SO}_4$

108. Фосфаты калий эремэсе реакциягэ керэ

1)  $\text{KOH}$  белэн

2)  $\text{CaCl}_2$  белэн

3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  белэн

4)  $\text{BaSO}_4$  белэн

109. Барий хлориды кайсы эремэ белэн реакциягэ керми?

1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

2)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

3)  $\text{AgNO}_3$

4) КОН

110. Кайсы матдә фосфор (V) оксиды белән реакциягә керә?

- 1) күкерт
- 2) су
- 3) углерод (IV) оксиды
- 4) углерод(II) оксиды

111. Алюминий реакциягә керә

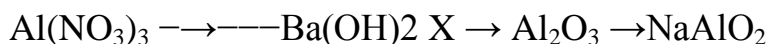
- 1) Магний белән
- 2) углерод (II) оксиды белән
- 3) тимер (II) гидроксиды белән
- 4) нитратом көмеш нитраты (эремә) белән

112. Әверелү схемасы бирелгән:



Әлеге әверелүгә китерә торган реакцияләрнең молекуляр тигезләмәләрен языгыз. Икенче әверелү өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне төзөгез.

113. Әверелү схемасы бирелгән:



Әлеге әверелүгә китерә торган реакцияләрнең молекуляр тигезләмәләрен языгыз. Беренче әверелү өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне төзөгез.

114. Натрий гидроксиды һәм тоз кислотасы эремәләре белән реакциягә керә

- 1) Ag
- 2) Mg
- 3) Fe

4) Al

115. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

А) Al

1) CO, HNO<sub>3</sub> (конц.)

Б) FeO

2) HCl, NaOH

В) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

3) CaO, KCl

4) Ba(OH)<sub>2</sub>, Mg

116. Сыегайтылган күкерт кислотасы эремәсе реакциягә керә

1) Cu белән

2) CuCl<sub>2</sub> белән

3) Cu(OH)<sub>2</sub> белән

4) Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> белән

117. Натрий карбонаты эремәсе реакциягә керә ала

1) NaOH белән

2) CaCl<sub>2</sub> белән

3) Fe белән

4) K<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub> белән

118. Тоз кислотасы реакциягә керә

1) Br<sub>2</sub> белән

2) Ag белән

3) CaCl<sub>2</sub> белән

4) MgCO<sub>3</sub> белән

119. Углерод белән реакциягә керә

- 1) водород
- 2) магний гидроксиды
- 3) кальций хлориды
- 4) фосфор кислотасы

120. Күкерт (IV) оксиды реакциягә керә

- 1) кислород белән
- 2) углерод белән
- 3) бакыр (II) сульфиды белән
- 4) тимер (II) хлориды белән

121. Цинк сульфаты кайсы матдэләр үзара тәэсир итешкәндә хасил була?

- 1)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  һәм  $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- 2)  $\text{ZnCl}_2$  һәм  $\text{H}_2\text{S}$
- 3)  $\text{CuSO}_4$  һәм  $\text{Zn}$
- 4)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  һәм  $\text{ZnO}$

122. KOH, CaO, H<sub>2</sub>O, HCl матдэләрәннән фосфор (V) оксиды белән реакциягә керә(ләр)

- 1) бары KOH
- 2) KOH һәм CaO
- 3) KOH, CaO һәм H<sub>2</sub>O
- 4) Саналган барлык матдэләр

123. Тимер гадәти шартларда һәр ике матдә белән дә реакциягә керә

- 1) күкерт (VI) оксиды һәм кислород белән
- 2) водород һәм углерод белән
- 3) кислород һәм хлор белән

4) Су һәм тимер белән

124. Хлор белән реакциягә керми

1) фосфор

2) алюминий

3) натрий бромиды

4) тоз кислотасы

125. Тоз кислотасы белән һәр ике металл да реакциягә керә :

1) Zn һәм Cu

2) Ag һәм Mg

3) Zn һәм Mg

4) Cu һәм Ag

126. Водород реакциягә керми

1) N<sub>2</sub>

2) S

3) CuO

4) NaOH

127. Селте эремәсе белән тәэсир итешә

1) тимер

2) цинк

3) бакыр

4) магний

128. литий да, тимер дә бүлмә температурасында реакциягә керә:

1) натрий гидроксиды белән

- 2) Су белән
- 3) Күкерт белән
- 4) Тоз кислотасы белән

129. Натрийның су белән реакциягә керү тигезләмәсенең уң як язмасын күрсәтегез

- 1)  $\rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
- 2)  $\rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 3)  $\rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\rightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2$

130. Кислород белән дә, водород белән дә реакциягә керә

- 1) фосфор(V) оксиды
- 2) күкерт
- 3) су
- 4) алюминий оксиды

131. Сыегайтылган күкерт кислотасы белән реакциягә керми

- 1) тимер
- 2) цинк
- 3) бакыр
- 4) магний

132. Су белән бүлмә температурасында реакциягә керә

- 1) Cu
- 2) Ag
- 3) Ca
- 4) Hg

133. Кислород та, водород та реакциягэ керэ

- 1) FeO белэн
- 2) CaO белэн
- 3) NH<sub>3</sub> белэн
- 4) H<sub>2</sub>S белэн

134. Нэрсэлэр тээсир итешкэндэ, иод барлыкка килэ?

- 1) бром белэн калий иодиды эремэсе
- 2) тимер белэн калий иодиды эремэсе
- 3) цинк белэн иодлы водородлы кислота
- 4) иодлы водород белэн калий гидроксиды

135. Кайсы матдэ водород белэн тээсир итешэ?

- 1) тимер (II) оксиды
- 2) бакыр
- 3) су
- 4) натрий гидроксиды

136. Алюминий реакциягэ керми

- 1) су белэн
- 2) калий гидроксиды белэн
- 3) тоз кислотасы белэн
- 4) натрий хлориды белэн

137. Бүлмэ температурасында су белэн һэр ике металл да реакциягэ керэ:

- 1) Ba һәм Fe
- 2) Ag һәм Al

3) Na һәм Ba

4) Pb һәм K

138. Нәрсәләр тәэсир итешкәндә, аккургаш хасил була?

1) Бакыр белән аккургаш оксиды

2) Водород белән аккургаш гидроксиды

3) Магний белән аккургаш нитраты

4) Кислород белән аккургаш хлориды

139. Металларны аларның оксидларыннан кайтару өчен нәрсә кулланыла?

1)  $\text{CO}_2$

2) CO

3)  $\text{SO}_3$

4) NO

140. Магний оксиды реакциягә керә

1) KCl белән

2) NaOH белән

3) NO белән

4)  $\text{SO}_3$  белән

141. Магний оксиды реакциягә керә

1) KCl белән

2) NaOH белән

3)  $\text{SO}_3$  белән

4)  $\text{BaSO}_4$  белән

142. Су белән тәэсир итешми



- 1) кальций оксиды
- 2) күкерт (IV) оксиды
- 3) кремний (IV) оксиды
- 4) калий оксиды

143. Кайсы матдэлэр арасында реакция гамэли тормышка ашырырлык

- 1)  $\text{CuO}$  һәм  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- 2)  $\text{SO}_3$  һәм  $\text{SiO}_2$
- 3)  $\text{CO}_2$  һәм  $\text{CaO}$
- 4)  $\text{HgO}$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$

144. Углекислый газ һәр ике матдә белән дә реакциягә керә:

- 1)  $\text{HCl}$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{NaOH}$  һәм  $\text{NaCl}$
- 3)  $\text{Ca(OH)}_2$  һәм  $\text{CaO}$
- 4)  $\text{HNO}_3$  һәм  $\text{SiO}_2$

145. Бакыр (II) оксиды тоз кислотасы белән реакциягә кәргәндә:

- 1)  $\text{CuCl}_2$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$  хасил була
- 2)  $\text{Cu(OH)}_2$ ,  $\text{H}_2$  һәм  $\text{Cl}_2$  хасил була
- 3)  $\text{Cu}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  һәм  $\text{Cl}_2$  хасил була
- 4)  $\text{CuCl}_2$ ,  $\text{O}_2$  һәм  $\text{H}_2$  хасил була

146. Кайсы матдэлэр арасында химик реакция булырга мөмкин?

- 1) Фосфор (V) оксиды һәм калий оксиды
- 2) алюминий оксиды һәм су
- 3) кремний оксиды һәм тоз кислотасы

4) цинк оксиды һәм кислород

147. Натрий оксиды реакциягә керми

1)  $\text{H}_2\text{O}$  белән

2)  $\text{HNO}_3$  белән

3)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$  белән

4)  $\text{CO}_2$  белән

148. Цинк оксиды реакциягә керә ала

1)  $\text{H}_2\text{O}$  белән

2)  $\text{O}_2$  белән

3)  $\text{NaOH}$  белән

4)  $\text{CuCl}_2$  белән

149. Төз кислотасы эремәсе белән реакциягә керә

1)  $\text{NO}$

2)  $\text{SO}_2$

3)  $\text{SiO}_2$

4)  $\text{CuO}$

150. Тимер (II) оксиды белән реакциягә керә

1)  $\text{NaCl}$

2)  $\text{BaO}$

3)  $\text{HCl}$

4)  $\text{H}_2\text{O}$

151. Алюминий оксид реакциягә керә

1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  белән

- 2)  $\text{H}_2\text{O}$  белән
- 3)  $\text{NaNO}_3$  белән
- 4)  $\text{O}_2$  белән

152. Күкерт (VI) оксиды натрий оксиды белән реакциягә кергәндә хасил була(лар)

- 1) тоз һәм кислород
- 2) нигез
- 3) нигез һәм кислород
- 4) тоз

153. Кислота эремәләреннән водородны нинди матдә белән чыгарып була?

- 1) платина
- 2) бакыр
- 3) магний
- 4) көмеш

154. Тоз кислотасы белән реакциягә керә

- 1) цинк фосфаты
- 2) натрий карбонаты
- 3) барий хлориды
- 4) кремний оксиды

155. Нигез оксиды кислота белән реакциягә кергәндә барлыкка килә

- 1) тоз һәм кислород
- 2) тоз һәм су
- 3) тоз һәм водород
- 4) нигез һәм су

156. Тимер (III) гидроксиды таркалу реакциясе продуктлары

- 1) FeO һәм H<sub>2</sub>O
- 2) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> һәм H<sub>2</sub>O
- 3) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> һәм H<sub>2</sub>O
- 4) Fe, H<sub>2</sub> һәм O<sub>2</sub>

157. Тоз кислотасы белән реакциягә керә

- 1) терекөмеш
- 2) магний оксиды
- 3) күкертле водород
- 4) барий сульфаты

158. Кальций гидроксиды белән кайсы матдә арасында реакция гамәли тормышка ашырырлык

- 1) натрий оксиды
- 2) тимер
- 3) водород
- 4) углерод (IV) оксиды

159. Тоз һәм су бакыр (II) гидроксиды кайсы матдә белән реакциягә кергәндә, хасил була?

- 1) күкерт
- 2) водород
- 3) тоз кислотасы
- 4) натрий сульфиды

160. Тоз кислотасы белән реакциягә керә

- 1) Ag

- 2)  $\text{SiO}_2$
- 3)  $\text{CaCO}_3$
- 4)  $\text{CuSO}_4$

161. Кальций гидроксиды эремэсе реакциягэ керми

- 1) натрий карбонаты белэн
- 2) бакыр (II) оксиды белэн
- 3) азот (V) оксиды белэн
- 4) күкертле водород белэн

162. Калий гидроксиды һәр ике матдә белән реакциягэ керә:

- 1)  $\text{MgO}$  һәм  $\text{N}_2\text{O}_5$
- 2)  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  һәм  $\text{NaOH}$
- 3)  $\text{SO}_3$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{CuSO}_4$  һәм  $\text{CO}_2$

163. Сыегайтылган күкерт кислотасы белән реакциягэ керә

- 1) бакыр
- 2) алтын
- 3) цинк
- 4) көмеш

164. Күкерт кислотасы эремэсе белән тәэсир итешми

- 1) көмеш
- 2) цинк оксиды
- 3) цинк гидроксиды
- 4) натрий карбонаты

165. Cu, CuO, Cu(OH)<sub>2</sub>, CuSO<sub>4</sub> матдэлэрeнeң кайсысы сыгайтылган тоз кислотасы белән реакциягә керә?

- 1) Cu һәм CuO
- 2) CuO һәм Cu(OH)<sub>2</sub>
- 3) Cu(OH)<sub>2</sub> һәм CuSO<sub>4</sub>
- 4) Саналган барлык матдэләр дә

166. Тоз кислотасы нәрсә белән тәэсир итешкәндә углекислый газ хасил була?

- 1) кальций гидроксиды белән
- 2) кальций карбонаты белән
- 3) көмеш нитраты белән
- 4) натрий сульфаты белән

167. Тоз кислотасы һәм натрий силикаты үзара тәэсир итешкәндә, натрий хлориды һәм .... барлыкка килә

- 1) Si һәм H<sub>2</sub>O
- 2) SiH<sub>4</sub> һәм O<sub>2</sub>
- 3) SiO<sub>2</sub> һәм H<sub>2</sub>
- 4) H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>

168. Водород фосфор кислотасы эремәсеннән нинди матдәне этеп чыгара?

- 1) тимер
- 2) бакыр
- 3) алтын
- 4) көмеш

169. Нинди металл тарафыннан водород кислоталар эремәсеннән этеп чыгарыла?

- 1) алтын
- 2) бакыр
- 3) цинк
- 4) платина

170. Натрий гидроксиды һәм тимер (II) сульфаты тээсир итешкәндә хасил була:

- 1)  $\text{Fe(OH)}_2$  һәм  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- 2)  $\text{Fe(OH)}_2$  һәм  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- 3)  $\text{Fe(OH)}_3$  һәм  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- 4)  $\text{Fe(OH)}_3$  һәм  $\text{Na}_2\text{S}$

171. Бакыр (II) гидроксиды таркалганда барлыкка килә

- 1)  $\text{CuO}$  һәм  $\text{H}_2$
- 2)  $\text{Cu}$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$
- 3)  $\text{CuOH}$  һәм  $\text{H}_2$
- 4)  $\text{CuO}$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$

172. Фосфор кислотасы эремәсе белән тээсир итешә

- 1)  $\text{Ag}$
- 2)  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{NO}_2$
- 4)  $\text{NaOH}$

173. Тоз кислотасы реакциягә керә

- 1)  $\text{CuO}$  белән
- 2)  $\text{BaCl}_2$  белән
- 3)  $\text{SiO}_2$  белән

4) Cu белән

174. Төз кислотасы белән реакциягә керә

1) CO<sub>2</sub>

2) Ag

3) AgNO<sub>3</sub>

4) NaNO<sub>3</sub>

175. Күкерт кислотасы эремәсе һәр ике матдә белән реакциягә керә:

1) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> һәм CuO

2) Mg(OH)<sub>2</sub> һәм HCl

3) Cu һәм SO<sub>3</sub>

4) BaCl<sub>2</sub> һәм H<sub>2</sub>O

176. Натрий гидроксиды белән реакциягә керә:

1) күкерт кислотасы

2) барий хлориды

3) кальций оксиды

4) кальций гидроксиды

177. Барий гидроксиды күкерт (VI) оксиды белән тәэсир итешкәндә, хасил булалар:

1) BaS һәм H<sub>2</sub>O

2) BaSO<sub>4</sub> һәм H<sub>2</sub>O

3) BaO һәм H<sub>2</sub>S

4) BaSO<sub>4</sub> һәм H<sub>2</sub>

178. Барий хлориды эремәсе реакциягә керә:

1) AgNO<sub>3</sub> белән



2) NaOH белән

3) CuS белән

4) HNO<sub>3</sub> белән

179. Калий карбонаты эремәсе реакциягә керә:

1) Ca(OH)<sub>2</sub> белән

2) KCl белән

3) Fe(OH)<sub>2</sub> белән

4) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> белән

180. Кайсы матдәләр арасында химик реакция була ала?

1) Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> һәм NaOH

2) AlCl<sub>3</sub> һәм BaSO<sub>4</sub>

3) Zn(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> һәм Cu

4) MgCO<sub>3</sub> һәм SiO<sub>2</sub>

181. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> һәм AgNO<sub>3</sub> тозларының һәркайсы реакциягә керә

1) бакыр белән

2) азот кислотасы белән

3) кальций хлориды белән

4) калий гидроксиды белән

182. Натрий хлориды эремәсе белән реакциягә керә

1) көмеш нитраты

2) кислород

3) водород

4) барий гидроксиды

183. Сыгайтылган күкерт кислотасы белән һәр ике тоз да реакциягә керә:

- 1)  $\text{NaNO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$
- 2)  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{S}$
- 3)  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $\text{MgSO}_4$
- 4)  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{BaCO}_3$

184. Тимер (III) хлориды эремәсе һәр ике матдә белән реакциягә керә:

- 1) Si һәм NaOH
- 2) Zn һәм  $\text{K}_3\text{PO}_4$
- 3) Cu һәм  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 4) Mg һәм  $\text{BaSO}_4$

185. Магний хлориды эремәсе белән реакциягә керә:

- 1)  $\text{AgNO}_3$
- 2) CuO
- 3)  $\text{O}_2$
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

186. Цинк хлориды эремәсе белән реакциягә керә:

- 1)  $\text{Ba(OH)}_2$
- 2) CuO
- 3)  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

187. Цинк нитраты эремәсе реакциягә керә:

- 1) HCl белән
- 2) Ag белән

3) NaOH белән

4) NH<sub>4</sub>Cl белән

188. Метанол өчен хас

1) молекулада ике углерод атомы булу

2) сыек агрегат халәттә булу (н.у.)

3) углерод һәм кислород атомнары арасында ике катлы бәйләнеш булу

4) натрий белән тәэсир итешү

5) водород кушылу реакциясе

189. Ацетилен өчен кайсы раслаулар дөрөс?

1) карбон кислоталарына карый

2) молекулада 2 углерод атомы бар

3) янучан газ

4) молекулада углерод атомнары ике катлы бәйләнештә тора

5) бакыр (II) гидроксиды белән реакциягә керә

190. Матдәнең формуласы һәм ул реакциягә керә алырдай һәр реагент арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘНЕҢ ФОРМУЛАСЫ**

**РЕАГЕНТЛАР**

А) CaCl<sub>2</sub>

1) N<sub>2</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Б) SO<sub>2</sub>

2) CaO, Ba(OH)<sub>2</sub>

В) H<sub>2</sub>

3) H<sub>2</sub>O, NaNO<sub>3</sub>

4) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, AgNO<sub>3</sub>

191. Матдә һәм ул реакциягә керә алырдай реагентлар арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

**МАТДӘ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |                        |                          |
|------------------------|--------------------------|
| А) тимер               | 1) $K_2O$ , Mg           |
| Б) углерод (IV) оксиды | 2) $Na_2SO_4$ , $HNO_3$  |
| В) натрий гидроксиды   | 3) HCl, $O_2$            |
|                        | 4) $CuSO_4$ , $Al(OH)_3$ |

192. Матдэ хэм ул реакциягэ керэ алырдай реагентлар арасында тэнгэллек урнаштырыгыз.

**МАТДЭ**

**РЕАГЕНТЛАР**

- |               |                        |
|---------------|------------------------|
| А) Mg         | 1) $K_2O$ , $CaCO_3$   |
| Б) $Ca(OH)_2$ | 2) $O_2$ , $H_2SO_4$   |
| В) $P_2O_5$   | 3) $CO_2$ , $Zn(OH)_2$ |
|               | 4) Cu, $Na_2SO_4$      |

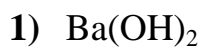
193.  $Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbS$  эверелешен кайсы матдэ ярдэмендэ тормышка ашырып була?

- 1) натрий сульфиды
- 2) күкерт (IV) оксиды
- 3) калий сульфиты
- 4) күкерт кислотасы

194. Магний карбонаты реакциягэ керэ:

- 1) натрий гидроксиды белэн
- 2) көмеш нитраты белэн
- 3) калий хлориды белэн
- 4) тоз кислотасы белэн

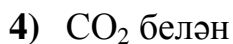
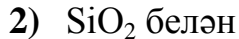
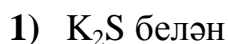
195. Сыегайтылган күкерт кислотасы кайсы матдэ белэн тээсир итешкэндэ газ бүленеп чыга?



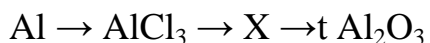
196. Натрий карбонаты эремәсе белән дә, барий нитраты эремәсе белән дә реакциягә керә:



197. Тимер (II) хлориды эремәсе реакциягә керә ала:



198. Әверелү схемасы бирелгән:



Әлеге әверелүгә китерә торган реакцияләрнең молекуляр тигезләмәләрен языгыз. Икенче әверелү өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне төзөгез.

199. Әверелү схемасы бирелгән:



Әлеге әверелүгә китерә торган реакцияләрнең молекуляр тигезләмәләрен языгыз. Соңгы әверелү өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне төзөгез.

200. Кальций оксиды реакциягә керми

- 1)  $\text{NaNO}_3$  белән
- 2)  $\text{HCl}$  белән
- 3)  $\text{CO}_2$  белән
- 4)  $\text{H}_2\text{O}$  белән

201. Алюминий һәр ике матдә белән реакциягә керә

- 1)  $\text{K}_2\text{O}$  һәм  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 2)  $\text{S}$  һәм  $\text{LiCl}$
- 3)  $\text{Cl}_2$  һәм  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 4)  $\text{H}_2\text{O}$  һәм  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

202. Хлор да, азот та жылытканда реакциягә керә:

- 1) тоз кислотасы белән
- 2) натрий гидроксиды белән
- 3) водород белән
- 4) магний белән

203. Глицерин өчен дәрәс булган раслауларны күрсәтегез:

- 1) бүлмә температурасында газсыман халәттә була
- 2) суда яхшы эри
- 3) көнкүрештә ягулык буларак кулланыла
- 4) медицинада һәм косметика чаралары эзерләүдә кулланыла
- 5) зәһәр, тәмсез ислә

204. Сыгайтылган азот кислотасы һәр ике матдә белән реакциягә керә:

- 1)  $\text{Mg}$  һәм  $\text{Mg}(\text{OH})_2$

2) Fe һәм FeCl<sub>3</sub>

3) H<sub>2</sub> һәм O<sub>2</sub>

4) CO<sub>2</sub> һәм SO<sub>2</sub>

205. Жылытканда таркала

1) калий гидроксиды

2) өезий гидроксиды

3) алюминий гидроксиды

4) натрий гидроксиды

206. Калий гидроксиды эремәсе нинди матдәне эретә ала?

1) бакырны

2) магнийны

3) углеродны

4) алюминийны

207. Углерод белән тәэсир итешә

1) тимер (III) оксиды

2) натрий гидроксиды

3) тоз кислотасы

4) бакыр

208. Кальций гидроксиды һәр ике матдә белән дә реакциягә керә:

1) CO<sub>2</sub>, HNO<sub>3</sub>

2) SiO<sub>2</sub>, NaOH

3) CuO, HCl

4) NaCl, SO<sub>2</sub>

209. Күкерт һәм тоз кислоталары эремәдә реакциягә керә:

- 1) натрий нитраты белән
- 2) барий хлориды белән
- 3) кальций оксиды белән
- 4) күкертле газ белән

210. Цинк хлориды сулы эремәдә реакциягә керә

- 1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  белән
- 2)  $\text{CaBr}_2$  белән
- 3)  $\text{K}_3\text{PO}_4$  белән
- 4)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  белән

211. Водород жылытканда химик реакциягә керә

- 1) су белән
- 2) бакыр (II) оксиды белән
- 3) натрий хлориды белән
- 4) аммиак белән

212. Тоз кислотасы һәм кальций нитраты белән реакциягә керә торган тоз формуласы

- 1)  $\text{CuSO}_4$
- 2)  $\text{KBr}$
- 3)  $\text{BaSO}_4$
- 4)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

213. сыгайтылган күкерт кислотасы белән һәр ике оксид реакциягә керә:

- 1)  $\text{SiO}_2$  һәм  $\text{MnO}_2$
- 2)  $\text{CO}$  һәм  $\text{CO}_2$



3) CuO һәм ZnO

4) BaO һәм NO

214. күкерт кислотасы эремәсе реакциягә керә

1) HCl белән

2) BaCl<sub>2</sub> белән

3) CO<sub>2</sub> белән

4) Cu белән

215. Кислород белән жылытмыйча реакциягә керә

1) натрий

2) азот

3) көмеш

4) хлор

216. Этилен

1) Гадәти шартларда газ халәтендә

2) Үз составында ОН төркеменә ия

3) Суда яхшы эри

4) Кушылу реакцияләренә керә

5) Чикле углеводород булып санала

217. Кайсы кислота тиешле оксид су белән реакциягә керүдән табылмый?

1) фосфор

2) азот

3) күкерт

4) кремний

218. Кайсы матдэлэр арасында химик реакция була ала?

- 1)  $\text{SiO}_2$  һәм  $\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{CuO}$  һәм  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{FeO}$  һәм  $\text{NaOH}$
- 4)  $\text{CO}_2$  һәм  $\text{O}_2$

219. Аллюминий гидроксиды һәр ике матдә белән реакциягә керә

- 1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  һәм  $\text{CO}_2$
- 2)  $\text{KCl}$  һәм  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{HCl}$  һәм  $\text{NaOH}$
- 4)  $\text{CuSO}_4$  һәм  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

220. Сулы эремәдә барий хлориды белән дә, калий гидроксиды белән дә реакциягә керә ала торган тоз формуласы

- 1)  $\text{AlBr}_3$
- 2)  $\text{NaNO}_3$
- 3)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- 4)  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

221. Тимер дә, фосфор да реакциягә керә

- 1) водород белән
- 2) хлор белән
- 3) селтеләр белән
- 4) тоз кислотасы белән

222. Кальций гидроксиды кайсы матдә белән реакциягә керү нәтижәсендә  $\text{CaCO}_3$  га әверелә?

- 1) C
- 2) CO
- 3) CO<sub>2</sub>
- 4) Cu(OH)<sub>2</sub> · CuCO<sub>3</sub>

223. Барий гидроксиды эремэсе реакциягэ керэ

- 1) Fe(OH)<sub>2</sub> белэн
- 2) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> белэн
- 3) NaCl белэн
- 4) N<sub>2</sub>O белэн

224. Бакыр (II) оксиды белэн һәр ике матдэ реакциягэ керэ:

- 1) CO<sub>2</sub> һәм O<sub>2</sub>
- 2) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> һәм CO
- 3) NaOH һәм SO<sub>3</sub>
- 4) HNO<sub>3</sub> һәм CaO

225. Барий гидроксиды эремэсе реакциягэ керэ

- 1) NaOH белэн
- 2) BaCl<sub>2</sub> белэн
- 3) CO<sub>2</sub> белэн
- 4) Cu белэн

226. Күкерт (IV) оксиды кайсы матдэ белэн реакциягэ кергэч, кальций сульфиты хасил була?

- 1) Ca
- 2) CaCl<sub>2</sub>
- 3) CaO

4)  $\text{CaSO}_4$

227. Калий һәр ике матдә белән реакциягә керә

1)  $\text{H}_2\text{O}$  һәм  $\text{S}$

2)  $\text{O}_2$  һәм  $\text{Ba}$

3)  $\text{Cu}$  һәм  $\text{N}_2$

4)  $\text{HCl}$  һәм  $\text{NaOH}$

228. Бакыр (II) сульфаты эремәсе белән реакциягә керми

1) цинк

2) көмеш

3) тимер

4) аккургаш

229. Азот берәз жылытканда химик реакциягә керә ала

1) күкерт белән

2) магний белән

3) углерод белән

4) тимер белән

230. Күкерт кислотасы һәр ике матдә белән реакциягә керә ала:

1)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{BaCl}_2$

2)  $\text{HCl}$ ,  $\text{HNO}_3$

3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{SiO}_2$

4)  $\text{MgO}$ ,  $\text{CO}$

231. Матдәләр бирелгән:  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$  һәм аммиак

эрәмәләре. Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә аммоний хлориды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләренң

билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

232. Эксперимент уздыру өчен реактивлар бирелгән: цинк (гранулалы), бакыр (II) оксиды, аммиак эремәсе, цинк сульфаты эремәсе, тоз кислотасы. Шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике бер-бер артлы реакция нәтижәсендә цинк оксиды алыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Беренче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

233. Эксперимент уздыру өчен реактивлар бирелгән: Cu, CuO; NaCl, AgNO<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub>, HCl эремәләре. Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә көмеш хлориды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

234. Матдәләр бирелгән: Cu, MgO, HCl(p-p), CuSO<sub>4</sub>, NaOH, AgNO<sub>3</sub>. Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә бакыр (II) оксиды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Ионнар алмашы реакциясе өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

235. Матдәләр бирелгән: Al, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (p-p), NH<sub>3</sub> (p-p), NH<sub>4</sub>Cl, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>. Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә алюминий гидроксиды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Ионнар алмашы реакциясе өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

236. Эксперимент уздыру өчен эремәләр бирелгән: NaCl, NH<sub>3</sub>, HCl, AgNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, лакмус. Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә көмеш хлориды табыгыз.

Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

237. Эксперимент уздыру өчен реактивлар бирелгән:  $\text{Al}$ ,  $\text{NH}_3$  (эрәмә); эремәләр:  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}_2$ ,  $\text{HCl}$ . Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә алюминий хлориды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

238. Эксперимент уздыру өчен реактивлар бирелгән: натрий хлориды эремәсе, натрий гидроксиды, күкерт кислотасы, барий хлориды, тимер металл. Шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике бер-бер артлы реакция нәтижәсендә тимер (II) хлориды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

239. Эксперимент уздыру өчен реактивлар бирелгән:  $\text{Fe}$ ,  $\text{Zn}$ ; эремәләр:  $\text{FeSO}_4$ ,  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә тимер (II) гидроксиды табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

240. Матдәләр бирелгән:  $\text{Cu}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$  эремәсе. Су һәм шушы исемлектән генә кирәкле матдәләрне кулланып, ике стадиядә бакыр (II) хлориды эремәсе табыгыз. Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Беренче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

241. Эксперимент уздыру өчен реактивлар бирелгән: көмеш нитраты, натрий гидроксиды, бакыр (II) сульфаты, тоз кислотасы һәм натрий хлориды

эремэлэре. Сезнең кул астында шулай ук химик реакция уздыру өчен кирәкле булган лаборатория жиһазлары комплекты да бар.

Шушы исемлектән генә кирәкле матдэләрне кулланып, ике бер-бер артлы реакция нәтижәсендә бакыр (II) хлориды эремәсе табыгыз.

Күрсәтелгән матдәне табып була торган әверелү схемаларын төзегез.

Үткәрелә торган реакцияләрнең билгеләрен сурәтләгез. Икенче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.

Эксперимент уздыру өчен кирәк булган лаборатория жиһазларын әзерләгез. Үзегез төзегән схемалар нигезендә реакцияләр уздырыгыз. Реакция үткәргәндә матдэләр белән барган үзгәрешләрне языгыз. Реакциядә катнашучы матдэләрнең химик үзенчәлекләре (кислоталы-нигезле, оксидлаштыру-торгызу) һәм реакцияләрнең классификация үзенчәлекләре турында нәтижә ясагыз.

242. Эксперимент уздыру өчен реактивлар бирелгән: тоз кислотасы, натрий гидроксиды, натрий нитраты, көмеш нитраты, фенолфталеин эремэләре, каты кальций карбонаты. Сезнең кул астында шулай ук химик реакция уздыру өчен кирәкле булган лаборатория жиһазлары комплекты да бар. Эксперимент уздыру өчен кирәк булган лаборатория жиһазларын әзерләгез. Әверелү схемаларына нигезләнеп реакцияләр уздырыгыз. Реакция үткәргәндә матдэләр белән барган үзгәрешләрне языгыз. Реакциядә катнашучы матдэләрнең химик үзенчәлекләре (кислоталы-нигезле, оксидлаштыру-торгызу) һәм реакцияләрнең классификация үзенчәлекләре турында нәтижә ясагыз.

Шушы исемлектән генә кирәкле матдэләрне кулланып, ике бер-бер артлы реакция нәтижәсендә кальций нитраты эремәсе табыгыз. Күрсәтелгән

матдәне табып була торган әверелү схемаларын төзөгөз. Ике реакциянең тигезләмәләрен языгыз. Беренче реакция өчен кыскартылган ионлы тигезләмәне языгыз.