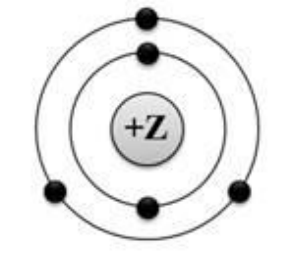
Матдә

1. Күрсәтелгән рәсемдә нинди матдәнең атом моделе сурәтләнгән?



1) борныкы

2) алюминийныкы

3) азотныкы

4) бериллийныкы

2. Иң зур атом радиусы кайсы химик элементта?

1) кислородта

2) күкерттә

3) фторда

4) хлорда

3. Нигезле оксидка һәм нигезгә туры килгән формулалар

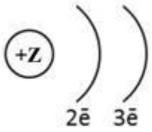
1) FeO һәм $Fe(OH)_2$

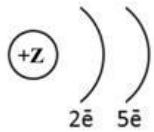
2) Fe_2O_3 һәм $Fe(OH)_3$

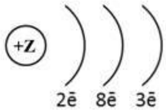
3) FeO һәм $Fe(OH)_3$

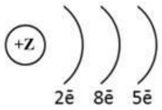
4) Fe_2O_3 һәм $Fe(OH)_2$

4. VA-группасының 3 нче периоды химик элементына туры килгән электроннар бүленеше схемасы:

1) 

2) 

3) 

4) 

5. VIIIA группның 2 нче периодында урнашкан химик элемент атомында электроннарның гомуми исәбе:

1) 2

2) 8

3) 10

4) 20

6. P_2O_5 нең кислота үзлекләре кайсы матдәнең кислота үзлекләренә караганда көчлерәк чагыла?

1) N_2O_5

2) Cl_2O_7

3) SiO_2

4) SO_3

7. Фосфор кайсы кушылмада иң аз дәрәҗәдә оксидлаша?

1) $Ca_3(PO_4)_2$

2) P_2O_3

3) HPO_3

4) Ca_3P_2

8. Кислород молекуласында нинди химик бәйләнеш?

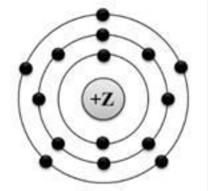
1) ионлы

2) ковалент поляр

3) ковалент поляр булмаган

4) металлик

9. Әлеге рәсемдә кайсы матдәнең атом моделе сурәтләнгән?



1) борныкы

2) фосфорныкы

3) мышьякныкы

4) бромныкы

10. Һәр ике матдә кислота:

1) HNO_3; NaOH

2) H_2CO_3; H_3PO_4

3) $Ba(OH)_2$; $Al(OH)_3$

4) H_2S; NaOH

11. Күкертле водородта химик бәйләнеш:

1) ковалент поляр

2) ковалент поляр булмаган

3) ионлы

4) водородлы

12. Кайсы кушылмада N_2O_3 белән азот атомнары бер дәрәҗәдә оксидлашалар?

1) $Ca(NO_2)_2$

2) $(NH_4)_2S$

3) KNO_3

4) NH_3

13. хлор → күкерт → фосфор → кремний химик элементлар рәте өчен түбәндәге закончалыклар хас:

1) атомнарда электроннар саны арта

2) атом төшендә протоннар саны кими

3) атомнарның радиусы кими

4) гади матдәләрнең неметалл үзлекләре көчсезләнә

5) югары оксидларның төп характерлары көчсезләнә

14. Тоз формуласы:

1) NaOH

2) Na_2CO_3

3) H_2CO_3

4) Na_2O

15. Төшендә 14 протон булган тышкы электрон катламында ничә электрон?

1) 2

2) 4

3) 8

4) 14

16. Иң кечкенә радиуслы атом:

1) магнийда

2) кремнийда

3) фосфорда

4) хлорда

17. Кайсы матдәдә азотның оксидлашу дәрәҗәсе +3?

1) N_2O_5

2) Ca_3N_2

3) HNO_2

4) KNO_3

18. Катлаулы матдәләргә керә:

1) иод

2) сода

3) һава

4) графит

19. Углерод атомы радиусы кайсы атом радиусыннан зуррак?

1) бериллий

2) кремний

3) алюминий

4) азот

20. Натрий һәм алюминий өчен уртак билгеләр:

1) атомнарының төшендә 12 протон булу

2) валентлы электроннарның өченче электрон катлавында урнашуы

3) гади мәтдәләр-металлар барлыкка китерү

4) табигатьтә икеатомлы молекула хәлендә очрый

5) $Э_2O$ уртак формулалы югары оксид барлыкка китерәләр

21. Һәр ике матдә тозлар классына керә:

1) HNO_3 һәм $BaCl_2$

2) Na_2SO_4 һәм CuS

3) $BaCl_2$ һәм CaO

4) NaOH һәм H_2O

22. Кайсы элементларның атомнары бертигез электроннар катламына ия?

1) Cl һәм F

2) Ca һәм Br

3) N һәм He

4) O һәм Cl

23. Химик элементларның кайсы рәтендә аларга туры килгән гади мәтдәләрнең металл үзлекләре арта?

1) натрий → магний → алюминий

2) литий → натрий → калий

3) кремний → фосфор → күкерт

4) углерод → азот → күкерт

24. Азот белән углерод атомнары кушылмаларда бер дәрәҗә оксидлаша:

1) NH_3 һәм CO

2) NO_2 һәм CCl_4

3) N_2O_3 һәм CO_2

4) Na_3N һәм CH_4

25. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?
А. Бертөрле катнашма барлыкка китерә торган кисәкчәләрне лупа ярдәмендә күреп була.
Б. Су һәм акбур порошогы катнашмасын фильтр аша уздырып аерып була.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Икесе дә дөрес

4) Икесе дә дөрес түгел

26. Химик лабораториядә куркынычсызлык кагыйдәләрен саклап эшләү турындагы раслаулар дөресме?
А. Кайный торган эремәле савытка өстән карарга ярамый.
Б. Органик эретмәләрне ачык утта җылытырга ярамый.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

27. Чиста матдәләр һәм катнашмалар һәм аларны аерып алу турындагы раслаулар дөресме?
А. Чиста матдәләрнең составы даими була.
Б. Аш тозы белән елга комы катнашмасын су кушып, аннан соң фильтр аша уздыру һәм кайнату юлы белән аерып була.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

28. Лаборатория савытларын һәм җиһазларын билгеләү турындагы раслау дөресме?
А. Сыеклыкның күләмен үлчәү өчен үлчәү цилиндры кулланалар.
Б. Килесаплы киле каты матдәләрне ваклау өчен кулланыла.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

29. Көнкүреш химиясе препаратларының сәламәтлеккә зыяны һәм куллану кагыйдәләре турындагы раслаулар дөресме?
А. Кер порошогын савыт-саба юу өчен кулланырга ярамый.
Б. Составында хлор булган дезинфицияләү чаралары белән ябык ишекләр артында гына эшләргә кирәк.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

30. Катнашмаларны аеру юллары турындагы раслаулар дөресме?

А. Елга комы һәм тимер опилкасы катнашмасы аеру өчен магнит кулланып була.

Б. Утырымны эремәдән аеру өчен фильтр кәгазе кулланырга мөммкин.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

31. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?

А. Һава матдәләр катнашмасыннан гыйбарәт.

Б. Нефть часта матдәгә керә.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

32. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?

А. Диңгез суы матдәләр катнашмасыннан гыйбарәт.

Б. Озон часта матдәгә керә.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

33. Химик лабораториядә куркынычсызлык кагыйдәләрен саклап эшләү турындагы раслаулар дөресме?

А. Яна башлаган бензинны су белән сүндерәләр.

Б. Зәһәр матдәләр эремәләре белән эшләгәндә саклык перчаткалары һәм күзлек кияргә кирәк.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

34. Химик лабораториядә куркынычсызлык кагыйдәләрен саклап эшләү турындагы раслаулар дөресме?
А. Аш тозы эремәсе салынган пробирканы җылытканда саклагыч күзлек кияргә кирәк.
Б. Бакыр купоросын шешәдән пробиркага салу өчен резин перчаткалар кияргә кирәк.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

35. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?
А. Чишмә суы чиста матдәләргә керә.
Б. Графит матдәләр катнашмасыннан гыйбарәт.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

36. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?
А. Алюминий чиста матдәләргә керә.
Б. Төтен матдәләр катнашмасыннан гыйбарәт.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

37. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?
А. Минераль су чиста матдәләргә керә.
Б. Ислемай матдәләр катнашмасыннан гыйбарәт.

1) А гына дөрес
2) Б гына дөрес
3) Ике раслау да дөрес
4) Ике раслау да дөрес түгел

38. Лаборатория җиһазлары турындагы раслаулар дөресме?
А. Каты матдәләрне ваклау өчен химик стакан кулланыла.
Б. Үлчәү цилиндры сыеклыклар саклау өчен.

1) А гына дөрес
2) Б гына дөрес
3) Ике раслау да дөрес
4) Ике раслау да дөрес түгел

39. Катнашмалар һәм юу матдәләре составы турындагы раслаулар дөресме?
А. Аммиакның судагы эремәсе (нашатырь спирты) – беришле катнашма.
Б. Савыт-сабадан майлы тапларны бетерү өчен селтеле юу чаралары куллану отышлы.

1) А гына дөрес
2) Б гына дөрес
3) Ике раслау да дөрес
4) Ике раслау да дөрес түгел

40. Катнашмаларны аеру юллары һәм гигиена чараларының әһәмияте турындагы раслаулар дөресме?
А. Күкерт һәм агач опилкалары катнашмасын суда эретү юлы белән аерып була.
Б. Составында фтор ионнары булган теш пастасы теш эмален ныгыта.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

41. Катнашмаларны аеру юллары һәм дезинфицияләү чаралары составы турындагы раслаулар дөресме?

А. Шикәрдән елга комы катышмасын эретү һәм аннан соң фильтрлау юлы белән аерып алып була.

Б. Иод эремәсе әзерләү өчен этил спирты кулланыла.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

42. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?

А. Уксус бердәй катнашма түгел.

Б. Инерт газ аргон чиста матдәләргә керә.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

43. Чиста матдәләр һәм катнашмалар турындагы раслаулар дөресме?

А. Күкерт һәм тимер порошоклары катнашмасы бердәй катнашма түгел.

Б. Чәй содасы чиста матдәләргә керә.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

44. Катнашмаларны аеру юллары турындагы раслаулар дөресме?

А. Суны каты катышмалардан фильтрлау юлы белән чистартып була.

Б. Үсемлек мае һәм су катнашмасын бүлү бүрәнкәсе ярдәмендә аералар.

1) А гына дөрес

2) Б гына дөрес

3) Ике раслау да дөрес

4) Ике раслау да дөрес түгел

---

45. Чиста мадәләр һәм катнашмалар, юу матдәләре составы турындагы раслаулар дөресме? А. Күкертле водород катнашма түгел.

Б. Юу чаралары составында селте никадәр күбрәк, шул кадәр ул тукымалар өчен куркынычсызрак.

1) А гына дөрес
2) Б гына дөрес
3) Ике раслау да дөрес
4) Ике раслау да дөрес түгел

46. Химик лабораториядә эшләү кагыйдәләре һәм катнашмаларның төрләре турындагы раслаулар дөресме?

А. Лабораториядә кислородны һава суыру шкафында табалар.

Б. Водород пироксидының 3% лы эремәсе бердәй катнашма булып саналмый.

1) А гына дөрес
2) Б гына дөрес
3) Ике раслау да дөрес
4) Ике раслау да дөрес түгел

47. Кислота оксиды һәм кислотага туры килгән формулалар:

1) SO_2 һәм H_2S
2) N_2O һәм HNO_3

3) CO_2 һәм CH_4

4) BeO һәм $Be(OH)_2$

48. Магний оксидының нигез билгеләре кайсы матдәнең нигез билгеләренә караганда көчлерәк?

1) натрий оксиды

2) бериллий оксиды

3) кальций оксиды

4) калий оксиды

49. Фторның молекуласында химик бәйләнеш:

1) ионлы

2) ковалент поляр

3) ковалент поляр булмаган

4) металлик

50. CuS катнашмасындагы кебек үк оксидлашу дәрәҗәсенә күкерт

1) H_2SO_4 катнашмасында ия

2) $(NH_4)_2S$ катнашмасында ия

3) SO_3 катнашмасында ия

4) Li_2SO_3 катнашмасында ия

51. NO_2 һәм $Cu(OH)_2$ формулаларына туры килгән атамалар

1) азот (II) оксиды һәм бакыр (II) гидроксиды

2) азот(II) оксиды һәм бакыр (I) гидроксиды

3) азот(IV) оксиды һәм бакыр (II) гидроксиды

4) азот (I) оксиды һәм бакыр (I) гидроксиды

52. Кайсы матдәдә азот атомнарының оксидлашу дәрәҗәсе –3?

1) NO_2
2) HNO_3
3) NH_3
4) N_2O_3

53. Кайсы рәттә элементларның оксидлашу дәрәҗәсенең югары күрсәткечләре арта?

1) Al → P → Cl
2) Se → S → O
3) C → Si → Ge
4) Ge → As → Se
5) Be → Mg → Ca

54. Электрон катламнарының өчесендә һәр ике химик элемент атомнарының электроннары урын ала:

1) C һәм Cl
2) Mg һәм S
3) B һәм Al
4) P һәм N

55. Иң көчле нигез билгеләренә ия:

1) литий гидроксиды
2) алюминий гидроксиды
3) магний гидроксиды
4) натрий гидроксиды

56. Азот атомнары оксидлашу дәрәҗәсе +2 булган матдәнең формуласы:

1) NO
2) $AgNO_3$

3) $NaNO_2$

4) N_2O_3

57. Амфотер оксид һәм кислота булып торалар:

1) ZnO һәм H_2S

2) BaO һәм H_3N

3) P_2O_3 һәм $HClO$

4) BeO һәм $NaOH$

58. Кайсы рәттә оксидлашу дәрәҗәсенең югары күрсәткече арта?

1) $P \rightarrow S \rightarrow Cl$

2) $Te \rightarrow Se \rightarrow S$

3) $C \rightarrow Si \rightarrow Ge$

4) $Be \rightarrow B \rightarrow C$

5) $B \rightarrow Al \rightarrow Ga$

59. Кайсы рәттә югары гидроксидларның үзлеге амфотердан кислоталыга үзгәрә?

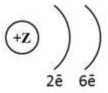
1) $Al(OH)_3 \rightarrow H_3PO_4 \rightarrow H_2SO_4$

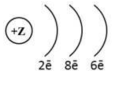
2) $Mg(OH)_2 \rightarrow H_2SiO_3 \rightarrow HClO_4$

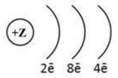
3) $HNO_3 \rightarrow H_2CO_3 \rightarrow LiOH$

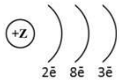
4) $NaOH \rightarrow Mg(OH)_2 \rightarrow Al(OH)_3$

60. Электроннар бүленеше схемасының кайсысы VIA-группасының 3 нче периоды химик элементына туры килә?

1) 

2) 

3) 

4) 

61. Натрийның металл билгеләре кайсы матдәнең металл билгеләреннән көчсезрәк?

1) литий
2) калий
3) магний
4) алюминий

62. Күрсәтелгән матдәләрнең кайсысы металлик бәйләнешкә ия?

1) Na_2S
2) CaO
3) Mg
4) H_2

63. Азот һәм фосфор атомнары бертөсле оксидлашу дәрәҗәсе +3 кә кайсы кушылмаларда ия була?

1) KNO_2 һәм PF_3
2) KNO_3 һәм P_4O_6
3) NO_2 һәм Na_3P
4) NO һәм H_3PO_4

64. Югары оксид һәм кислотага туры килгән матдәләрнең формулалары

1) CO һәм H_2CO_3
2) CuO һәм $Cu(OH)_2$
3) SO_3 һәм H_2SO_4
4) N_2O_3 һәм HNO_2

65. Кайсы матдә металлик бәйләнешкә ия?

1) BaO

2) B

3) Cu

4) Cl_2

66. Кайсы рәттә атомнарның оксидлашу дәрәҗәсенең югары күрсәткече кими?

1) P → S → Cl

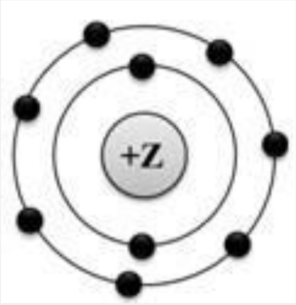
2) Se → S → O

3) C → Si → Ge

4) Br → Se → As

5) Al → Mg → Na

67. Әлеге рәсемдә нәрсәнең атом моделе сурәтләнгән?



1) хлорныкы

2) азотныкы

3) магнийныкы

4) фторныкы

68. Кайсы матдәләр атомнарыннан барлыкка килгән кисәкчәләр ионлы бәйләнештә?

1) углерод һәм хлор

2) водород һәм күкерт

3) кислород һәм фосфор

4) кальций һәм фтор

69. Кайсы катнашмада тимернең оксидлашу дәрәҗәсе +3?

1) $Fe(OH)_2$

2) K_2FeO_4

3) FeO

4) $Fe(OH)_3$

70. Кислотага һәм әлеге кислота тозына туры килгән матдәләр формулаларын күрсәтегез.

1) H_2SiO_3 һәм $CaSiO_3$

2) HNO_2 һәм $Al(NO_3)_3$

3) H_2S һәм K_2SO_4

4) H_3PO_3 һәм Na_3PO_4

71. Ковалент поляр һәм ионлы бәйләнештәге матдәләр:

1) су һәм алюминий

2) күкертле водород һәм бром

3) бромлы водород һәм су

4) су һәм магний фториды

72. Кайсы кушылмада күкертнең оксидлашу дәрәҗәсе +6?

1) $BaSO_3$

2) SO_2

3) Al_2S_3

4) $(NH_4)_2SO_4$

73. Амфотер оксид һәм гидроксидка кайсы матдәләрнең формулалары туры килә?

1) BeO һәм $AlCl_3$

2) B_2O_3 һәм $Zn(OH)_2$

3) Al_2O_3 һәм $Fe(OH)_3$

4) ZnO һәм $Ba(NO_3)_2$

74. Магний һәм кальций өчен уртак:

1) атомнарда 20 электрон булу

2) өченче электрон катламда валентлы электроннар булу

3) тышкы электрон катламында ике электрон булу

4) атомнарның гади металл булмаган матдәләр халәтендә булуы

5) нигезле оксидлар барлыкка китерә алу сәләте

75. Mg → Si → S химик элементлар рәтендә:

1) атомнар радиусы арта

2) тискәре электр арта

3) атомнарның тышкы электрон катламында электроннар саны кими

4) югары оксидларда оксидлашу дәрәҗәсе кими

5) югары оксидларның кислота үзлеге көчәя

76. кислородның оксидлашу дәрәҗәсе–1:

1) SiO_2 кушылмасында

2) Na_2O_2 кушылмасында

3) SO_2 кушылмасында

4) Li_2O кушылмасында

77. $Ca(ClO)_2$ тә хлорның оксидлашу дәрәҗәсе:

1) +1

2) +3

3) +5

4) +7

78. Фтор һәм бром:

1) гади матдәләр

2) катлаулы матдәләр

3) гади һәм катлаулы матдәләр

4) катлаулы һәм гади матдәләр

79. Кайсы рәттә химик элементларның электр тискәрелеге арта?

1) P → Si → Al

2) Be → Mg → Ca

3) Cl → Br → I

4) B → C → N

80. Ионлы бәйләнеш хас:

1) күкертле водородка

2) фторлы водородка

3) натрий фторидына

4) күкерт (VI) оксидына

81. Алюминий атомында төшнең корылмасы һәм валентлы электроннар саны:

1) +13 һәм 3

2) +27 һәм 3

3) +13 һәм 27

4) +3 һәм 13

82. Хлорның иң югары оксидлашу дәрәҗәсе кайсы кушылмада чагыла?

1) $KClO_2$

2) $KClO_4$

3) CCl_4

4) $MgCl_2$

83. VIIA группаның 2 нче периодында урнашкан химик элементның атом төшендә ничә протон?

1) 7

2) 2

3) 5

4) 9

84. Төш корылмасы +14 булган атомның тышкы электрон катламында ничә электрон?

1) 8

2) 2

3) 6

4) 4

85. Һәр ике кушылмада да фосфор бертөсле оксидлашу дәрәҗәсенә ия:

1) P_2O_3 һәм Ca_3P_2

2) P_4 һәм H_3PO_4

3) PH_3 һәм H_3PO_3

4) P_2O_5 һәм H_3PO_4

86. Химик реакция схемасы белән кайтаручының оксидлашу дәрәҗәсе үзгәрү арасында тәңгәллек булдырыгыз.

РЕАКЦИЯНЕҢ СХЕМАСЫ	**кайтаручының оксидлашу дәрәҗәсе үзгәрү**
А) $NH_3 + O_2 \rightarrow NO + H_2O$	**1)** $Э^0 \rightarrow Э^{-2}$

Б) $Fe + KNO_3 + KOH \rightarrow KFeO_2 + N_2 + H_2O$

В) $Fe_2(SO_4)_3 + SO_2 + H_2O \rightarrow FeSO_4 + H_2SO_4$

2) $Э^{+4} \rightarrow Э^{+6}$

3) $Э^{+5} \rightarrow Э^{0}$

4) $Э^{0} \rightarrow Э^{+3}$

5) $Э^{-3} \rightarrow Э^{+2}$

87. Кайсы рәттә химик элементларның электр тискәрелеге кими?

1) Br → Cl → F

2) O → N → C

3) Mg → Al → Si

4) K → Na → Li

88. Кайсы рәттә химик элементларның атом радиусы арта?

1) I → Br → Cl

2) F → O → N

3) Na → Mg → Al

4) K → Na → Li

89. Бертөрле химик бәйләнеш төренә ия:

1) Fe һәм Fe_2O_3

2) H_2 һәм CaO

3) P_2O_5 һәм Na_2O

4) CaO һәм LiBr

90. Ковалент поляр бәйләнеш хас:

1) CaO

2) HI

3) H_2

4) MgO

91. Li → Be → B – химик элементлар рәтендә арта (көчәя):

1) атомнарның төшләренең корылмасы
2) атомнарда электрон катламнар саны
3) атомнарның радиусы
4) электр тискәрелеге
5) металлик билгеләр

92. Һәр ике матдә кислоталы оксидларга керә:

1) H_2O һәм Al_2O_3
2) SO_2 һәм P_2O_5
3) Na_2O һәм Fe_2O_3
4) ZnO һәм N_2O_5

93. Һәр ике кушылмада азотның оксидлашу дәрәҗәсе +3:

1) HNO_2 һәм NH_3
2) HNO_3 һәм N_2
3) $NaNO_2$ һәм NF_3
4) NH_4Cl һәм N_2O_3

94. Ковалент поляр бәйләнешле матдә:

1) Na
2) KF
3) P_4
4) HF

95. Икесе дә металл булмаган матдә:

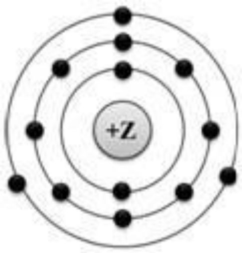
1) кальций һәм барий

2) азот һәм алюминий

3) фосфор һәм кремний

4) магний һәм күкерт

96. Әлеге рәсемдә нәрсәнең атом моделе сурәтләнгән?



1) алюминийныкы

2) фосфорныкы

3) азотныкы

4) хлорныкы

97. Аммиак молекуласында нинди химик бәйләнеш?

1) ковалент поляр булмаган

2) ковалент поляр

3) металлик

4) ионлы

98. Ионлы бәйләнешле матдә:

1) Ca

2) N_2O

3) KCl

4) HCl

99. C → B → Be – химик элементлар рәтендә арта (көчәя):

1) атомнар төшендә протоннар саны
2) атомнарда тулыландырыла торган электрон катламнары саны
3) атомнарның радиуслары
4) металлик үзенчәлекләр
5) югары оксидларда оксидлашу дәрәҗәсе

100. Күкертнең атом радиусы нәрсәнең атом радиусыннан зуррак?

1) фторның
2) фосфорның
3) алюминийның
4) кремнийның

101. Төше 12 протонга ия булган атомның тышкы электрон катламында ничә электрон?

1) 8
2) 2
3) 6
4) 4

102. Хлорлы водород һәм водород:

1) гади матдәләр
2) катлаулы матдәләр
3) гади һәм катлаулы матдәләр
4) катлаулы һәм гади матдәләр

103. Ковалент поляр булмаган бәйләнеш хас:

1) Аммиак өчен
2) Су өчен

3) Фтор өчен

4) Калий өчен

104. $(NH_4)_2CO_3$ кушылмасында оксидлашуның тискәре дәрәҗәсенә ия:

1) углерод һәм кислород

2) водород һәм углерод

3) азот һәм кислород

4) водород һәм азот

105. Кайсы кушылмада фосфорның оксидлашу дәрәҗәсе +3?

1) Na_3PO_4

2) $NaPO_3$

3) H_3PO_3

4) PH_3

106. Кайсы кушылмада тимернең оксидлашу дәрәҗәсе +6?

1) $FeCl_2$

2) Fe_2O_3

3) K_2FeO_4

4) $Fe(OH)_2$

107. Натрий сульфидында нинди төр химик бәйләнеш?

1) ионнлы

2) металлик

3) ковалент поляр

4) ковалент поляр булмаган

108. Кайсы формулалы оксид югары санала?

1) CaO

2) NO_2

3) P_2O_3

4) Cl_2O

109. Ак фосфор нинди химик бәйләнеш төренә ия?

1) ионлы

2) металлик

3) ковалент поляр

4) ковалент поляр булмаган

110. Төше 10 протонга ия булган атомның тышкы электрон катламында электроннар саны:

1) 8

2) 2

3) 6

4) 4

111. Кальцийның металл үзлекләре кайсы матдәнең металл үзлекләренә караганда көчсезрәк чагыла?

1) магний

2) алюминий

3) барий

4) кремний

112. Кайсы рәттәге химик элементларга туры килгән гади матдәләрнең металл билгеләре арта?

1) углерод → кремний → германий

2) калий → натрий → литий

3) сөрмә → мышьяк → фосфор

4) алюминий → кремний → углерод

113. Углерод оксидлашуның югары һәм түбән дәрәҗәләре:

1) +6 и –2

2) +4 и –2

3) +4 и –4

4) +6 и –4

114. Ковалент поляр булмаган бәйләнешкә ия:

1) аммиак

2) күкертле водород

3) ак фосфор

4) алюминий

115. Кайсы атомның тышкы катламында дүрт электрон?

1) бериллийның

2) кислородның

3) калийның

4) кремнийның

116. Күкерт һәм тагын кайсы матдә бердәй химик бәйләнеш төренә ия?

1) кислород

2) магний

3) магний сульфиды

4) магний оксиды

117. Fe_2O_3 һәм $FeCl_2$ формулалы матдәләр:

1) нигезле оксид һәм нигез

2) амфотер оксид һәм тоз

3) кислота һәм амфотер гидроксид

4) амфотер оксид һәм кислота

118. NH_3 кушылмасындагы кебек үк оксидлашу дәрәҗәсенә азот

1) N_2O_3 кушылмасында ия
2) HNO_2 кушылмасында ия
3) NH_4Cl кушылмасында ия
4) $Ba(NO_3)_2$ кушылмасында ия

119. Кайсы рәттә химик элементлар аларның атом радиуслары үсә бару тәртибендә урнашкан?

1) C → N → O
2) Br → Cl → F
3) S → P → N
4) Si → Al → Mg

120. Ca → Sr → Ba химик элементлар рәтендә арта (көчәя):

1) Тышкы энергетик дәрәҗәдә электроннар саны
2) Атомнарда электрон катламы саны
3) Металл булмаган үзлекләр
4) Оксидларда оксидлашу дәрәҗәсе
5) Оксидларның нигез үзлекләре билгеләре

121. Кислота һәм нигезле оксид:

1) NH_3 һәм CO_2
2) H_2SO_4 һәм K_2O
3) NH_4Cl һәм N_2O
4) HCl һәм Al_2O_3

122. IVA группа 2нче периодта урнашкан химик элементның атомында электроннарның гомуми саны:

1) 2
2) 4
3) 6
4) 8

123. Cl → S → P химик элементлар рәтендә кими (көчсезләнә):

1) Тышкы энергетик дәрәҗәдә электроннар саны
2) Атомнарда тулыландырыла торган электрон катламы саны
3) Металлик үзенчәлекләр
4) Гади матдәләрнең оксидлаштыру үзлекләре
5) Югары оксидларның нигез характеры билгеләре

124. Кайсы кушылмада күкертнең оксидлаштыру дәрәҗәсе +4?

1) $Fe_2(SO_4)_3$
2) $(NH_4)_2S$
3) SO_2
4) SF_6

125. H_2SO_3 һәм кайсы кушылмада күкерт атомнары бердәй оксидлаштыру дәрәҗәсенә ия?

1) K_2SO_4
2) $(NH_4)_2S$
3) SO_2
4) SO_3

126. Натрия һәм фтор кушылмасында химик бәйләнеш төре:

1) ковалент поляр

2) ковалент поляр булмаган

3) ионлы

4) металлик

127. Барий хлориды һәм кайсы матдә бердәй бәйләнеш төренә ия?

1) хлор

2) натрий оксиды

3) барий

4) хлор (I) оксиды

128. Кайсы элементларның атомнары бертигез электрон катламына ия?

1) C һәм Si

2) P һәм Al

3) Mg һәм Ca

4) O һәм Ar

129. Иң түбән оксидлашу дәрәҗәсенә фосфор кайсы кушылмада ия?

1) Mg_3P_2

2) PCl_3

3) P_2O_5

4) K_3PO_3

130. Si → Sn → Pb химик элементлар рәтендә арта (көчәя):

1) Тышкы энергетик дәрәҗәдә электроннар саны

2) Атомнарда электроннар катламы саны

3) Металлик үзлекләр

4) Югары оксидларда оксидлашу дәрәҗәсе

5) Югары оксидларның кислота характеры үзлекләре

131. Нәрсә атомының тышкы электрон катламында 1 электрон?

1) гелий

2) кислород

3) фтор

4) водород

132. SO_3 һәм кайсы кушылмада күкерт атомнары бердәй оксидлашу дәрәҗәсенә ия?

1) $Al_2(SO_4)_3$

2) $(NH_4)_2S$

3) K_2SO_3

4) Fe_2S_3

133. Азотның һәм күкертнең иң түбән оксидлашу дәрәҗәләре:

1) –3 һәм –2

2) –1 һәм –2

3) +3 һәм + 2

4) +1 һәм +2

134. Ионлы бәйләнеш хас:

1) азотка

2) аммиакка

3) азот (IV) оксидына

4) кальций хлоридына

135. Хлор (VII) оксидында нинди төр химик бәйләнеш?

1) ионнлы

2) металлик

3) ковалент поляр

4) ковалент поляр булмаган

136. Төшендә 6 протон булган атомның тышкы электрон катламында ничә электрон?

1) 1

2) 2

3) 6

4) 4

137. Төгәлләнгән тышкы электрон катламына ия атом:

1) аргонныкы

2) водородныкы

3) магнийныкы

4) кислородныкы

138. Нәрсә атомы тәмамланган тышкы электрон катламына ия?

1) углерод

2) азот

3) гелий

4) натрий

139. Кремний атомының төш корылмасы:

1) +14

2) +28

3) +3

4) +4

140. Төш корылмасы +14 булган атомның тышкы электрон катламында электроннар саны:

1) 6

2) 2

3) 8

4) 4

141. Нәрсә атомнары тышкы электрон катламында бертигез күләмдә электроннарга ия?

1) C һәм N

2) N һәм S

3) C һәм Si

4) He һәм Ne

142. Хлор атомының корылмасы:

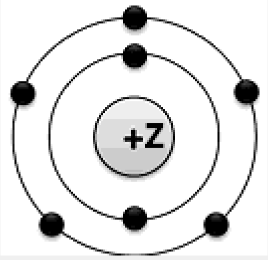
1) +17

2) +18

3) +35

4) +36

143. Әлеге рәсемдә кайда урнашкан элемент атомының моделе сурәтләнгән?



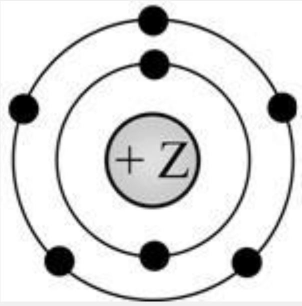
1) VIIA группа 2нче периодта

2) VA группа 3нче периодта

3) VA группа 2нче периодта

4) VIIB группа 3нче периодта

144. Рәсемдә атом моделе сурәтләнгән:



Ул кайсы химик элементныкы?

1) азотныкы
2) фосфорныкы
3) борныкы
4) алюминийныкы

145. Төш корылмасы +9 булган атомның тышкы электрон катламында электроннар саны:

1) 1
2) 5
3) 3
4) 7

146. Кайсы атомда электрон катламнарда электроннар бүленеше 2; 8; 5 саннары рәтенә туры килә?

1) азот
2) кремний
3) хлор
4) фосфор

147. Атом төше корылмасы:

1) Протоннар санына тигез
2) Тышкы электроннар катламындагы электроннар санына тигез
3) Нейтроннар санына тигез

4) Энергетик дәрәҗәләр санына тигез

148. Төш корылмасы +15 булган атомның тышкы электрон катламында электроннар саны:

1) 5

2) 2

3) 3

4) 4

149. Нәрсә атомы тәмамланган тышкы электрон катламына ия?

1) кремний

2) алюминий

3) хлор

4) неон

150. Төш корылмасы +16 булган атомның тышкы электрон катламында электроннар саны:

1) 5

2) 2

3) 6

4) 8

151. Алюминийның атом төше корылмасы:

1) +14

2) +27

3) +26

4) +13

152. Атомның төш корылмасы саны:

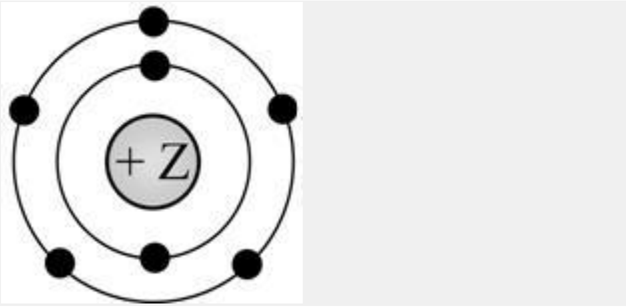
1) Протоннар санына тигез

2) Тышкы электрон катламындагы электроннар санына тигез

3) Нейтроннар санына тигез

4) Энергетик дәрәҗәләргә тигез

153. Рәсемдә атом моделе:



Бу атомның төш корылмасы ничә?

1) +3

2) +5

3) +7

4) +14

154. Төшендә 18 протон булган атомның тышкы электрон катламында ничә электрон?

1) 2

2) 8

3) 10

4) 18

155. Фосфорның атом төше корылмасы:

1) +15

2) +16

3) +30

4) +31

156. Төшендә 8 протон булган атомның тышкы электрон катламында ничә электрон?

1) 5

2) 2

3) 6

4) 4

157. Төшендә 18 протон булган атомның тышкы электрон катламында ничә электрон?

1) 6

2) 2

3) 8

4) 4

158. Нәрсә атомының тышкы электрон катламында биш электрон бар?

1) рубидий

2) хлор

3) бор

4) фосфор

159. Алюминийның металл үзлекләре нәрсәнекеннән көчлерәк чагыла?

1) магний

2) бор

3) кальций

4) натрий

160. Кайсы рәттә оксидларның үзлекләре кислоталыдан нигезлегә үзгәрә?

1) $CaO \rightarrow SiO_2 \rightarrow SO_3$

2) $CO_2 \rightarrow Al_2O_3 \rightarrow MgO$

3) $SO_3 \rightarrow P_2O_5 \rightarrow Al_2O_3$

4) $Na_2O \rightarrow MgO \rightarrow Al_2O_3$

161. Кремнийның неметалл үзлекләре кайсы матдәнекеннән көчлерәк?

1) углерод

2) азот

3) алюминий

4) фосфор

162. Фосфорның электр тискәрелеге зуррак?

1) хлордан

2) кремнийдан

3) азоттан

4) кислородтан

163. Кайсы рәттә атомнарның радиусы кечерәя?

1) $O \rightarrow S \rightarrow Se$

2) $N \rightarrow O \rightarrow F$

3) $Li \rightarrow Na \rightarrow K$

4) $Si \rightarrow Al \rightarrow Mg$

164. Углеродның электр тискәрелеге күрсәткече нәрсәнекеннән кимрәк?

1) кремнийдан

2) алюминийдан

3) бериллийдан

4) азоттан

165. $SO_3 \rightarrow P_2O_5 \rightarrow SiO_2 \rightarrow Al_2O_3$ рәтендә оксид характеры үзгәрә:

1) кислоталыдан нигезлегә

2) нигезледән кислоталыга

3) кислоталыдан амфотерга

4) нигезледән амфотерга

166. Күкерт атомы радиусы нәрсәнекеннән зуррак?

1) кислородныкыннан

2) фосфорныкыннан

3) селенныкыннан

4) бромныкыннан

167. Кислородның электр тискәрелеге күрсәткече нәрсәнекеннән кимрәк?

1) фтордан

2) күкерттән

3) кремнийдан

4) фосфордан

168. Углерод атомы радиусы нәрсәнекеннән зуррак?

1) бериллийдан

2) кремнийдан

3) алюминийдан

4) азоттан

169. Саналган элементлар арасында иң ким электр тискәрелеге күрсәткече:

1) литийда

2) натрийда

3) бериллийда

4) магнийда

170. Хлор атомы радиусы нәрсәнекеннән зуррак?

1) күкерттән

2) иодтан

3) бромнан

4) фтордан

171. Күкертнең металлга карамаган үзлекләре нәрсәнекеннән көчлерәк?

1) кислородтан

2) фосфордан

3) хлордан

4) фтордан

172. Кайсы рәттәге химик элементлар металл үзлекләре арта бару тәртибендә урнашкан?

1) Na → Mg → Al

2) K → Na → Li

3) Ca → Mg → Be

4) Al → Mg → Na

173. Азот молекуласында нинди төр химик бәйләнеш?

1) ковалент поляр булмаган

2) ковалент поляр

3) металлик

4) ионлы

174. Һәр ике матдә ковалент поляр бәйләнешкә ия:

1) CO һәм P_4

2) NH_3 һәм SO_2

3) O_3 һәм Br_2

4) CCl_4 һәм K_2O

175. Күкерт кислотасы молекуласында нинди бәйләнеш төре (төрләре) күзәтелә?

1) ковалент поляр һәм ионлы
2) ковалент поляр һәм ковалент поляр булмаган
3) бары ковалент поляр
4) бары ионлы

176. Хлорлы водород һәм кайсы матдә бердәй химик бәйләнеш төренә ия?

1) калий
2) натрий хлориды
3) су
4) барий оксиды

177. Ковалент поляр булмаган бәйләнешкә ия матдә:

1) азот
2) азот (II) оксиды
3) кальций
4) кальций оксиды

178. Хлорлы водородта нинди химик бәйләнеш?

1) ковалент поляр булмаган
2) ионлы
3) ковалент поляр
4) металлик

179. Металлик бәйләнеш хас:

1) Br_2 өчен
2) Na_2S өчен
3) Na өчен

4) CO_2 өчен

180. Кальций нитратында азотның масса өлеше:

1) 17,1%

2) 34,2%

3) 68,4%

4) 75,1%

181. Ковалент поляр булмаган бәйләнеш хас:

1) Кальций өчен

2) Су өчен

3) Хлорлы водород өчен

4) Фтор өчен

182. Кайсы матдә өчен ковалент поляр бәйләнеш хас?

1) MgO

2) Br_2

3) NO

4) Al

183. Күкертнең су белән кушылмасында химик бәйләнеш төре:

1) ковалент поляр

2) ковалент поляр булмаган

3) ионлы

4) металлик

184. Сыгылмалылык һәм җылы үткәрү нинди бәйләнештәге матдәләргә хас?

1) ионлы

2) ковалент поляр булмаган

3) ковалент поляр

4) металлик

185. Кислород молекуласында химик бәйләнеш:

1) ковалент поляр

2) ковалент поляр булмаган

3) металлик

4) ионлы

186. Кислород молекуласына хас булган химик бәйләнеш:

1) күкерткә хас

2) натрийга хас

3) кальций оксидына хас

4) литий хлоридына хас

187. Азот һәм углерод атомнары кайсы кушылмаларда бертигез оксидлашу дәрәҗәсенә ия?

1) NH_3 һәм CO

2) NO_2 һәм CCl_4

3) N_2O_3 һәм CO_2

4) Na_3N һәм CH_4

188. Иң югары оксидлашу дәрәҗәсенә азот кайсы кушылмада ия?

1) Ca_3N_2

2) $(NH_4)_2S$

3) NO_2

4) KNO_3

189. Кайсы кушылмада хлорның оксидлашу дәрәҗәсе +7?

1) NH_4Cl

2) $KClO$

3) $Ca(ClO_3)_2$

4) $HClO_4$

190. $KClO_3$ кушылмасында хлорның оксидлашу дәрәҗәсе:

1) –1

2) +3

3) +5

4) +7

191. Кайсы кушылмада күкертнең оксидлашу дәрәҗәсе +4?

1) K_2SO_3

2) H_2SO_4

3) $(NH_4)_2S$

4) $Fe_2(SO_4)_3$

192. Кайсы кушылмада азотның оксидлашу дәрәҗәсе +3?

1) NH_4Cl

2) $Ca(NO_2)_2$

3) $Al(NO_3)_3$

4) NH_3

193. Кайсы кушылмада азотның оксидлашу дәрәҗәсе Cl_2O_5 кушылмасындагы хлорның оксидлашу дәрәҗәсенә тигез?

1) KNO_3

2) NO_2

3) $(NH_4)_3PO_4$

4) $Mg(NO_2)_2$

194. Тимер бертөсле валентлыкка ия булган кушылмаларны сайлап алыгыз:

1) $Fe(OH)_2$; $Fe(OH)_3$

2) $Fe(OH)_2$; Fe_2O_3

3) $Fe(OH)_3$; FeO

4) $Fe(OH)_3$; Fe_2O_3

195. Фосфор атомнары иң зур оксидлашу дәрәҗәсенә кайсы кушылмада ия була?

1) P_2O_3

2) Ca_3P_2

3) H_3PO_3

4) $AlPO_4$

196. +4 һәм –2 оксидлашу дәрәҗәсенә күкерт атомнары кайсы кушылмаларда ия?

1) Na_2SO_3 һәм H_2SO_4

2) H_2S һәм SO_3

3) SO_2 һәм K_2S

4) SO_3 һәм H_2SO_3

197. Хлорның оксидлашу дәрәҗәсе кайсы кушылмада P_2O_3 кушылмасында фосфор ия булган оксидлашу дәрәҗәсенә тигез?

1) $KClO_3$

2) $HClO_4$

3) $Ca(ClO_2)_2$

4) $AlCl_3$

198. Кайсы кушылмада хлорның оксидлашу дәрәҗәсе +1?

1) $AlCl_3$

2) Cl_2O_7

3) NaClO

4) $HClO_4$

199. Фосфор кислотасы формуласы:

1) PH_3

2) Na_3PO_4

3) H_3PO_4

4) P_2O_5

200. Тимер (III) оксиды формуласы:

1) Fe_3O_4

2) Fe_2O_3

3) FeO

4) $Fe(OH)_3$

201. Cr_2S_3 формулалы матдәнең исеме:

1) хром (II) сульфаты

2) хром(III) сульфиты

3) хром (II) сульфиды

4) хром (III) сульфиды

202. Кайсы рәттә бары тик катлаулы матдәләр исеме генә язылган?

1) аммиак, күкерт кислотасы

2) бакыр, натрий гидроксиды

3) барий сульфаты, водород

4) су, алмаз

203. Нигезле оксидларга керә:

1) ZnO

2) CrO_3

3) BaO

4) SO_3

204. Кислоталы оксид һәм нигез:

1) CO һәм $Al(OH)_3$

2) SO_2 һәм $Mg(OH)_2$

3) CuO һәм NaOH

4) SiO_2 һәм $Fe(OH)_3$

205. Амфотер оксид һәм тоз:

1) Al_2O_3 һәм $MgCO_3$

2) $ZnCl_2$ һәм Na_2SO_4

3) BaO һәм H_2S

4) K_2O һәм $Zn(OH)_2$

206. Кислоталы оксидларга керә:

1) натрий оксиды

2) көмеш оксид

3) бакыр (II) оксиды

4) фосфор (V) оксиды

207. Формулалары CaO һәм $NaHCO_3$ булган матдәләр:

1) нигезле оксид һәм кислота

2) амфотер оксид һәм тоз

3) нигез һәм кислота

4) нигезле оксид һәм тоз

208. Һәр ике матдә кислоталы оксид:

1) SO_3 һәм ZnO
2) CaO һәм CO
3) P_2O_5 һәм MgO
4) Cl_2O_7 һәм SO_2

209. Нигезле оксид һәм кислотага туры килгән формулалар:

1) Al_2O_3 һәм NH_3
2) MgO һәм H_2S
3) $Ca(OH)_2$ һәм HCl
4) NaOCl һәм H_2SiO_3

210. $Ca_3(PO_4)_2$ формулалы матдәнең исеме:

1) кальций фосфаты
2) кальций гидроксиды
3) кальций сульфаты
4) кальций карбонаты

211. Һәр ике матдә дә катлаулы матдә:

1) калий нитраты һәм хлор
2) ак фосфор һәм озон
3) калий гидроксиды һәм аргон
4) ис газы һәм аммиак

212. Нигезле оксидларга керә:

1) магний оксиды
2) хлор (VII) оксиды
3) алюминий оксиды
4) фосфор (V) оксиды

213. K → Na → Li химик элементлар рәтендә:

1) Атомнар радиусы кими
2) Металл үзлекләре арта
3) Тышкы электрон катламында электроннар саны арта
4) Атомнарның төш корылмасы кими
5) Электрон катламнар саны арта

214. Бор, углерод һәм азотның охшашлыгы нәрсәдә чагыла?

1) аларның атомнары төшләрендә протоннар саны тигез
2) аларның атомнарында электрон катламнар саны тигез
3) гади матдәләрдә металлга хас булмаган үзлекләр чагыла
4) кушылмаларда оксидлашуның бары уңай дәрәҗәләре генә чагыла
5) алардан ясалган югары оксидлар нигезле оксидларга керә

215. Ba→Ca→Be химик элементлар рәтендә:

1) атомнарның радиусы кими
2) электр тискәрелек арта
3) аларның югары оксидларының төп үзлекләре көчәя
4) оксидлашуның иң югары күрсәткече арта
5) тышкы электрон катламында электроннар саны арта

216. As → P → N химик элементлар рәтендә:

1) атомнарның радиусы арта
2) электр тискәрелеге арта
3) аларның оксидларының кислота үзлекләре көчәя
4) оксидлашуның иң югары күрсәткече арта
5) тышкы электрон катламында электроннар саны арта

217. C, B, Be химик элементлар рәтендә:

1) углерод атомнарының радиусы иң кечкенәсе

2) бериллий иң зур наибольшую электр тискәрелегенә ия

3) борның иң югары оксидлашу дәрәҗәсе +3

4) барлык элементлар да металл булмаган гади матдәләр барлыкка китерә

5) элементларның югары оксидлары бертөрле формулага ия R_2O_3

218. Магний һәм кремний өчен уртак:

1) атомнарында өчәр электрон катламы булу

2) аларга туры килгән гади матдәләрнең ике атомлы молекула хәлендә булуы

3) аларның металларга керүе

4) аларның электр тискәрелекләре күрсәткеченең фосфорныкыннан кимрәк булуы

5) элементларның югары оксидлары бертөрле формулага ия $ЭO_2$

219. Si→Ge→Sn химик элементлары рәтендә:

1) атомнарның радиуслары арта

2) аларга туры килгән гади матдәләрнең металлга хас булмаган үзлекләре арта

3) электр тискәрелек күрсәткече арта

4) атом төшендә протоннар саны арта

5) тышкы электрон катламында электроннар саны арта

220. B → C → N химик элементлар рәтендә:

1) атомнарның радиуслары кими

2) аларга туры килгән гади матдәләрнең металлга хас булмаган үзлекләре кими

3) югары оксидларының кислота үзлеге арта

4) тышкы электрон катламында электроннар саны кими

5) атомнарда электрон катламнар саны арта

221. B → Be → Li химик элементлар рәтендә

1) электр тискәрелеге арта

2) аларга туры килгән гади матдәләрнең металл үзлекләре арта

3) оксидлашуның югары дәрәҗәсе күрсәткече арта

4) атомнарның радиусы кими

5) аларның югары оксидларының кислота үзлеге кими

222. Кайсы рәттәге элементлар оксидлаштыру үзлекләре көчәя бару тәртибендә урнашкан?

1) Br – Cl – F

2) Li – Na – K

3) Si – Ge – Sn

4) Si – Al – Mg

5) Sb – As – P

223. Азотның металлга хас булмаган үзлекләре нәрсәнекенә караганда көчсезрәк?

1) фосфорга

2) кислородка

3) кремнийга

4) углеродка

224. Фосфор да, кремний да

1) тышкы электрон катламында биш электронга ия

2) гадәти шартларда гади матдәләрнең ике атомлы молекулаларын барлыкка китерәләр

3) электр тискәрелеге хлорга караганда кимрәк

4) оксидлашу дәрәҗәсе +5

5) кислота үзлекле югары оксидлар барлыкка китерәләр

225. Натрий сульфатында күкертнең масса өлеше:

1) 22,5%

2) 34,3%

3) 45,1%

4) 66,5%

226. Күкерт кислотасында күкертнең масса өлеше:

1) 18,0%

2) 24,5%

3) 39,0%

4) 65,2%

227. Алюминий гидроксидында водородның масса өлеше:

1) 3,8%

2) 7,6%

3) 28,4%

4) 45,9%

228. Кайсы рәттәге химик элементлар тышкы катламда электроннар саны арта бару тәртибендә урнашкан?

1) Br – Cl – F

2) C – Si – Ge

3) Al – Si – P

4) C – N – O

5) Te – Se – S

229. Иң көчле кислота үзлекләренә ия:

1) H_2SO_4

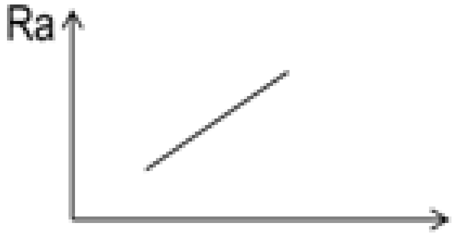
2) $HClO_4$

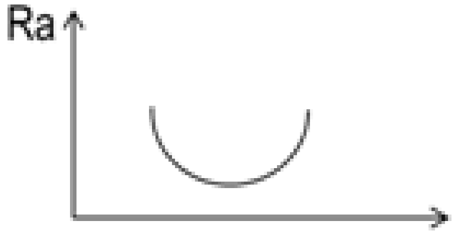
3) H_2SiO_3

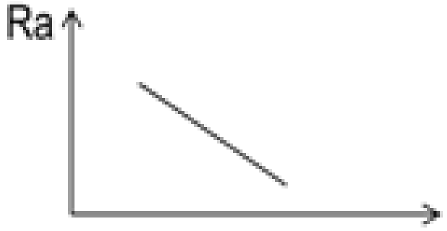
4) H_3PO_4

230. Графикларның кайсысы Al → Si→ P химик элементлар рәтендә атом радиусы үзгәрешен сурәтли?

1)

2) 

3) 

4) 

231. Ионлы бәйләнеш төре хас:

1) SO_3

2) NH_3

3) Ca

4) CaO

232. Һәр ике матдә дә амфотер гидроксид:

1) $Zn(OH)_2$ – $Al(OH)_3$

2) $Be(OH)_2$ – $Ba(OH)_2$

3) LiOH – KOH

4) $Cu(OH)_2$ – $Fe(OH)_3$

233. Һәр ике тоз да бер үк кислота белән ясалган:

1) $NaNO_2$, $NaNO_3$

2) K_2CO_3, $KHCO_3$

3) $BaSO_3$, $BaSO_4$

4) CuS, $CuSO_4$

234. Матдә һәм ул реакциягә керә ала торган реагентлар арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

МАТДӘНЕҢ ИСЕМЕ	**РЕАГЕНТЛАР**
А) натрий	**1)** CO, Fe
Б) алюминий оксиды	**2)** O_2, H_2O
В) барий гидроксиды	**3)** $CuSO_4$, CO_2
	4) H_2SO_4, NaOH
	5) Cl_2, Mg

235. Матдә һәм ул реакциягә керә ала торган реагентлар арасында тәңгәллек урнаштырыгыз.

МАТДӘ	**РЕАГЕНТЛАР**

А) Br_2 — **1)** CO_2, HCl

Б) SiO_2 — **2)** HI, NaOH

В) $Ca(OH)_2$ — **3)** $NaNO_3$, H_2SO_4

4) HF, C

236. Һәр ике матдә кислоталы оксид:

1) Mn_2O_7 һәм SO_3

2) NO һәм P_2O_5

3) CaO һәм SO_2

4) ZnO һәм N_2O_5

237. Элемент атомы тышкы энергетик дәрәҗәдә 3 электронга ия. Периодик системада әлеге элементның тәртип номеры:

1) 3

2) 5

3) 7

4) 11

238. Тәртип номеры 13 булган элементның тышкы дәрәҗәсендә ничә электрон бар?

1) 3

2) 5

3) 8

4) 13

239. Азот турында гади матдә буларак алдагы җөмләдә әйтелгән:

1) Үсемлекләргә аксым молекулаларын төзү өчен азот кирәк.

2) Аммиак молекуласы азот һәм водород атомнарыннан тора.

3) Минераль ашламалар белән бергә азот туфракка кертелә.

4) Азот белән электр лампалары тутырыла.

240. O_2 молекуласындагы химик бәйләнеш шикелле үк бәйләнешне күрсәтегез:

1) NH_3

2) K_2O

3) Br_2

4) H_2O

241. Кайсы кушылмаларда күкерт бертигез оксидлаштыру дәрәҗәсенә ия?

1) H_2S һәм SO_2

2) SO_2 һәм SO_3

3) SO_3 һәм H_2SO_4

4) H_2SO_4 һәм SO_2

242. Кайсы рәттә атом радиусы арта бара?

1) Na → Mg → Al

2) Be → Mg → Ca

3) Al → Si → P

4) Na → Li → Be