1) II davir elementlari qtorida chapdan o’nga o’tish tartibida nisbiy elektramanfiylik (NEM) qiymatlarining o’zgarish qonuniyati va uning sabablarini qaysi xolatda tushintirish to’laroq bo’ladi? (8.8.52)

A)Ko’rsatilgan yo’nalishda ( NEM) qiymati ortib bo’radi, chunki shu tartibda elementlarning radusi kamayadi va ionlanish potensiali ortib boradi, shu yo’nalishda

elementlarning elektronga moyilligi xam ortib boradi.

B)NEM qiymati o’ngdan chap tomonga ortib boradi, chunki shu tartibda elementlarda elektron berish qobilyati ortib boradi,shu taribda metallik xususiyati xam kuchayib boradi

C)Elementlar atomlarida NEM qiymati oddiy modda atom kiristall panjaraga ega bo’lganda maksimal bo’ladi , shu sababli davr boshidan 4 guruxgacha NEM qiymati ortib boradi va davir oxiriga siljiganda yana kamaya boradi, oxirgi elementlarda metellmaslik

xususiyati kuchayib boradi.

D)Davir boshlanishida joylashgan elementlarda elektron berish xususiyati katta; davir oxiradagi elementlarda esa elektron qabul qilib olish xususiyati kuchli, shu sababl;I davir boshida va oxirida NEM qiymati katta bo’lib, davir o’rtasida bu qiymat nisbatan kichik bo’ladi

E)Davriy sistemada davir bo’ylab elementlarning NEM qiymati bironta qonuniyat bo’yicha o’zgarmaydi, bu qiymat valent pog’onadagi toq elektronlar soniga bog’liq;

2)Elektramanfiylikka berilgan to’g’ri tarifni aniqlang. (9.00.61)

A)atomning elektronlarini oson berishi xususiyati

B)Davriy sistemadagi birinchi gurux elementlarining xususiyati

C)atomning birikmada o’ziga elektrnlarni tortish xususiyati

D)elementlarning reaksiyaga kirishish xususiyati

E)atom yadrosidan praton aralib chiqish jarayon

3)Elektrmanfiyligi kamayib brogan elemtnlar qatorini toping. (8.01.11)

A) Al,I,Br,Cl,F

B)Br,Se,As,Ge,Ga

C)B,C,N,O,F

D)Po,Te,Se,S,O

E)Ga,Ge,As,Se,Br

4)Poling taklif qilgan jadvaldagi elementlarning nisbiy elektramanfiyligi qaysi elementga nisbatan belgilanadi? (02.12.71)

A)H B)O C)C D)Li E)Au

5)Elementlar elektramanfiylik qiymati ortib borishi tartibida joylashgan qatorni toping?

(3.00.35)

A)N,C,B,F,O

B)F,N,O,C,D

C)B,C,N,O,F

D)C,B,N,O,F

E)O,F,N,C,B

6)Nisbiy elektramanfiylik qiymati kamayib borishi tartibda joylashgan qatorni aniqlang? (8.6.9)

A)C,Be,Cl,O

B)C,Be,O,Cl

C)O,Cl,C,Be

D)Be,Cl,C,F

E)Be,C,Cl,O

7)Elamantlarni nisbiy elektramanfiyligk qiymati kamayib borishi tartibda joylashtiring.

(98.1.8)

1)kislorod

2)kremniy

3)fosfor

4)xlor

A)1,2,3,4

B)1,2,4,3

C)1,3,2,4

D)1,3,4,2

E)1,4,3,2

8)Elementlarning elektron formulasini va davriy jadvaldagi o’rnini taqqoslab, nisbiy elektramanfiylikning son qiymati eng katta bo’lgan elementlar guruxini aniqlang. (8.6.4)

A)........

B)........

C)........

D)........

E).........

9)Quyidagi qatorlarning qaysi birida elementlar elektromanfiylik qiymati ortib borish tartibida joylashgan?

A)Be,C,O,N,B

B)C,N,Be,O,B

C)O,N,C,B,Be

D)Be,B,C,N,O

E)Fe,B,O,N,C

10)Nisbiy elektromanfiylik qiymati kamayib borish tartibida joylashgan elementlar qatorini aniqlang (qavs ichida yadro zaryadlari keltirilgan)

A)titan (22), kremniy (14), uglerod(6)

B)vanadiy (23),fosfor(15) ,azot(7)

C)kalsiy(20), magniy(12), berilliy(4)

D)kalsiy (20),mis(29),broom(35)

E)kaliy(19),rubidiy(37),seziy(55)

11) Quyidagi elementlar qatorida elektromanfiylik qanday o’zgaradi ;natriy, magniy ,alyuminiy, kremniy, fosfor, oltingugurt, xlor

A)kamayadi B)ortib boradi C)boshlanishida ortib boradi, ohiriga yaqinlashganda kamayadi

D)o’zgarmaydi E)oldin kamayadi , keyin ortadi ;

12)Quyidagi elementlarni ularni nisbiy elektromanfiyligi ortib borish tartibida joylshtiring.

1)azot; 2)ftor; 3)bor; 4)kislorod; 5)uglerod; 6)vodorod.

A)1,2,3,5,6,4

B)3,6,5,1,4,2

C)1,2,3,4,6,5

D)2,1,3,6,4,5

E)3,4,21,5,6

13)Keltirilgan elektron formulalariga asoslanib,elementlarni elektromanfiyliklari ortib borish tartibida joylashtiring .

1)1s 2)1s 3)1s 4)1s

A)2,4,3,1 B)1,3,2,4, C)1,2,4,3 D)4,3,2,1 E)3,2,1,4

14)Quyidagi elementlarning elektromanfiyligi ortib borish tartibida joylashtiring ; xlor, magniy , natriy, fosfor, alyuminiy, oltingugurt.

A)natriy, magniy, alyuminiy, fosfor, oltingugurt, xlor

B)magniy, natriy, alyuminiy, fosfor, oltingugurt, xlor

C)oltingugurt, magniy, natriy, fosfor, xlor ,alyuminiy

D)natriy , alyuminiy , fosfor, magniy , xlor, oltingugurt

E)alyuminiy, natriy, magniy, oltingugurt, xlor, fosfor

15)Qaysi qatordagi elementlarda ionlanish energiyasining qiymati kamayib boradi? (qavslar ichida yadro zaryadlari keltirilgan ).

A)Al (13), Si(14), P(15)

B)Si(14), P(15), S(16)

C)K(19), Na(11),Li(3)

D)K(19), Rb(37),Cs(55)

E)Ba(56),Sr(38),Ca(20)

16)Ionlanish energiyasining qiymati qaysi qatorda keskin ortib boradi?(qavslar ichida elementlar

tartib raqamlari keltirilgan (97,11,166)

A)B(5) , Be(4), Li(3)

B)Mg(12),Ca(20), Sr(38)

C)Mg(12),Al(13),S(16)

D)Mg(12),S(16),Cl(17)

E)Mg(12), Cl(17),Ar(18)

17)Tashqi energetik pog’onasi A)...3s B)...3s C)...2s D)...4s E)...3sbilan tugallangan element atomlarining qaysi birida ionlanish energiyasi eng kam bo’ladi?

18)D.I. Mendeleyev Davriy sistemasida elementlar atomlarining radiusi va ionlanish potensiali yuqoridan pastga tushish tartibida qanday o’zgaradi ?

A)Ikkala hususiyat ortib boradi .

B)Ikkala hususiyat kamayib boradi.

C)Radius ortib boradi , ionlanish potensiali kamayadi .

D)Radius kamayadi , ionlanish potensiali ortadi.

E)Radius ortib boradi , ionlanish potensiali notekis o’zgarib boradi .

19)Quyidagi metallarning ionlanish potensiali ortib borish tartibida joylashtiring .

1)lity; 2)seziy; 3)kaliy; 4)natriy; 5)rubidiy

20)Uchinchi davr elementlarida tartib raqamining ortib borishi bilan ularning o’zida va birikmalarida qaysi hossalari kuchayib boradi?

1)elektromanfiylik ; 2)metallik; 3)ionlanish potensiali; 4)kislorodli birikmalarining valentligi;

5) vodorodli birikmalarida elementlarning oksidlanish darajasining maksimal qiymati ;

6)atom radiusi; 7)yuqori musbat oksidlanish darajasi holatida ion radiusi;

22)Tartib raqami 3 bo’lgan elementdan to 10-elementgacha atomlar radiusi qisqarib boradi .Shu elementlarda qaysi hossalar ortib borishi kuzatiladi ?

1)metallik hossasi 2)metallmaslik hossasi 3)ionlanish energiyasi 4)elektronga moyllik 5)nisbiy elektromanfiylik 6)vodorodli birikma valentligi

23)Davriy sistemaning bosh guruh elementlarida elementlar tartib nomerlarining ortib borishi bilan atomlarda qanday hususiyatlar kuzatiladi ?

24)Litiydan seziyga o’tish tartibida radius va metallarning suyuqlanish temperaturasi qanday o’zgaradi

25)Quyidagi qatorlarning qaysi birida atomlar radiusi ortib boradi?