



CHEMISTRY

BOOKS - SURA CHEMISTRY (TAMIL)

தனிமங்களின் ஆவர்த்தன வகைப்பாடு

Exercise

1. அணு எண் 222ஐ கொண்ட தனிமத்தின் IUPAC பெயர் என்னவாக இருக்கும் ?

A. bibibium

B. bididium

C. didibium

D. bibibium

Answer: B



[View Text Solution](#)

2. A மற்றும் B ஆகிய தனிமங்களின்

எலக்ட்ரான் அமைப்பு முறையே

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$

மற்றும்

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$ ஆகும். இவ்விரு
தனிமங்களுக்கிடையே தோன்றும்
அயனி சேர்மத்தின் மூலக்கூறு
வாய்ப்பாடு.

A. AB

B. AB_2

C. A_2B

D. எதுவும் இல்லை

Answer: A::B



View Text Solution

3. வேறுபடுத்திக் காட்டும் எலக்ட்ரான், (differentiating electron) தனிமத்தின் வெளிக்கூட்டிற்கு முந்தைய ஒன்றுவிட்ட உள்கூட்டில் (anti penultimate shell) சென்று சேரும் தனிமங்களைக் கொண்டுள்ள தொகுதி.

- A. p-தொகுதி தனிமங்கள்
- B. d-தொகுதி தனிமங்கள்
- C. s-தொகுதி தனிமங்கள்
- D. f-தொகுதி தனிமங்கள்

Answer:



[View Text Solution](#)

4. பின்வரும் வாய்ப்புகளில் ,
கொடுக்கப்பட்ட வரிசைகளுக்கு
அவற்றிற்கு எதிராக குறிப்பிடப்பட்டுள்ள
பண்பினைப் பொருத்து சரியாக
அமைந்திருக்காத வரிசை
இடம்பெற்றுள்ள வாய்ப்பு எது?

A. I It Br It Cl It F (எலக்ட்ரான் நூட்டம்

அதிகரிக்கும்)

B. Li It Na It K It Rb (உலோக ஆரம்

அதிகரிக்கும்)

C. $Al^{3+} < Mg^{2+} < Na^{+} < F^{-}$

(அயனி ஆரம் அதிகரிக்கும்)

D. B It C It O It N (முதல் அயனியாக்கும்

ஆற்றல் அதிகரிக்கும்)

Answer: B::C



View Text Solution

5. பின்வரும் தனிமங்களுள் அதிக
எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை கொண்ட
தனிமம் எது?

A. குளோரின்

B. நைட்ரஜன்

C. சீசியம்

D. புளூரின்

Answer:



View Text Solution

6. மூன்றாம் வரிசையினுடைய முதல் அயனியாக்கும் ஆற்றலின் வரிசை

A. Na gt Al gt Mg gt Si gt P

B. Na lt Al lt Mg lt Si lt P

C. Mg gt Na gt Si gt P gt Al

D. Na lt Al lt Mg lt Si lt P

Answer: A



[View Text Solution](#)

7. தவறான கூற்றை கண்டறிக

A. ஐசோ எலக்ட்ரானிக் உறுப்புகளுள் ,

குறைவான நேர்மின்சுமையைப்

பெற்றுள்ள நேர்மின் அயனி,

குறைவான அயனி ஆரத்தினை

பெறும் .

B. ஐசோ எலக்ட்ரானிக் உறுப்புகளுள் ,

அதிகமான எதிர்மின்சுமையைப்

பெற்றுள்ள எதிர்மின் அயனி,

அதிகமான அயனி ஆரத்தினை
பெறும்.

C. தனிமவரிசை அட்டவணையில்
முதல் தொகுதியில் மேலிருந்து
கீழாக வரும்போது தனிமங்களின்
அணு ஆரம் அதிகரிக்கின்றது.

D. தனிமனரிசை அட்டவணையின்
இரண்டாம் வரிசையில்
இடமிருந்து வலமாக

செல்லும்போது

அணு

ஆரம்

குறைகிறது.

Answer:



[View Text Solution](#)

8. பின்வரும் வகைப்பாடுகளில்

குறைவான

எலக்ட்ரான்

நாட்டத்திலிருந்து

அதிகமான

எலக்ட்ரான் நாட்டத்தினை குறிப்பிடும்

வரிசை எது?

A. Al It O It C It Ca It F

B. Al It Ca It O It C It F

C. C It F It O It Al It Ca

D. Ca It Al It C It O It F

Answer: A::C



[View Text Solution](#)

9. 9, 17, 35, மற்றும் 53 ஆகியவற்றை முறையே அணு எண்களாக பெற்றுள்ள தனிமங்களான F, Cl, Br மற்றும் I

ஆகியவற்றின் எதிர் குறியுடன் கூடிய
எலக்ட்ரான் நாட்ட மதிப்புகளின் வரிசை

A. I > Br > Cl > F

B. F > Cl > Br > I

C. Cl > F > Br > I

D. Br > I > Cl > F

Answer: B::C



View Text Solution

10. பின்வரும் தனிமங்களுள்
குறைவான எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை
கொண்ட தனிமம் எது?

- A. புரோமின்
- B. குளோரின்
- C. அயோடின்
- D. ஹைட்ரஜன்

Answer:



View Text Solution

11. நேர் குறி எலக்ட்ரான் நாட்ட
மதிப்பினை பெற்றுள்ளது தனிமம் .

A. ஹைட்ரஜன்

B. சோடியம்

C. ஆர்கான்

D. புளூரின்

Answer:



View Text Solution

12. 4,8,7 மற்றும் 12 ஐ முறையே அணு
எண்ணாக பெற்ற தனிமங்கள் X, Y, Z
மற்றும் A ஆகியவைகளின் எலக்ட்ரான்
கவர் தன்மை மதிப்புகள் குறையும்
சரியான வரிசை

A. $Y > Z > X > A$

B. $Z > A > Y > X$

C. $X > Y > Z > A$

D. $X > Y > A > Z$

Answer: A





13. கூற்று: கண்டுபிடிக்கப்பட்டுள்ள அனைத்து தனிமங்களுள் ஹீலியம் அதிக அயனியாக்கும் ஆற்றல் மதிப்பினை பெற்றுள்ளது. காரணம் : கண்டுபிடிக்கப்பட்டுள்ள அனைத்து தனிமங்களுள் ஹீலியம் அதிக எலக்ட்ரான் நாட்ட மதிப்பினை பெற்றுள்ளது.

A. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய
இரண்டும் சரியானது, மேலும்
காரணமானது கூற்றிற்கான
சரியான விளக்கம் ஆகும்

B. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய
இரண்டும் சரியானது, ஆனால்
காரணமானது கூற்றிற்கான
சரியான விளக்கமல்ல.

C. கூற்று சரியானது ஆனால் காரணம்
தவறானது.

D. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய

இரண்டும் தவறானது.

Answer:



[View Text Solution](#)

14. முதல் மற்றும் இரண்டாம்
அயனியாக்கும் ஆற்றல் மதிப்புகளுள்
அதிக வேறுபாடு கொண்ட அணுவின்
எலக்ட்ரான் அமைப்பு

A. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1$

B. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$

C. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3P^6, 4s^1$

D. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^1$

Answer: A::B::C



View Text Solution

15. பின்வரும் தனிமங்களுள் இரண்டாவதாக அதிக எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை கொண்ட தனிமம் எது?

A. குளோரின்

B. புளூரின்

C. ஆக்சிஜன்

D. சல்பர்

Answer:



[View Text Solution](#)

16. Mg-ன் IE_1 மற்றும் IE_2 முறையே 179

மற்றும் 348 kcal mol^{-1} ஆகும்.

$Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e^{-}$ என்ற வினைக்கு

தேவைப்படும் ஆற்றல்

A. + 169 kcal mol^{-1}

B. - 169 kcal mol^{-1}

C. + 527 kcal mol^{-1}

D. - 527 kcal mol^{-1}

Answer: A::B::C



View Text Solution

17. கூடுகளின் திரைமறைத்தல்

விளைவின் சரியான வரிசை

A. s gt p gt d gt f

B. s gt p gt f gt d

C. f gt d gt p gt s

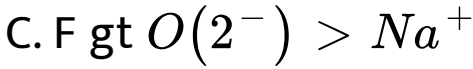
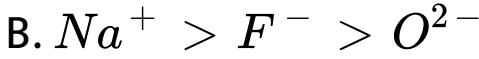
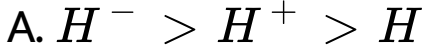
D. f gt p gt s gt d

Answer: D



View Text Solution

18. பின்வரும் வரிசைகளுள் அயனி ஆரங்களின் சரியான வரிசை எது?



D. இவைகள் எதுவுமில்லை

Answer:



[View Text Solution](#)

19. Na, Mg மற்றும் Si ஆகியவைகளின் முதல் அயனியாக்கும் ஆற்றல் முறையே 496, 737 மற்றும் 786 kJ mol^{-1} ஆகும். Al-ன் அயனியாக்கும் ஆற்றல் பின்வரும் எந்த மதிப்பிற்கு அருகில் இருக்கும்.

A. 760 kJ mol^{-1}

B. 575 kJ mol^{-1}

C. 801 kJ mol^{-1}

D. 419 kJ mol^{-1}

Answer: A



[View Text Solution](#)

20. வரிசையில் இடமிருந்து வலமாகவும் , தொகுதியில் மேலிருந்து கீழாகவும் செல்லும்போது உலோகப் பண்புகளை பற்றிய கூற்றில் பின்வருவனவற்றுள் எது சரியானது?

A. வரிசையில் குறைகிறது,

தொகுதியில் அதிகரிக்கிறது.

B. வரிசையில்

அதிகரிக்கிறது,

தொகுதியில் குறைகிறது.

C. வரிசை மற்றும் தொகுதி ஆகிய

இரண்டிலும் அதிகரிக்கிறது.

D. வரிசை மற்றும் தொகுதி ஆகிய

இரண்டிலும் குறைகிறது.

Answer:



[View Text Solution](#)

21. தனிம வரிசை அட்டவணையில்
இடமிருந்து வலமாக செல்லும் போது
எலக்ட்ரான் நாட்ட மதிப்பு எவ்வாறு
மாறுபடுகிறது?

A. பொதுவாக அதிகரிக்கின்றது

B. பொதுவாக குறைகின்றது

C. எவ்வித மாற்றமுமில்லை

D. முதலில் அதிகரிக்கிறது பின்பு

குறைகிறது

Answer:



[View Text Solution](#)

22. பின்வரும் தனிம ஜோடிகளுள் மூலைவிட்ட தொடர்பினை காட்டுவது எது?

A. Be மற்றும் Mg

B. Li மற்றும் Be

C. Be மற்றும் B

D. Be மற்றும் Al

Answer: A::B



View Text Solution

23. பின்வருவனவற்றுள் சரியான
கூற்றைத் தேர்ந்தெடு

A. போராளை விட கார்பனின்

அணுக்கரு மின்சுமை அதிகம்

B. போராளை விட காப்பரின் உருவ

அளவு பெரியது

C. கார்பன் எலக்ட்ரான் குறை

சேர்மங்களை உருவாக்குகின்றது.

D. கார்பன் அயனிச் சேர்மங்களை

உண்டாக்கும்.

Answer:

 [View Text Solution](#)

24. ப்ளூரினின் அயனியாக்கும்

ஆற்றலை கார்பனுடன் ஒப்பிட்டால்

ப்ளூரின்,

- A. அதிக அயனியாக்கும் ஆற்றல்
கொண்டுள்ளது.
- B. குறைந்த அயனியாக்கும் ஆற்றல்
கொண்டுள்ளது.
- C. அதே அளவு அயனியாக்கும் ஆற்றல்
கொண்டுள்ளது.
- D. இவற்றில் எதுவுமில்லை.

Answer:



View Text Solution

25. பின்வரும் மும்மை தொகுதிகளில்
வேறுபட்ட ஒன்றைத் தேர்ந்தெடு.

A. Li, Na, K

B. Cl, Br, I

C. Ca, Sr, Ba

D. Fe, Co, Ni

Answer: C



View Text Solution

26. CI^- அயனியின் கடைசி

எலக்ட்ரானின் Z செயலுறு மதிப்பு.

A. 8.75

B. 5.75

C. 6.75

D. 7.75

Answer:



View Text Solution

27. பின்வருவனவற்றுள் அணுவின்
எலக்ட்ரான் நாட்டம் பற்றிய சரியான
கூற்றைத் தேர்ந்தெடு

A. உருவ அளவுடன் நேர்விகிதத்
தொடர்புடையது.

B. உருவ அளவுடன் எதிர்விகிதத்
தொடர்புடையது

C. உருவ அளவைப் பொறுத்தது
அல்ல.

D. இவற்றில் எதுவுமில்லை.

Answer:



[View Text Solution](#)

28. குறித்த இடைவெளிகளில்
குறிப்பிட்ட பண்புகள் திரும்ப
அமைவது

- A. இயற்பியல் பண்புகள்
- B. வேதிப்பண்புகள்
- C. காந்தப்பண்புகள்
- D. ஆவர்த்தன பண்புகள்

Answer:



[View Text Solution](#)

29. வெளிக்கூட்டில் உள்ள எலக்ட்ரான் மீதான அணுக்கருவின் ஈர்ப்புவிசை குறைவதே மறைத்தல் விளைவு எனப்படுகிறது. திரைவிளைவு அதிகரிக்கும் போது அயனியாக்கும் ஆற்றல்.

A. குறைகிறது

B. அதிகரிக்கிறது

C. அதிகரித்து பின்னர் குறைகிறது

D. பூஜ்ஜியமாகிறது

Answer:



[View Text Solution](#)

30. பின்வரும் தனிமங்களை கவனி: Li, Na, K, Cs இவற்றின் அயனியாக்கும் ஆற்றல் மதிப்பின் அடிப்படையில் வரிசைப்படுத்துக.

A. Li gt Na gt K gt Cs

B. Cs lt K lt Na lt Li

C. Li lt Na lt K lt Cs

D. Cs gt K gt Na gt Li

Answer: A::C



[View Text Solution](#)

31. பின்வரும் எலக்ட்ரான்

அமைப்புகளை கவனி I. d^8s^2 II. d^9s^1 III.

$d^{10}s^2$ IV. s^2p^2 இவற்றுள் எது எலக்ட்ரான்

நாட்ட மதிப்பு பூஜ்ஜியத்தைக் கொண்ட

அமைப்பு

A. I

B. II

C. III

D. IV

Answer:



View Text Solution

32. பின்வருவனவற்றை கவனி I திரை விளைவு II அணுக்கரு சுமை இவற்றுள் அணு ஆரம் எதைப் பொருத்து அமைகிறது?

A. I

B. II

C. I, II

D. எதுவுமில்லை

Answer:



View Text Solution

33. ஆற்றல் மட்டங்கள் அதிகரிப்பின் விளைவு

A. அணுக்கரு

சுமையைக்

குறைக்கிறது

B. அணு

ஆரத்தை

அதிகரிக்கச்

செய்கிறது

C. அணு ஆரத்தைக் குறைக்கிறது

D. அயனியாக்கும்

ஆற்றலை

அதிகரிக்கச் செய்கிறது.

Answer:



[View Text Solution](#)

34. பின்வருவனவற்றுள் சரிபாதியளவு
மற்றும் முற்றிலும் நிரப்பப்பட்ட
எலக்ட்ரான் அமைப்பினால் ஏற்படும்
விளைவு

A. அயனியாக்கும்

ஆற்றல்

மதிப்புகளை அதிகரிக்கச் செய்யும்

B. அணு

ஆரத்தை

அதிகரிக்கச்

செய்யும்

C. அயனி

ஆரத்தை

அதிகரிக்கச்

செய்யும்

D. அயனியாக்கும்

ஆற்றலை

குறைக்கும்

Answer:



View Text Solution

35. பின்வருவனவற்றுள் எலக்ட்ரான்
நாட்டம் ஒரு

A. வெப்ப உமிழ்வினை

B. வெப்ப மாறா வினை

C. அழுத்தம் மாறா வினை

D. வெப்பகொள் வினை

Answer:



View Text Solution

36. லவாய்சியர் _____ தனிமங்கள்
கொண்ட முதல் வேதி தனிமங்களின்
பட்டியலினை _____ல் வெளியிட்டார்.

A. 23 தனிமங்கள், 1789-ல்

B. 46 தனிமங்கள், 1789-ல்

C. 23 தனிமங்கள், 1879-ல்

D. 46 தனிமங்கள், 1879-ல்

Answer: A::B::C



View Text Solution

37. பின்வரும் IE மதிப்பு ஒப்பீட்டை
கவனி I Mg > Na II F > O III Be > Li IV F > Ne
இவற்றுள் தவறான ஒப்பீடு எது?

A. I, II

B. II, IV

C. II

D. IV

Answer:



[View Text Solution](#)

38. பின்வருவனவற்றை கவனி I அணு
ஆரம் II அயனி ஆரம் III எலக்ட்ரான்
கவர்தன்மை IV எலக்ட்ரான் நாட்டம்
இவற்றுள் ஒப்பீட்டு ஆவர்த்தன பண்பு
எது?

A. I

B. II

C. III

D. IV

Answer:



View Text Solution

39. கூற்று (A): F ஐவிட Cl-ன் எலக்ட்ரான்
நாட்டமதிப்பு அதிகம் காரணம் (R): 2P
ஆர்பிட்டால்கள் அணுக்கருவை
ஈர்ப்பதில்லை

A. கூற்று (A) சரி,காரணம் (R) தவறு

B. (A) என்பது சரியான கூற்று (R)

என்பது தவறான விளக்கம்

C. (A) சரி (R) சரி (R) என்பது சரியான

விளக்கம்

D. (A) தவறு (R) தவறு

Answer: A



[View Text Solution](#)

40. ஆக்டினைடு தனிமங்கள்

லாந்தனைடு தனிமங்களின்

பண்புகளுடன் ஒத்துப் போகின்றன

என்பதை சோதனை மூலம் நிரூபித்துக்
காட்டியவர்

A. லவாய்சியர்

B. சீபார்க்

C. டாபரீனர்

D. டி-சான்கோர்டாய்ஸ்

Answer:



View Text Solution

41. லவாய்சியர் பொருட்களை

தனிமங்களின் _____ வகை

தொகுப்புகளாக வகைப்படுத்தினார்.

A. இரண்டு

B. மூன்று

C. நான்கு

D. ஆறு

Answer:



[View Text Solution](#)

42. பின்வருவனவற்றுள் உலோக
தனிமங்களில் இருந்த மாறுபட்ட
ஒன்றைத் தேர்ந்தெடு

- A. டங்ஸ்டன்
- B. பிளாட்டினம்
- C. பாதரசம்
- D. பாஸ்பரஸ்

Answer:



[View Text Solution](#)

43. மூன்று தனிமங்கள் கொண்ட ஒரு குழுவாக தனிமங்களை வகைப்படுத்தியவர்

- A. லவாய்சியர்
- B. டாபரீனர்
- C. டி-சான்கோர்டாய்ஸ்
- D. நியூலண்ட்

Answer:



[View Text Solution](#)

44. பொருட்களின் பண்புகள் அவற்றின்
எண்களின் பண்புகளோடு
தொடர்புடையது என்று கூறியவர்

- A. லவாய்சியர்
- B. டாபரீனர்
- C. டி-சான்கோர்டாய்ஸ்
- D. நியூலண்ட்

Answer:



[View Text Solution](#)

45. "தனிமங்களை அவற்றின் அணு
நிறைகளின் ஏறுவரிசையில்
அமைக்கும் போது, ஒவ்வொரு
எட்டாவது தனிமத்தினுடைய பண்பும்,
முதலாவது தனிமத்தின் பண்புடன்
ஒத்திருந்தது" என முன்மொழிந்தவர்

A. லவாய்சியர்

B. டாபரீனர்

C. டி-சான்கோர்டாய்ஸ்

D. நியூலண்ட்

Answer:



[View Text Solution](#)

46. 1868-ல் தற்போதுள்ள நவீன ஆவர்த்தன அட்வணையினை ஒத்த ஒரு தனிம வரிசை அட்டவணையை உருவாக்கியவர்.

A. நியூலண்ட்

B. மெண்டலீஃப்

C. லோதர் மேயர்

D. மோஸ்லே

Answer:



[View Text Solution](#)

47. ஆவர்த்தன விதியின் அடிப்படையில்
முதன் முதலில் ஆவர்த்தன
அட்டவணையினை கட்டமைத்தவர்

A. நியூலண்ட்

B. மெண்டலீஃப்

C. லோதர் மேயர்

D. மோஸ்லே

Answer:



[View Text Solution](#)

48. பின்வரும் கூற்று மற்றும்
காரணத்தை கவனித்து சரியான
விடையைத் தேர்ந்தெடு. கூற்று (A):
தனிமங்களை குறிப்பிட்ட இடத்தில்
அமைத்தல் என்பது அதன் வெளிக்

கூட்டு எலக்ட்ரான் அமைப்போடு

நெருங்கிய தொடர்பு கெண்டது.

காரணம் (R): நவீன ஆவர்த்தன விதியின்

அடிப்படையில் நவீன தனிம வரிசை

அட்டவணையில் தனிமங்கள் 7-

விரிசைகளிலும் 18 தொகுதிகளிலும்

வைக்கப்பட்டுள்ளன. i) (A) மற்றும் (R)

இரண்டும் சரி. மேலும் (R) ஆனது (A)

க்கான சரியான விளக்கம் ஆகும். II) (A)

மற்றும் (R) இரண்டும் சரி. மேலும் (R)

ஆனது (A) க்கான சரியான விளக்கம்

அல்ல. iii) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் தவறு

iv) (A) சரி (R) ஆனால் தவறு

A. i

B. ii

C. iii

D. iv

Answer:



View Text Solution

49. "தனிமங்களின் பண்புகள் அவற்றின் அணுநிறைகளின் ஆவர்த்தன சார்பாக அமைகின்றன" என்று கூறியவர்

A. நியூலண்ட்

B. மெண்டலீஃப்

C. லோதர் மேயர்

D. மோஸ்லே

Answer:



View Text Solution

50. தொகுதி-13 முதல் 18 வரையிலான

தனிமங்கள் அழைக்கப்படுவது

A. S - தொகுதி தனிமங்கள்

B. P - தொகுதி தனிமங்கள்

C. d - தொகுதி தனிமங்கள்

D. f - தொகுதி தனிமங்கள்

Answer:



[View Text Solution](#)

51. சகப்பிணைப்புச் சேர்மங்கள் மற்றும்

ஈதல் சகப்பிணைப்புச் சேர்மங்களை

உருவாக்கும் தன்மையை பெற்றுள்ள
தனிமங்கள்

A. S - தொகுதி தனிமங்கள்

B. P - தொகுதி தனிமங்கள்

C. d - தொகுதி தனிமங்கள்

D. f - தொகுதி தனிமங்கள்

Answer: D



View Text Solution

52. அணுக்கருக்களுக்கு இடைப்பட்ட
தொலைவு _____ ஆய்வின் மூலம்
கண்டறியப்படுகிறது.

A. மோஸ்வே ஆய்வு

B. X -கதிர் விளிம்பு விளைவு

C. தாம்சன் ஆய்வு

D. லவே ஆய்வு

Answer:



[View Text Solution](#)

53. சகப்பிணைப்பு ஆரம் என்பது

A. உண்மையான அணு ஆரத்தினை

எப்போதும்

அதிகமான

மதிப்பினைப் பெற்றிருக்கும்

B. உண்மையான அணு ஆரத்தினை

விட

எப்போதும்

குறைவான

மதிப்பினைப் பெற்றிருக்கும்

C. உண்மையான அணு ஆரத்திற்கு

எப்போதும் சமமாக இருக்கும்

D. (1) மற்றும் (2)

Answer:



View Text Solution

54. ஒரு வரிசையில் செல்லும் போது
அணு ஆரம்

A. அதிகரிக்கிறது

B. குறைகிறது

C. முதலில் அதிகரித்து பின்னர்

குறைகிறது

D. மாற்றமடைவதில்லை

Answer:



[View Text Solution](#)

55. ஒரு தொகுதியில் மேலிருந்து கீழாக அணு ஆரம்

A. அதிகரிக்கிறது.

B. குறைகிறது

C. முதலில் அதிகரித்து பின்னர்

குறைகிறது

D. மாற்றமடைவதில்லை

Answer:



View Text Solution

56. ஒரு தொகுதியில் மேலிருந்து கீழாக
அயனியாக்கும் ஆற்றல்

A. குறைகிறது

B. அதிகரிக்கிறது

C. முதலில் அதிகரித்து பின்னர்

குறைகிறது

D. மாற்றமடைவதில்லை

Answer:



View Text Solution

57. எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை என்பது

A. அளவிடத் தக்க பண்பு

B. அளவிடத்தக்க பண்பு அல்ல

C. மதிப்பிணை கணக்கிட இயலாது

D. இவற்றுள் எதுவுமில்லை

Answer:



[View Text Solution](#)

58. மந்த வாயுக்களின் எலக்ட்ரான் நூட்ட

மதிப்பு

A. மாறிலி

B. பூஜ்ஜியம்

C. அதிகம்

D. குறைவு

Answer:



View Text Solution