மாதிரி வினாத்தாள்

தனிமங்களை வகைப்படுத்துதல் - I 2

11th Standard

Reg.No. :

வேதியியல்

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 01:30:00 Hrs

Total Marks : 50

பகுதி - அ

10 x 1 = 10

1) கீழ்கண்டவற்றில் எது பெரிய அயனி ஆரத்தை உடையது.

(a) Na (b) Mg (c) Al (d) Si

2) கீழ்க்கண்டவற்றில் அதிக அயனளிக்கும் ஆற்றலை கொண்ட தனிமம்

(a) சோடியம் (b) மக்னீசியம் (c) கார்பன் (d) புளூரின்

3) ஹைட்ரஜனை பொறுத்து குளோரினானது

(a) நேர்மின்சுமையுடையது (b) எலக்ட்ரான் கவர் திறனுடையது (c) நடுநிலையானது (d) ஒன்றுமில்லை

4) ஹாலஜன்களின் தொகுதி

(a) s-தொகுதி (b) p-தொகுதி (c) d-தொகுதி (d) f-தொகுதி

5) Na,Rb,Kமற்றும் Mg ஆகியமற்றின் அணு ஆரங்களின் ஏறு வரிசை

(a) Na,Mg,K,Rb (b) Na,K,Mg,Rb (c) Mg,Na,K,Rb (d) Mg,Na,Rb,K

6) இடைநிலை தனிமங்களில் முற்றுப்பெறாத

(a) d-ஆர்பிட்டால்கள் (b) f-ஆர்பிட்டால்கள் (c) p-ஆர்பிட்டால்கள் (d) s-ஆர்பிட்டால்கள்

7) கீழ்க்கண்டவற்றில் எது மிகக்குறைந்த அயனியாக்கும் ஆற்றலை கொண்டது.

(a) Na (b) Al (c) Mg (d) Si

8) கீழ்கண்ட தனிமங்களின் எது ஒரு எலெக்ட்ரானை ஏற்கும் பொது அதிக ஆற்றலை வெளியிடுகிறது

(a) Na (b) Mg (c) A1 (d) C1

9) இடைநிலை தனிமங்களில் எலக்ட்ரான் அமைப்பு

(a) $ns^2\ nd^{1-10}$ (b) $ns^2np(n-1)d^{1-10}$ (c) $ns^2(n-1)d^{1-10}$ (d) $ns^2\ np^6(n-1)d^{1-10}$

10) முதல் இடைநிலை தனிமை வரிசையில் சேரும் எலக்ட்ரான்

(a) 4d-ஆர்பிட்டால்கள் (b) 3d-ஆர்பிட்டால்கள் (c) 5d-ஆர்பிட்டால்கள் (d) 6d-ஆர்பிட்டால்கள்

பகுதி - ஆ

5 x 2 = 10

11) புதிய ஆவர்த்தன விதியை கூறு

12) கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த ஜோடி தனிமங்கள் குறைந்த அயனியாக்கும் என்தால்பியை பெற்றுள்ளன.

(a)Cl அல்லது F

13) கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த ஜோடி தனிமங்கள் குறைந்த அயனியாக்கும் என்தால்பியை பெற்றுள்ளன.

(a)Cl அல்லது S

14) கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த ஜோடி தனிமங்கள் குறைந்த அயனியாக்கும் என்தால்பியை பெற்றுள்ளன.

(a)Kr அல்லது Xe

15) மந்த வாயுக்கள் பூஜ்ஜிய எலக்ட்ரான் கவர் என்தால்பியை பெற்றுள்ளதை விளக்குக.

பகுதி - இ

5 x 3 = 15

16) தனிமை வரிசை அட்டவணையில் உள்ள வெவ்வேறு தொகுதிகள் யாவை?ஒவ்வொரு தொகுதிக்கும் உள்ள பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக

17) நைட்ரஜன் ஆனது ஆக்சிகனை விட அதிக IE பெற்றுள்ளதை விளக்கு.

18) புளூரின் மற்றும் குளோரின் ஆகியவற்றில் எது அதிக எலெக்ட்ரான் கவர் என்தால்பியை உடையது

19) d-தொகுதி தனிமங்கள் ஏன் இடைநிலை தனிமங்கள் என அழைக்கப்படுகின்றன

20) Li,K,Ca,S மற்றும் Kr ஆகியவற்றில் எது அதிக முதல் அயனியாக்கும் ஆற்றலையும்,குறைந்த அயனியாக்கும் முதல் அயனியாக்கும் ஆற்றலையும் பெற்றுள்ளது.

பகுதி - ஈ

3 x 5 = 15

21) எலக்ட்ரான் கவர் என்தால்பி என்றால் என்ன ?அது எவ்வாறு தொகுதி மற்றும் வரிசையில் மாறுபடுகிறது என்பதை விவரி?

22) C1>Na^+ இவற்றின் உருவளவை விளக்குக.

23) எலக்ட்ரான் கவர் ஆற்றல் என்றால் என்ன? அது எக்காரணிகளை பொறுத்து மாறுபடுகிறது?

****

QB365 QUESTION BANK 365 https://www.qb365.in