

## தேசிய வெளிக்கள நிலையம் தொண்டைமானாறு முதலாம் தவணைப் பரீட்சை - 2025 National Field Work Centre, Thondaimanaru.

1st Term Examination - 2025

இரசாயனவியல் II B Chemistry II B

Gr -12 (2026)

02

T

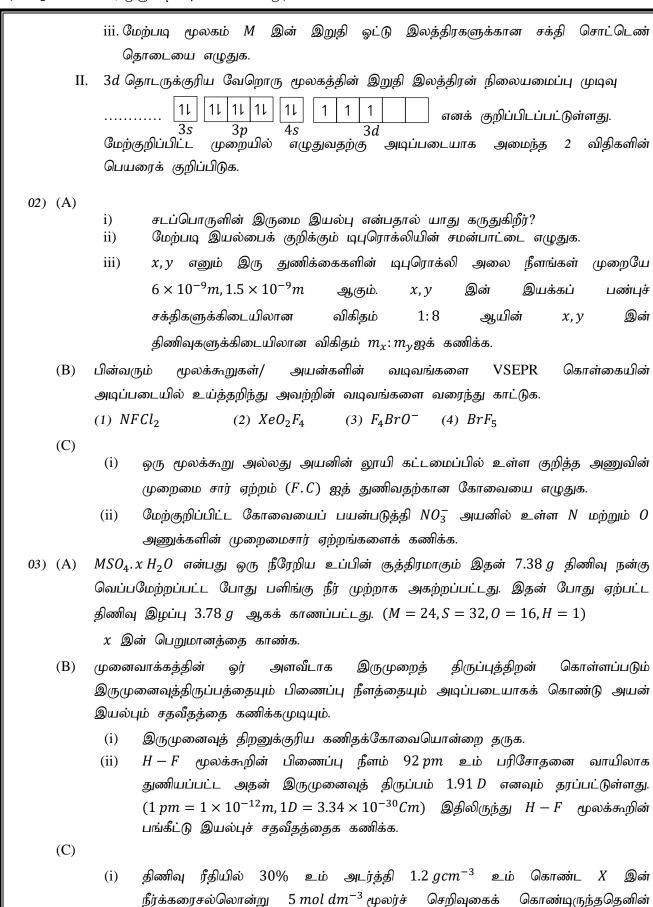
II B

## கட்டுரை வினா

- 💠 மூன்று வினாக்களில் இரண்டு வினாக்களிற்கு மாத்திரம் விடை தருக.
  - 01) (A) ஆய்வுகளை மேற்கொண்ட விஞ்ஞானிகளில் இரதபோட், அமைப்பு பற்றிய அணு நீல்ஸ்போர் என்பவர்கள் முக்கியமானவர்களாவர். இவ்வாய்வுகளின் அடிப்படையில் கொள்கையை <u>அண</u>ுவின் மாதிரியுரு பற்றிய இரதபோட்டும் அணுவில் கரு இலத்திரன்களின் அமைவு பற்றிய கருத்தை நீல்ஸ்போரும் வெளியிட்டனர்.
    - (i) இரதபோட் மேற்கொண்ட பரிசோதனை எவ்வாறு அழைக்கப்படும்?
    - (ii) மேற்படி பரிசோதனையின் அவதானங்கள் மற்றும் அனுமானங்கள் என்பவற்றைக் குறிப்பிடுக.
    - (iii) இப்பரிசோதனைக்கு குறித்த ஓர் உலோகம் இரதபோட்டினால் பயன்படுத்தப்பட்டது. அவ்வுலோகம் எது? அதனைப் பயன்படுத்துவதற்குரிய இரு காரணங்களைத் தருக.
    - (iv) நீல்ஸ்போரின் கொள்கைப்படி கருவைச் சுற்றி வலம்வரும் இலத்திரன்கள் அணுகுக்கருவிற்குள் வீழ்ந்துவிடாமல் இருப்பதற்கு முன்வைக்கப்பட்ட காரணத்தை சுருக்கமாக தருக.
    - (B) பின்வருவனவற்றைச் சுருக்கமாக விளக்குக.
      - (i)  $NO, O_2$  என்பவற்றின் மூலக்கூற்றுத் திணிவுகள் ஒப்பிடத்தக்கவை எனினும் NO இன் கொதிநிலை  $O_2$  இனதிலும் உயர்வு.
      - (ii)  $NO_2^+, NO_3^-, NO_4^{3-}$  என்பவற்றில் N இன் மின்னெதிர் தன்மைகள்  $NO_4^{3-} < NO_3^- < NO_2^+$  என்ற ஒழுங்கில் அமைகின்றது.
      - (iii) நைதரசன் அணு நேரான இலத்திரன் பெறுகைச் சக்தியை உடையது.
      - (iv)  $O^{2-}, F^-, Na^+, Mg^{2+}$  என்பன சம இலத்திரனிலையமைப்புடையன எனினும் அவற்றின் ஆரைகள்  $Mg^{2+} < Na^+ < F^- < O^{2-}$  என்ற ஒழுங்கில் அமைகின்றன.

(C)

- I. 3d தொடரைச் சார்ந்த மூலகம் M ஆனது தரை நிலையில் 4 சோடி சேரா இலத்திரன்களைக் கொண்டுள்ளது. அது உருவாக்கும் முந்நேர் கற்றயனில்  $(M^{3+})$  5 சோடி சேரா இலத்திரன்கள் உள்ளன.
  - i. மூலகம் *M* ஐ இனங்கண்டு அதன் தரைநிலை இலத்திரன் நிலையமைப்பை வழமையான வடிவில் எழுதுக.
  - ii. M இன் இலத்திரன் நிலையமைப்பை சுருக்கப்பட்ட வடிவில் குறிப்பிடுக.



(ii)

மேற்குறிப்பிட்ட கரைசலில் X இன் மூல்ப்பின்னம் யாது?

பதார்த்தம் X இன் மூலர் திணிவு யாது?