

மாதிரி வினாத்தாள்
அணு இயற்பியல் - பகுதி I
12th Standard

இயற்பியல்

Reg.No. :

- I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.
II. நிலம் அல்லது கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.
III. வினா எண் 15-ற்கு கண்டிப்பாக விடையளிக்கவும்

Time : 01:00:00 Hrs

Total Marks : 80

5 x 1 = 5

பகுதி-அ

- 1) போரின் கொள்கையின்படி குறிப்பிட்ட தனித்தனியான மதிப்புகளைப் பெறும் அளவு
(a) இயக்க ஆற்றல் (b) நிலை ஆற்றல் (c) கோண உந்தம் (d) உந்தம்
- 2) அணுவின் முதல் மூன்று வட்டப் பாதைகளின் ஆரங்களின் விகிதம்
(a) 1 : 1/2 : 1/3 (b) 1 : 2 : 3 (c) 1 : 4 : 9 (d) 1 : 8 : 27
- 3) ஹைட்ரஜன் அணுவை அடி நிலையிலிருந்து கிளர்ச்சியாக்கத் தேவையான குறைந்தபட்ச ஆற்றல் (அல்லது) முதல் கிளர்ச்சியாக்க மின்னழுத்த ஆற்றல்
(a) 13.6 eV (b) 10.2 eV (c) 3.4 eV (d) 1.89 eV
- 4) ரூதர்போர்டு அணுமாதிரியின்படி, அணு ஒன்றின் நிறமாலை
(a) வரி நிறமாலை (b) தொடர் நிறமாலை (c) தொடர் உட்கவர் நிறமாலை (d) பட்டை நிறமாலை
- 5) ஒரு குறிப்பிட்ட அணுவின் ஆற்றல் மட்டங்கள் A, B, C-ன் ஆற்றல் மதிப்புகள் ஏறு வரிசையில் உள்ளன. அதாவது $E_A < E_B < E_C$, C யிலிருந்து Bக்கு, B யிலிருந்து A க்கு மற்றும் C யிலிருந்து A க்கு தாவும் போது தோன்றும் அலைநீளங்கள் முறையே $\lambda_1, \lambda_2, \lambda_3$ எனில்



பின்வருவனவற்றுள் எது சரியானது?

- (a) $\lambda_3 = \lambda_1 + \lambda_2$ (b) $\lambda_3 = \frac{\lambda_1 \lambda_2}{\lambda_1 + \lambda_2}$ (c) $\lambda_1 = \lambda_2 + \lambda_3 = 0$ (d) $\lambda_3^2 = \lambda_1^2 + \lambda_2^2$

பகுதி - ஆ

5 x 3 = 15

- 6) கேத்தோடுக் கதிர்கள் என்றால் என்ன?
- 7) ஆற்றல் மட்டப்படம் என்பது என்ன?
- 8) கிளர்ச்சியாக்க மின்னழுத்த ஆற்றல், அயனியாக்க மின்னழுத்த ஆற்றல் - வரையறு
- 9) X-கதிர்கள் என்றால் என்ன?
- 10) வன் X-கதிர்கள், மென் X-கதிர்கள் என்றால் என்ன?

பகுதி - இ

6 x 5 = 30

- 11) கேத்தோடு கதிர்களின் பண்புகளைக் கூறுக?
- 12) X-கதிர்களின் பண்புகளை எழுதுக
- 13) பிராக் விதியினைக் கூறிப்பெறுக.
- 14) சிறப்பு X-கதிர்களின் தோற்றத்தினை விவரி.

- 15) a) ரூதர்போர்டு α -சிதறல் சோதனைகளின் முடிவுகளை விவரி

(OR)

- b) பிராக் நிறமாலை மானியைப் பயன்படுத்தி X-கதிரின் அலைநீளத்தை எவ்வாறு கணக்கிடலாம்?
