

# CHEMISTRY

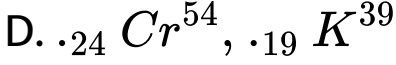
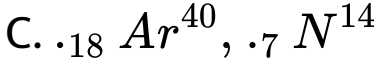
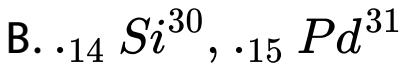
## BOOKS - SURA CHEMISTRY (TAMIL)

### அணு அமைப்பு

#### Exercise

1. துவறான ஒன்றை கண்டுபிடி.

A.  ${}_{8}O^{18}$ ,  ${}_{17}Cl^{37}$



**Answer:**



[View Text Solution](#)

2. நியூட்ரான் எண்ணிக்கையின் மாற்றம், அந்த அணுவை இவ்வாறு மாற்றுகிறது.

A. ஒரு அயனி

B. ஒரு ஐசோடோப்

C. ஒரு ஐசோபார்

D. வேறு தனிமம்

**Answer:**



**View Text Solution**

3. நியூக்ளியான் குறிப்பது.

A. புரோட்டான் + எலக்ட்ரான்

B. நியூட்ரான் மட்டும்

C. எலக்ட்ரான் + நியூட்ரான்

D. புரோட்டான் + நியூட்ரான்

**Answer:**



**View Text Solution**

4.  ${}_{35}^{80}Br$  ல் உள்ள புரோட்டான், நியூட்ரான் மற்றும் எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை.

A. 80, 80, 35

B. 35, 55, 80

C. 35, 35, 80

D. 35, 45, 35

**Answer:**



**View Text Solution**

5. பொட்டாசியத்தின் எலக்ட்ரான்

அமைப்பு.

A. 2, 8, 9

B. 2, 8, 1

C. 2, 8, 8, 1

D. 2, 8, 8, 3

**Answer:**



**View Text Solution**

6. ஹைட்ரஜன் அணுவில் \_\_\_\_\_  
இல்லை.

A. புரோட்டான்

B. நியூட்ரான்

C. எலக்ட்ரான்

D. புரோட்டான் மற்றும் எலக்ட்ரான்

**Answer:**



[View Text Solution](#)

7. ஒரு எலக்ட்ரான் என்பது \_\_\_\_\_

A. நிறை  $1/1838$  வது புரோட்டான்

மற்றும் நேர்மின் சுமையுடையது

B. நிறை புரோட்டானுக்கு சமம்

மற்றும் நேர்மின் சுமையுடையது

C. நிறை  $1/1838$  வது புரோட்டான்

மற்றும் எதிர்மின் சுமையுடையது

D. நிறை புரோட்டானுக்குச் சமம்

மற்றும் எதிர்மின் சுமையுடையது

**Answer:**



[View Text Solution](#)



8. பின்வருவனவற்றுள் ஐசோடோப்

பற்றிய தவறான கூற்று எது?

A. ஒத்த வேதியியல் பண்புகள்

கொண்டவை

B. ஒத்த அணு எண்ணை

கொண்டவை

C. வேறுபட்ட எலக்ட்ரான்

எண்ணிக்கை கொண்டவை

D. வேறுபட்ட

நியூட்ரான்

எண்ணிக்கையை கொண்டவை.

**Answer:**



[View Text Solution](#)

9. கோபால் - 60 \_\_\_\_\_ சிகிச்சைக்கு

பயன்படுகிறது.

A. புற்றுநோய்

B. கழுத்துக் கழலை

C. லுக்கேமியா

D. தமனிகளில் அடைப்பு

**Answer:**



[View Text Solution](#)

10. ஒவ்வொரு அணுக்களிலும்  
புரோட்டான்களின் எண்ணிக்கையும்  
எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கையும்  
சமமாக இருப்பதால் அணுக்கள் தன்மை  
\_\_\_\_\_ ஆக இருக்கும்.

A. நேர்மின் சுமை உடைய

B. நடுநிலை உடைய

C. எதிர்மின் சுமை உடைய

D. இவற்றில் ஏதும் இல்லை

**Answer:**



[View Text Solution](#)

11. தங்கத் தட்டில் ஆல்பா கதிர் சிதறல் சோதனையை நடத்தியவர் \_\_\_\_\_ ஆவர்.

A. டால்டன்

B. கோல்டுஸ்டீன்

C. தாம்சன்

D. ஸ்திரோன்

**Answer:**



**View Text Solution**

12. கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த துகள்

மின்சுமை அற்றது?

A. புரோட்டான்

B. நியூட்ரான்

C. எலக்ட்ரான்

D. புரோட்டான் மற்றும் எலக்ட்ரான்

**Answer:**



[View Text Solution](#)

13. ஒரு அணுவின் வெளிக்கூட்டில்

\_\_\_\_\_ எலக்ட்ரான்களுக்கு மேல்

இருக்க முடியாது.

A. 2

B. 8

C. 18

D. 32

**Answer:**



[View Text Solution](#)

14. கார்பன் மோனாக்சைடு (CO) மற்றும்

கார்பன் டை ஆக்சைடு ( $CO_2$ )

ஆகியவற்றில் உள்ள ஆக்சிஜனின் நிறை

விகிதம் 1 : 2 இது \_\_\_\_\_ விதியை  
விளக்குகிறது.

A. பெருக்கல் விகித

B. தலைகீழ் விகித

C. கேலூசக்கின் பருமன் இணைப்பு

D. மேற்கூறிய எதுவும் இல்லை

**Answer:**



**View Text Solution**



15. நம் உடலில் காணப்படும் ஐசோடோப்

\_\_\_\_\_ ஆகும்.

A. கோபால்ட்ட-60

B. யுரேனியம் -235

C. அயோடின் -131

D. பொட்டாசியம்-40

**Answer:**



**View Text Solution**

16. நியூட்ரான் எண்ணிக்கையின் மாற்றம், அந்த அணுவை இவ்வாறு மாற்றுகிறது.

- A. ஒரு அயனி
- B. ஒரு ஐசோடோப்
- C. ஒரு ஐசோபார்
- D. வேறு தனிமம்

**Answer:**



[View Text Solution](#)

17. பொட்டாசியத்தின் எலக்ட்ரான் அமைப்பு.

A. 2, 8, 9

B. 2, 8, 1

C. 2, 8, 8, 1

D. 2, 8, 8, 3

**Answer:**



**View Text Solution**

18. அணுக்கரு குறிப்பது.

A. புரோட்டான் + எலக்ட்ரான்

B. நியூட்ரான் மட்டும்

C. எலக்ட்ரான் + நியூட்ரான்

D. புரோட்டான் + நியூட்ரான்

**Answer:**



**View Text Solution**

19. நம் உடலில் காணப்படும் ஐசோடோப்

\_\_\_\_\_ ஆகும்.

A. கோபால்ட்ட-60

B. யுரேனியம் -235

C. அயோடின் -131

D. பொட்டாசியம்-4

**Answer:**



**View Text Solution**