

CHAPTER -5

ಈ ಕೆಳಗಿನ ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ನೀಡಿದ ನಾಲ್ಕು ಆಯ್ಕೆಗಳಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿರಿ.

1. Li, Na, K ದೋಬರ್ಲೆನ್ಬರ್ಗ್ ತ್ರಿವಳಿಗಳಲ್ಲಿ Li ನ ಪರಮಾಣು ರಾಶಿ 6.9, K ನ ಪರಮಾಣು ರಾಶಿ 39 ಆದರೆ Na ನ ಪರಮಾಣು ರಾಶಿ
A) 15 B) 39 C) 7 D) 23
2. ಅಷ್ಟಕಗಳ ನಿಯಮದಂತೆ ಯಾವುದಾದರೊಂದು ಧಾತುವಿನಿಂದ ಆರಂಭಿಸಿದಾಗ ಪ್ರತಿ ಎಷ್ಟನೇ ಧಾತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೇ ಧಾತುವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ.
A) 1ನೇ B) 8ನೇ C) 9ನೇ D) 10ನೇ
3. ಮಂಡೆಲೀವ್ ನಿಯಮದಂತೆ ಯಾವುದಾದರೊಂದು ಧಾತುವಿನಿಂದ ಆರಂಭಿಸಿದಾಗ ಪ್ರತಿ ಎಷ್ಟನೇ ಧಾತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೇ ಧಾತುವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ.
A) 6, 12, 18 B) 9, 18, 36 C) 8, 18, 32 D) 10, 20, 30
4. ಪರಮಾಣು ರಾಶಿಯ ಬದಲು ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದ ಮೊದಲ ವಿಜ್ಞಾನಿ
A) ಮೆಂಡಲೆವ್ B) ದೋಬರ್ಲೆನ್ಬರ್ಗ್ C) ನ್ಯೂಲ್ಯಾಂಡ್ D) ಹೆನ್ರಿ ಮಾಸ್ಲೆ
5. M ಕವಚದಲ್ಲಿರಬಹುದಾದ ಗರಿಷ್ಠ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ
A) 18 B) 8 C) 2 D) 32
6. $ns^2 np^6$ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ವಿನ್ಯಾಸವು ಈ ಗುಂಪಿನ ಧಾತುಗಳ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ.
A) s-ಬ್ಲಾಕ್ B) f-ಬ್ಲಾಕ್ C) ರಾಜಾನಿಲಗಳು D) d-ಬ್ಲಾಕ್
7. $1s^2 2s^2 2p^4$ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ವಿನ್ಯಾಸ ಹೊಂದಿರುವ ಧಾತುವಿನ ಆವರ್ತ ಸಂಖ್ಯೆ
A) 3 B) 1 C) 2 D) 4
8. $1s^2 2s^2 2p^2$ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ವಿನ್ಯಾಸ ಹೊಂದಿರುವ ಧಾತುವಿನ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ
A) 3 B) 1 C) 2 D) 4
9. B, C, N, O, F ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಧಾತು
A) C B) O C) N D) B
10. ವಿದ್ಯುದ್ಧನೀಯತೆಯು ಆವರ್ತಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಸಾಗಿದಾಗ
A) ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ B) ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ C) ಬದಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ D) ಸ್ಥಿರವಾಗುತ್ತದೆ