



1. Ile elektronów walencyjnych ma atom węgla, który znajduje się w 14 grupie układu okresowego? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. 2
- B. 4
- C. 6
- D. 8

2. Jaka jest maksymalna liczba elektronów, które może pomieścić druga powłoka elektronowa (L)? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. 2
- B. 8
- C. 18
- D. 32

3. Który z podanych pierwiastków ma większą tendencję do oddawania elektronów? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. Magnez (Mg)
- B. Fluor (F)
- C. Azot (N)
- D. Sód (Na)

4. Jeśli atom znajduje się w 3 okresie, ile ma powłok elektronowych? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4

5. Atom którego z pierwiastków będzie miał konfigurację elektronową zakończoną na M^3 ? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. 5 grupa, 3 okres
- B. 3 grupa, 5 okres
- C. 13 grupa, 2 okres
- D. 2 grupa, 13 okres

6. Który pierwiastek ma konfigurację elektronową $K^2L^9M^2$? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. Siarka (S)
- B. Magnez (Mg)
- C. Tlen (O)
- D. Neon (Ne)

7. W której grupie znajdują się pierwiastki z największą aktywnością chemiczną? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. 1 grupa
- B. 7 grupa
- C. 17 grupa
- D. 18 grupa

8. Co wskazuje numer okresu w układzie okresowym? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. Liczba elektronów walencyjnych
- B. Liczba powłok elektronowych atomu
- C. Liczba protonów w jądrze atomowym
- D. Liczba dostępnych orbitali

9. Jaki jest ładunek jądra atomowego wodoru? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. 0
- B. +1
- C. -1
- D. +2

10. Która z powłok elektronowych może pomieścić najwięcej elektronów? (wybierz jedną odpowiedź)

- A. K
- B. L
- C. M
- D. N

Podsumowanie z prawidłowymi odpowiedziami do zadań:

- | | | | | | | |
|------|------|-------|------|------|------|------|
| 1. B | 2. B | 3. D | 4. C | 5. A | 6. B | 7. C |
| 8. B | 9. B | 10. D | | | | |