



Test z Układu Okresowego Pierwiastków

Chemia

Poziom trudności: Średni

1. W który bloku mieszczą się gazy szlachetne za wyjątkiem helu?

- A - s
 - B - d
 - C - p
 - D - f
-

2. Liczba atomowa neonu to...

- A - 2
 - B - 10
 - C - 20
 - D - 36
-

3. Który pierwiastek leży w tej samej grupie co węgiel?

- A - magnez
 - B - selen
 - C - krzem
 - D - tlen
-

4. Która odpowiedź zawiera nazwy samych halogenków?

- A - arsen, azot, krypton, jod
 - B - jod, chlor, glin, argon
 - C - fluor, brom, jod, chlor
 - D - gal, polon, astat, fosfor
-

5. Do bloku d nie należy...

- A - chrom
 - B - złoto
 - C - stront
 - D - miedź
-

6. Jądro atomu którego pierwiastka jest najbardziej naładowane dodatnio?

- A - magnezu
 - B - siarki
 - C - helu
 - D - glinu
-

7. Ile istnieje okresów bez pierwiastków bloku d?

- A - 1
 - B - 2
 - C - 3
 - D - wszystkie okresy mają pierwiastki bloku d
-

8. Aktywność metali alkalicznych wzrasta wraz z...

- A - rosnącym numerem grupy
 - B - rosnącym numerem okresu
 - C - malejącą liczbą atomową
 - D - malejącym numerem grupy
-

9. Ile elektronów walencyjnych posiada atom węgla?

- A - 4
 - B - 8
 - D - 2
-

10. Pierwiastkiem nie jest...

- A - srebro
 - B - złoto
 - C - brąz
 - D - rtęć
-

11. Która odpowiedź zawiera nazwy samych metali?

- A - mangan , krzem , brom , nikiel
 - B - żelazo , cynk , cyna , wapń
 - C - jod , selen , tlen , wodór
 - D - lit , beryl , potas , węgiel
-

12. Atom którego pierwiastka nie może wystąpić w postaci anionu?

- A - tlenu
 - B - chloru
 - C - sodu
 - D - siarki
-

13. Jaki jest symbol wapnia?

- A - W
 - B - C
 - C - Ca
 - D - Cu
-

14. P to symbol...

- A - potasu
 - B - polonu
 - C - fosforu
 - D - fluoru
-

15. Liczba atomowa pierwiastka to liczba _____ w jednym atomie.

- A - elektronów
 - B - protonów
 - C - neutronów
 - D - nukleonów (suma protonów i neutronów)
-



Test z Układu Okresowego Pierwiastków

Chemia

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. C
2. B
3. C
4. C
5. C
6. B
7. C
8. B
9. A
10. C
11. B
12. C
13. C
14. C
15. B