



Chemia 1G - Budowa atomu

Test z wiedzy o budowie atomu dla klasy 1 Gimnazjum.

Poziom trudności: Trudny

1. Co oznacza z greckiego słowo (atomos)?

- A - atom
 - B - podzielny
 - C - niepodzielny
 - D - najmniejszy
-

2. W którym roku i kto przedstawił założenia teorii atomistyczno - cząsteczkowej budowy materii?

- A - 1808 John Dalton
 - B - 1897 Joseph J. Thomson
 - C - 1898 Antoine H. Becquerel
 - D - 1911 Ernest Rutherford
-

3. Kto odkrył elektron?

- A - sir James Chadwick
 - B - Niels. H. D. Bohr
 - C - Joseph J. Thomson
 - D - Wilhelm Roentgen
-

4. Kto odkrył zjawisko promieniotwórczości naturalnej?

- A - Ernest Rutherford
 - B - Demokryt
 - C - Leukippos
 - D - Antoine H. Becquerel
-

5. Ile promieni jest uwalnianych podczas promieniotwórczości naturalnej?

- A - 1 (alfa)
 - B - 2(alfa, beta)
 - C - 3(alfa, beta, gamma)
 - D - 4(alfa, beta, gamma, delta)
-

6. Kto opracował planetarny model budowy atomu?

- A - Ernest Rutherford
 - B - John Dalton
 - C - Niels H. D. Bohr
 - D - James Chadwick
-

7. Kto jest uważany za twórcę mechaniki kwantowej?

- A - Niels H. D. Bohr
 - B - James Chadwick
 - C - Demokryt
 - D - John Dalton
-

8. Kto odkrył neutron?

- A - sir James Chadwick
 - B - Barion Kwark
 - C - Hadron Mion
 - D - Joseph J. Thomson
-

9. Co nie wchodzi w skład atomu?

- A - proton
 - B - barion
 - C - hadron
 - D - elektron
-

10. Jaka jest masa atomu tlenu?

- A - 13u
 - B - 19u
 - C - 16u
 - D - 32u
-

11. Jaka jest masa atomu wodoru?

- A - 8u
 - B - 16u
-



- C - 12u
 - D - 1u
-

12. Jaka jest masa atomu siarki?

- A - 32u
 - B - 48u
 - C - 216u
 - D - 4u
-

13. Jakiego rzędu są rozmiary atomów?

- A - $10(-9)\text{cm}$ -- w nawiasie jest potęga
 - B - $10(9)\text{cm}$
 - C - $10(-12)\text{cm}$
 - D - $10(12)\text{cm}$
-

14. Jednostka masy atomowej to?

- A - u
 - B - kg
 - C - g
 - D - mg
-

15. Który pierwiastek jest cięższy?

- A - Tlen
 - B - Siarka
-

16. Który pierwiastek ma większą średnicę?

- A - Ołów
 - B - Chlor
-

17. Cząstka atomu elektrycznie obojętna, to?

- A - elektron
 - B - neutron
 - C - proton
-

- D - elektron walencyjny
-

18. Jaka cząsteczka podstawowa atomu ma masę ok. $1/1840u$?

- A - elektron
 - B - proton
 - C - neutron
 - D - nukleon
-

19. Co to jest proton? (uwaga kilka odpowiedzi)

- A - cząstka z ładunkiem dodatnim (+1)
 - B - cząstka z ładunkiem ujemnym (-1)
 - C - cząstka z masą równą $1u$
 - D - cząstka z masą równą $1/1840 u$
-

20. Gdzie znajduje się elektron walencyjny i do czego służy?

- A - ostatnia powłoka elektronowa - łączenie się z innymi elektronami
 - B - ostatnia powłoka elektronowa - do niczego nie służy
 - C - pierwsza powłoka elektronowa - utrzymanie jądra
 - D - pierwsza powłoka elektronowa - do niczego nie służy
 - E - środkowa powłoka elektronowa - jest najważniejszy i utrzymuje w równowadze inne elektrony
-

21. Maksymalna ilość powłok elektronowych to?

- A - 5
 - B - 2
 - C - 7
 - D - 10
-

22. Skąd wiemy ile powłok elektronowych ma dany atom?

- A - z numeru grupy
 - B - z numeru okresu
 - C - z liczby atomowej
 - D - po serii trudnych obliczeń
-



23. Skąd wiemy ile elektronów walencyjnych ma dany atom?

- A - z liczby jedności numeru grupy
 - B - z liczby jedności numeru grupy głównej
 - C - z liczby jedności numeru grupy pobocznej
 - D - z liczby jedności numeru okresu
-

24. 4 powłoka elektronowa ma symbol?

- A - K
 - B - Q
 - C - M
 - D - N
-

25. Jaki jest symbol liczby atomowej?

- A - A
 - B - Z
 - C - M
 - D - N
-

26. Co określa liczba atomowa?

- A - liczbę porządkową w tablicy mendelejewa
 - B - liczbę protonów
 - C - liczbę elektronów
 - D - wszystkie odpowiedzi są poprawne
-

27. Symbol liczby masowej?

- A - A
 - B - Z
 - C - M
 - D - N
-

28. Co określa liczba masowa?

- A - liczbę protonów
 - B - liczbę elektronów
 - C - liczbę nukleonów
 - D - odpowiedzi A i B są poprawne
-

29. Jak obliczyć liczbę neutronów?

- A - nie da się
 - B - $A - Z$
 - C - $Z - A$
 - D - $p^+ + e^-$
-

30. Wzór na max. liczbę elektronów na danej powłoce to?

- A - $3n$ (do kwadratu)
 - B - $3n - p^+$
 - C - $3n + n$ (do kwadratu)
 - D - $2n$ (do kwadratu)
-

31. Co to izotop?

- A - odmiana pierwiastka o innym Z ale tym samym A
 - B - odmiana pierwiastka o tym samym Z ale innym A
 - C - odmiana pierwiastka mająca więcej lub mniej protonów
 - D - pierwiastek którego jeszcze nie odkryto
-

32. Ile izotopów ma wodór?

- A - 1
 - B - 2
 - C - 3
 - D - 6
-

33. Czy istnieją izotopy sztuczne?

- A - TAK!
 - B - NIE!
-

34. Czy istnieją izotopy promieniotwórcze?

- A - NIE!
 - B - TAK!
-



35. Czy istnieje tlenek deuteru? (D₂O)

- A - Tak, bo deuter to pierwiastek z symbolem D
 - B - Tak, bo deuter to izotop wodoru.
 - C - Nie, bo deuter nie istnieje.
 - D - Nie, bo deuter to pierwiastek, który jeszcze nie istnieje.
-

36. Trudny test?

- A - TAK!
 - B - NIE!
 - C - Pfff - łatwizna
 - D - Trudniejszego się nie dało??!!
-

37. Lubisz chemię?!

- A - Kocham!
 - B - Jasne, uważam że jest fajna.
 - C - Nędza!
 - D - Nienawidzę!
-

38. Narka! :D

- A - Siemka
 - B - Narka
-



Chemia 1G - Budowa atomu

Test z wiedzy o budowie atomu dla klasy 1 Gimnazjum.

Poziom trudności: Trudny

Karta odpowiedzi

1. C
2. A
3. C
4. D
5. C
6. A
7. A
8. A
9. D
10. C
11. D
12. A
13. A
14. A
15. B
16. A
17. B
18. A
19. A, C,
20. A
21. C
22. B
23. B
24. D
25. B
26. D
27. A
28. C
29. B



30. D

31. B

32. C

33. A

34. B

35. B

36. A, B, C, D,

37. A, B,

38. A, B,