STRUCTURA ATOMULUI

1 ) Ordinea crescătoare a energiei orbitalilor atomici este:

1. s, d, p, f
2. f, p, s, d
3. s, p, d, f
4. s, f, d, p
5. p, d, f, s

2) Substratul S este format din:

A. 1 orbital

B. 2 orbitali

C. 3 orbitali

D. 5 orbitali

E. 7 orbitali

3) Stratul L este format din:

A. 1 substrat

B. 2 substraturi

C. 3 substraturi

D. 4 substraturi

E. 5 substraturi

4) Energia straturilor electronice ale atomului variază astfel ( săgeata indică sensul în care energia crește ) :

A. 7 -> 1

B. 1 -> 5 <- 7

C. 1 -> 3 <- 7

D. 1 -> 7

E. 1 -> 4 <- 7

5) Substratul f este format din:

A. 1 orbital

B. 2 orbitali

C. 3 orbitali

D. 5 orbitali

E. 7 orbitali

6) Numărul maxim de electroni de pe un strat se calculează cu ajutorul formulei:

A. 2n

B.

C.

D. 2/

E.

7) Izotopii Cl cu numerele de masă 35 și 37 se găsesc în natură în proporții de 75% și respectiv 25%. Care este masa atomică a Cl?

A. 35

B. 37

C. 36

D. 36,5

E. 35,5

8) Numărul maxim de electroni din stratul M este:

A. 2

B. 8

C. 10

D. 16

E. 18

9) Substratul p este format din:

A. 1 orbital

B. 2 orbitali

C. 3 orbitali

D. 5 orbitali

E. 7 orbitali

10) Stratul N este format din:

A. 1 substrat

B. 2 substraturi

C. 3 substraturi

D. 4 substraturi

E. 5 substraturi

11) Ordinea crescătoare a energiei substraturilor este:

A. s, d, p, f

B. f, p, s, d

C. s, p, d, f

D. s, f, d, p

E. p, d, f, s