

ორბიტალები და კვანტური რიცხვები

გვარი-----ჯგუფი-----თარიღი-----

1.რამდენი ორიენტაცია ახასიათებს სივრცეში p ორბიტალს?

- ა. 1
- ბ. 3
- გ. 5
- დ. 7

2.რამდენი ორიენტაცია ახასიათებს სივრცეში d ორბიტალს?

- ა. 1
- ბ. 3
- გ. 5
- დ. 7

3.რამდენ ორბიტალს შეიცავს მეორე ენერგეტიკული დონე?

- ა. 1
- ბ. 4
- გ. 8
- დ. 9

4. რომელი კვანტური რიცხვი განსაზღვრავს ორბიტალის ორიენტაციას სივრცეში?

- ა. მთავარი კვანტური რიცხვი (n)
- ბ. თანაური კვანტური რიცხვი (l)
- გ. მაგნიტური კვანტური რიცხვი (m)
- დ. სპინური კვანტური რიცხვი (s)

5. ელექტრონის ბრუნვას საკუთარი ღერძის მიმართ ახასიათებს:

- ა. მთავარი კვანტური რიცხვი (n)
- ბ. თანაური კვანტური რიცხვი (l)
- გ. მაგნიტური კვანტური რიცხვი (m)
- დ. სპინური კვანტური რიცხვი (s)

6. პროტონების რიცხვი ატომში ემთხვევა:

- ა. პერიოდის ნომერს
- ბ. ჯგუფის ნომერს
- გ. ატომურ ნომერს
- დ. ატომურ მასას

7. ელექტრონთა მაქსიმალური რიცხვი დონეზე გამოითვლება ფორმულით:

- ა. $N(e) = 2n$
- ბ. $N(e) = 2n^2$
- გ. $N(e) = 2n^3$
- დ. $N(e) = 2n^5$

8. ორბიტალების რიცხვი დონეზე ტოლია:

- ა. მთავარი კვანტური რიცხვის მნიშვნელობის
- ბ. მთავარი კვანტური რიცხვის კვადრატის
- გ. მთავარი კვანტურ რიცხვს მინუს ერთი
- დ. მთავარი კვანტური რიცხვს მინუს ორი

9. კვანტურ რიცხვებს $n=3$ და $l=2$ შეესაბამება ქვედონე:

- ა. 3d
- ბ. 4f
- გ. 4d
- დ. 3p

10. რას გვიჩვენებს ციფრები 1-7 გვიჩვენებს ელექტრონულ ფორმულებში?

- ა. ენერგეტიკული დონის ნომერს
- ბ. ორბიტალთა რაოდენობას
- გ. ქვედონეთა რაოდენობას
- დ. ელექტრონთა რაოდენობას ენერგეტიკულ დონეზე

პასუხები:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
ð	ð	ð	ð	ð	ð	ð	ð	ð	ð

