

ელექტრონული ფორმულები

გვარი-----ჯგუფი-----თარიღი-----

1. ატომის რომელი ელექტრონული კონფიგურაცია არის რეალური?

- ა. $1s^2 1p^6 2s^2 2p^5$
- ბ. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- გ. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 4s^2$
- დ. $1s^2 1p^6 1d^7$

2. ელემენტ ფოსფორის ატომური ნომერია 15. მისი ელექტრონული ფორმულაა:

- ა. $1s^2 1p^6 2s^2 2p^5$
- ბ. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- გ. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 4s^2$
- დ. $1s^2 1p^6 1d^7$

3. ელემენტ ნეონის (Ne) ელექტრონული ფორმულაა:

- ა. $1s^2 1p^6 2s^2 2p^5$
- ბ. $1s^2 2s^2 2p^6$
- გ. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 4s^2$
- დ. $1s^2 1p^6 1d^7$

4. იწერტული აირის ელექტრონულ კონფიგურაციას არ შეესაბამება:

- ა. $1s^2$
- ბ. $1s^2 2s^2$
- გ. $1s^2 2s^2 2p^6$
- დ. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

5. ელემენტ ჟანგბადის ელექტრონული ფორმულაა:

- ა. $[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$
- ბ. $[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$
- გ. $[\text{He}] 2s^2 3p^6$
- დ. $[\text{He}] 2s^2 2p^4$

6. რომელი ელექტრონული ფორმულა არის სწორი?

- ა.

1s	2s	2p
↑	↑↓	
- ბ.

1s	2s	2p
↑↑	↑↓	
- გ.

1s	2s	2p
↑↓	↑↓	↑↓
- დ.

1s	2s	2p
↑↓	↑↓	↑ ↑

7. რომელ შემთხვევაში არის დარღვეული უმცირესი ენერჯის პრინციპი?

- ა. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow\downarrow \square \square$
- ბ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow$ $2p \square \square \square$
- გ. $1s \uparrow$ $2s \uparrow$ $2p \uparrow \downarrow \uparrow$
- დ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\uparrow$ $2p \uparrow \square \square$

8. რომელ შემთხვევაში არ არის დაცული პაულის პრინციპი?

- ა. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow\downarrow \square \square$
- ბ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow$ $2p \square \square \square$
- გ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\uparrow$ $2p \uparrow \square \square$
- დ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow \square \uparrow$

9. რომელ შემთხვევაში არ არის დაცული ჰუნდის წესი?

- ა. $1s \uparrow\uparrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \square \square \square$
- ბ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow\downarrow \square \square$
- გ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow \square \uparrow$
- დ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow \uparrow \uparrow$

10. რომელი ელექტრონულ-გრაფიკული ფორმულა ასახავს აზოტის ატომის (N) ძირითად მდგომარეობას?

- ა. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow\downarrow \uparrow \square$
- ბ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\uparrow$ $2p \uparrow \uparrow \uparrow$
- გ. $1s \uparrow\uparrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow \uparrow \uparrow$
- დ. $1s \uparrow\downarrow$ $2s \uparrow\downarrow$ $2p \uparrow \uparrow \uparrow$

პასუხები:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
ბ	ბ	ბ	ბ	ღ	ღ	ბ	ბ	ბ	ღ