

QUIZZ

NAME : _____

CLASS : _____

DATE : _____

التوزيع الالكتروني grade 10

12 Questions

1. (تتوزع الالكترونات بشكل فردي في الغلاف الفرعي الواحد في نفس اتجاه الغزل، ثم تبدأ بالتزاوج في الاتجاه المعاكس) هذا ما يسمى بـ

A قاعدة هوند

B مبدأ باولي

C نموذج بور

D التوزيع الالكتروني

2. ينص مبدأ اوفباو على ان كل الكترون يشغل المستوى الاقل طاقة

A خطأ

B صح

3. التوزيع الالكتروني للبرون B_5 هو

A $1s^1 2s^3 p^1$ B $1s^2 2s^2 2p^1$ C $2s^2 p^3$

4. التوزيع الالكتروني لعنصر Cl الذي له العدد الذري 17

A $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ B $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ C $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ D $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

5. التوزيع الالكتروني لعنصر النيون الذي عدده الذري 10

A $1S^2 2S^2 2P^6$ B $1S^3 2S^2 2P^5$ C $1S^2 2S^2 3S^2 2P^4$ D $1S^2 1P^6 2S^2$

6. القواعد والمبادئ المستخدمة لتوزيع الالكترونات

- A مبدأ اوفباو وقاعدة هوند ومبدأ باولي للاستبعاد
- B مبدأ باولي للاستبعاد وقاعدة هوند ومبدأ نيوتن
- C قاعدة هوند ومبدأ هايزنبرج للشك

7. P15 التوزيع الالكتروني الصحيح لعنصر الفسفور

- A $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- B $1s^2 2s^2 2p^6 3s^5$
- C $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2 3p^3$

8. التوزيع الالكتروني لليثيوم
هو Li_3

- A $1s^3$
- B $1s^2 2s^1$
- C $1s^1 2s^1$

9. توزيع الكتروني للعنصر $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^5$

- A Zn^{30}
- B Ne^{10}
- C Cl^{17}
- D Fe^{26}

10. المستوى الاعلى الطاقة هو $4s, 6s, 3s, 7s$

- A $7s$
- B $6s$
- C $3s$
- D $4s$

11. التوزيع الالكتروني للصوديوم
 Na_{11}

- A $1S^2 2S^1 2P^6 3S^2$
- B $1S^2 2S^2 2P^6 3S^1$
- C $1S^1 2S^1 2P^8 3S^1$
- D $1S^2 2S^3 2p^5$

12. التوزيع الإلكتروني للفلور هو F_9

A $1s^3 2p^7$

B $1s^2 2s^2 2p^5$

C $1s^2 2p^5 2s^2$