QUIZIZZ

NAME :

CLASS :

DATE :

grade 10 التوزيع الالكتروني
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 طاقه

A خطأ

B صح

3. التوزيع الالكتروني للبرون
هو B_5

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 $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^23p^5$

B $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^23p^2$

C $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^23p^4$

D $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^23p^3$

5. التوزيع الالكتروني لعنصر النيون الذي عدده الذري 10

A $1S^2\ 2S^2\ 2P^6$

B $1S^3\ 2S^22P^5$

C $1S^2\ 2S^2\ 3S^2\ 2P^4$

D $1S^2\ 1P^6\ 2S^2$

LIVEWORKSHEETS

6. القواعد والمبادئ المستخدمة لتوزيع الالكترونات

A مبدا اوفباو وقاعدة هوند ومبدأ باولي للاستبعاد

B مبدأ باولى للاستبعاد وقاعدة هوند ومبدا نيوتن

C قاعدة هوند ومبدا هايزنبرج للشك

7. التوزيع الالكتروني الصحيح لعنصر الفسفور P15

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
هوLi_3

A $1s^3$

B $1s^2\ 2s^1$

C $1s^1\ 2s^1$

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

A Zn^{30}

B Ne^{10}

C Cl^{17}

D Fe^{26}

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

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 $1S^2 2S^3 2p^5$

LIVEWORKSHEETS

12. التوزيع الالكتروني للفلور F_9 هو

A $1s^3\ 2p^7$

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

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

LIVEWORKSHEETS