

10

الصف العاشر

كيمياء

بنك أسئلة 50 ضع دائرة
الوحدة الثانية



ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1- المُستوى الأقل طاقة في ما يلي هو :

أ- $2p$ ب- $3s$ ج- $2s$ د- $3d$

2- يبدأ التداخل بين المستويات الفرعية بعد المستوى الفرعي :

أ- $3p$ ب- $3s$ ج- $3d$ د- $4p$

3- عدد الالكترونات المُنفردة في المُستوى الفرعي $3p^4$ هو :

أ- 1 ب- 2 ج- 3 د- 4

4- التوزيع الالكتروني لعنصر لكور ^{17}Cl هو :

أ- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 2p^5$ ب- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^7$ د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^4 3p^5$

5- التوزيع الالكتروني بدلالة الغاز النبيل لعنصر البروم ^{35}Br هو :

أ- $[\text{He}] 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$ ب- $[\text{Ne}] 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

ج- $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^5$ د- $[\text{Ar}] 3d^{10} 4p^5$

6- رقم المجموعة التي يقع فيها عنصر المغنيسيوم ^{12}Mg هو :

أ- 2A ب- 3A ج- 4A د- 2B

7- رقم المجموعة التي يقع فيها عنصر الجاليوم ^{31}Ga هو :

أ- 1A ب- 2A ج- 4B د- 3A

8- رقم المجموعة التي يقع فيها عنصر النيكل ^{28}Ni هو :

- أ- 8A ب- 6B ج- 8B د- 6A

9- رقم الدورة التي يقع فيها عنصر اليود ^{53}I هو :

- أ- 2 ب- 3 ج- 4 د- 5

10- يقع العنصر ^{13}Al في القطاع :

- أ- s ب- p ج- d د- f

11- التوزيع الإلكتروني لعنصر النحاس ^{29}Cu هو :

- أ- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^9$ ب- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$

- ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 4d^{10}$ د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$

12- يقع عنصر الخارصين ^{30}Zn في المجموعة :

- أ- 12B ب- 2B ج- 8B د- 1B

13- التوزيع الإلكتروني لعنصر يقع في المجموعة السابعة B، والدورة الرابعة

- أ- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4d^5$ ب- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$

- ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$ د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$

تابعني على الانستجرام t.mustafa._

14- التوزيع الإلكتروني لعنصر يقع في المجموعة الرابعة A، والدورة الرابعة .

أ- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$ ب- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$

ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 3p^2$ د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$

15- العدد الذري لعنصر يقع في الدورة الثانية والمجموعة الثالثة A ، هو :

أ- 5 ب- 6 ج- 4 د- 7

16- التوزيع الإلكتروني للأيون $^{+3}_{13}Al$ ، هو :

أ- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ ب- $1s^2 2s^2 2p^6$

ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

17- التوزيع الإلكتروني للأيون $^{+3}_{26}Fe$ ، هو :

أ- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$ ب- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^9$

ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$ د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$

18- الذرة الأكبر حجم بين الآتية $^{14}_{14}Si$ ، $^{13}_{13}Al$ ، $^{12}_{12}Mg$ ، $^{11}_{11}Na$ هي :

أ- Na ب- Mg ج- Al د- Si

19- الذرة الأكبر حجم بين الآتية $^{19}_{19}K$ ، $^{11}_{11}Na$ ، 3_3Li ، 1_1H هي :

أ- K ب- Na ج- Li د- H

20- الذرة التي تمتلك أكبر شحنة نواة فعالة بين الآتية $^{16}_{16}S$ ، $^{15}_{15}P$ ، $^{14}_{14}Si$ ، $^{13}_{13}Al$

أ- Al ب- Si ج- P د- S



21- الأكبر حجمًا بين الآتية ^{11}Na , $^{11}\text{Na}^{+1}$ هو :

أ- ^{11}Na ب- $^{11}\text{Na}^{+1}$

22- الأكبر حجمًا بين الآتية ^9F , $^9\text{F}^{-}$ هو :

أ- $^9\text{F}^{-}$ ب- ^9F

23- الأكبر حجمًا بين الآتية $^{11}\text{Na}^{+}$, ^{10}Ne هو :

أ- $^9\text{F}^{-}$ ب- $^{11}\text{Na}^{+}$ ج- ^{10}Ne

24- الذرة الأكبر طاقة تأين بين الآتية ^{11}Na , ^{15}P , ^7N , ^2He هو :

أ- He ب- N ج- P د- Na

25- الذرة الأكبر طاقة تأين ثانية بين الآتية ^6C , ^5B , ^4Be , ^3Li هو :

أ- C ب- B ج- Be د- Li

26- الذرة الأكبر طاقة تأين ثالثة بين الآتية ^6C , ^5B , ^4Be , ^3Li هي :

أ- C ب- B ج- Be د- Li

27- المُعادلة التالية : طاقة + $M^{-}(g) \longrightarrow M(g) + e^{-}$ ، تُمثل :

أ- الألفة الإلكترونية ب- السالبية الكهربائية ج- طاقة التأين

28- المُعادلة التالية : $M^{+2}(g) + e^{-} \longrightarrow M^{+1}(g)$ + طاقة ، تُمثل :

أ- طاقة التأين الأولى ب- طاقة التأين الثانية ج- طاقة التأين الثالثة د- طاقة التأين الرابعة

29- مقدار التغير في طاقة الذرة المتعادلة المقترن بإضافة إلكترون إليها في الحالة الغازية ، يُطلق على :

أ- طاقة التأين ب- الألفة الإلكترونية ج- السالبة الكهربائية

30- الذرة التي تمتلك أكثر سالبية كهربائية بين الآتية ${}^4\text{Be}$, ${}^5\text{B}$, ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}$ هي :

أ- N ب- C ج- B د- Be

31- الذرة التي تمتلك أكثر سالبية كهربائية بين الآتية ${}^{53}\text{I}$, ${}^{35}\text{Br}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^9\text{F}$ هي :

أ- I ب- Br ج- Cl د- F

32- عدد البروتونات في الذرة التي تركيبها الإلكتروني $[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$ هو :

أ- (6) بروتونات ب- (8) بروتونات ج- (17) بروتونات د- (24) بروتونات

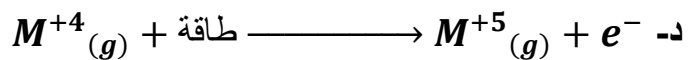
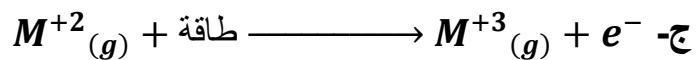
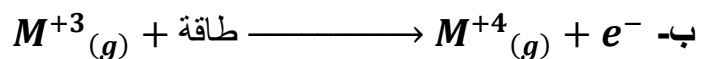
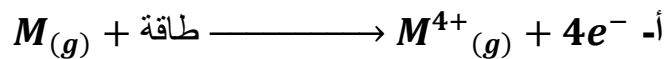
33- يُعد العنصر إنتقالياً داخلياً إذا انتهى توزيعه الإلكتروني بأفلاك المستوى الفرعي :

أ- s ب- p ج- d د- f

34- عدد إلكترونات التكافؤ لذرة تركيبها الإلكتروني $(1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1)$ ، هو :

أ- إلكترونات ب- (3) إلكترونات ج- (6) إلكترونات د- (16) إلكترونات

35- المعادلة التي تمثل طاقة التأين الرابعة هي :



الأستاذ مصطفى مكي
يخبركم أن التركيز سر التفوق.....

40- العنصر الذي يعتبر أكثر طاقة تأين بين الآتية W , E , M , X هو :

أ- W ب- E ج- M د- X

41- العنصر الأكبر حجم بين الآتية W , V , E , D هو :

أ- W ب- V ج- E د- D

42- العنصر الأكبر سالبة كهربائية بين الآتية E , M , X , D :

أ- E ب- M ج- X د- D

43- العنصر الذي يكون بشكل منفرد بالطبيعة بين الآتية V , Z , D , R

أ- V ب- Z ج- D د- R

44- العدد الذري لعنصر يقع في الدورة الثالثة ومجموعة العنصر Y ، هو :

أ- 12 ب- 13 ج- 14 د- 15

45- العنصر الذي يمتلك أعلى طاقة تأين ثانية بين الآتية W , Y , E , M

أ- W ب- Y ج- E د- M

46- العنصر الذي يقع في القطاع d بين الآتية W , V , Z , E هو :

أ- W ب- V ج- Z د- E

47- من أكبر العنصر X أم ايونه X^- :

أ- X ب- X^-

48- من أكبر العنصر W أم أيونه W^+ :

أ- W ب- W^+

49- عدد إلكترونات التكافؤ للعنصر E هو :

أ- 1 ب- 2 ج- 3 د- 4

50- كم خطأ قد أخطأت به نتيجة التسرع في الإجابة :

أ- 0 ب- 1 ج- 2 د- 3



يعطيك العافية يا فخم

محكم الأستاذ مصطفى مكي يتمنى لكم أقصى درجات التفوق والنجاح

أرسل نقطة إلى 0788819621 للانضمام في جروب الواتساب



الإجابات

20	19	18	17	16	15	14	13	12	11	10	9	8	7	6	5	4		3	2	1	السؤال
د	أ	أ	ج	ب	أ	أ	ب	ب	ب	ب	د	ج	د	أ	ج	ب		ب	أ	ج	الجواب
40	39	38	37	36	35	34	33	32	31	30	29	28	27	26	25	24		23	22	21	السؤال
د	ب	ب	ب	ج	ب	ب	د	ج	د	أ	ب	ب	أ	ج	د	أ		أ	أ	أ	الجواب
											50	49	48	47	46	45	44	43	42	41	السؤال
											99+	ج	أ	ب	ج	أ	أ	ج	ج	ب	الجواب



خصم الجمعة البيضاء

أي مادة للصفوف الأساسية

ب 10 دناتير

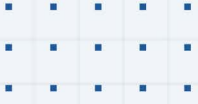
و لمدة أسبوع فقط

أ. مصطفى مكي
الكيميائ

العاشر ، التاسع

الخصم متاح فقط عن طريق التوصيل

06 222 9990 0799 797 880



فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

