

الكيمياء

10

الصف العاشر

علق 10 بوصلك الملف PDF

بنك أسئلة 50 سؤال

الوحدة الثانية

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1- المستوى 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 الإلكترونات المنفردة في المستوى الفرعي $3p^4$ حسب قاعدة هوند هو :

أ- 1 ب- 2 ج- 3 د- 4

4- التوزيع الإلكتروني 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 الإلكتروني 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

تابع المعلم على صفحة الفيسبوك : الأستاذ مصطفى مكي | صفحة الإنستجرام makki_asasi



06 222 9990

1

إعداد المعلم : مصطفى مكي



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

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

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

تابع المعلم على صفحة الفيسبوك : الأستاذ مصطفى مكي | صفحة الإنستجرام makki_asasi



06 222 9990

2

إعداد المعلم : مصطفى مكي



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

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

- أ- 5 ب- 6 ج- 4 د- 7

16- التوزيع الالكتروني للأيون Al^{+3} ، 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- رقم المجموعة التي يقع فيها عنصر الحديد Fe ، هو :

- أ- 8A ب- 8B ج- 6A د- 6B

18- الذرة الأكبر حجم بين الآتية Na ، Mg ، Al ، Si هي :

- أ- Na ب- Mg ج- Al د- Si

19- الذرة الأكبر حجم بين الآتية H ، Li ، Na ، K هي :

- أ- K ب- Na ج- Li د- H

20- الذرة التي تمتلك أكبر شحنة نواة فعالة بين الآتية S ، P ، Si ، Al هي :

- أ- Al ب- Si ج- P د- S

21- الأكبر حجماً بين الآتية Na ، Na^{+1} هو :

- أ- Na ب- Na^{+1}

22- الأكبر حجماً بين الآتية F ، F^{-} هو :

- أ- F^{-} ب- F

23- الأكبر حجماً بين الآتية Ne ، Na^{+} ، F^{-} هو :

- أ- F^{-} ب- Na^{+} ج- Ne



06 222 9990

3

إعداد المعلم : مصطفى مكي



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

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

أ- N ب- He ج- P د- Na

25- الذرة الأكبر طاقة تأين بين الآتية $_{6}\text{C}$, $_{5}\text{B}$, $_{4}\text{Be}$, $_{3}\text{Li}$ هو :

أ- Li ب- B ج- Be د- C

26- الذرة الأكبر طاقة تأين بين الآتية $_{11}\text{Na}$, $_{5}\text{B}$, $_{4}\text{Be}$, $_{3}\text{Li}$ هي :

أ- Na ب- B ج- Be د- Li

27- عدد إلكترونات التكافؤ لذرة تركيبها الإلكتروني هو : $(1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4)$

أ- إلكترونان. ب- (4) إلكترونات. ج- (6) إلكترونات. د- (16) إلكترونات.

28- أي من الآتية يُعرّف بأنه: «مقدار شحنة النواة الفعلية التي تؤثر في إلكترونات المستوى الخارجي»؟

أ- شحنة النواة الفعالة ب- طاقة التأين ج- السالبية الكهربائية د- نصف القطر الذري

29- المستوى الفرعي الذي يُملأ أولاً بالإلكترونات ، هو :

أ- 4d ب- 4p ج- 4F د- 5s

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

أ- N ب- C ج- B د- Be

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

أ- I ب- Br ج- Cl د- F

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

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

تابع المعلم على صفحة الفيسبوك : الأستاذ مصطفى مكي | صفحة الإنستغرام makki_asasi



06 222 9990

4

إعداد المعلم : مصطفى مكي



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

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

f -ف d -د p -پ s -س

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

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

35- الذرة الأكبر نصف قطر ذري بين الآتية : ^{15}P , ^{18}Ar , ^{11}Na , ^3Li ، هي :

ا. P ب. Ar ج. Na د. Li

36- إذا كان العنصر يقع في القطاع S يتوقع أن ينتهي التوزيع الإلكتروني له بـ :

4f -د 3d -ج 3p -ب 3s -أ

الجدول التالي يبين مجموعة من العناصر الافتراضية ، أدرسها جيدًا ثم أجب عن الأسئلة :

[illegible]

37-العنصر الذي يمثل غاز نبييل هو :

W - ا D - ب U - ج Z - د

38-العنصر الذي يقع في الدورة الثانية والمجموعة الثالثة A هو :

W - أ E - ب M - ج X - د



06 222 9990

5

إعداد المعلم : مصطفى مكي



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

39-العنصر الذي يقع في الدورة الرابعة والمجموعة الرابعة B هو :

أ- V ب- U ج- P د- E

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 سالبية كهربائية بين الآتية E , M , X , D :

أ- E ب- M ج- X د- V

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 شحنة نواة فعالة بين الآتية W , D , E , M

أ- W ب- D 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



06 222 9990

6

إعداد المعلم : مصطفى مكى



كل الامتحانات موجودة في خاينة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

47- من أكبر العنصر X أم أيونه 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

منصة أساس التعليمية

تابع الأستاذ مصطفى مكي على



صفحة الفيسبوك :
الأستاذ مصطفى مكي



صفحة الإنستجرام :
makki_asasi



06 222 9990

7

إعداد المعلم : مصطفى مكي



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

الإجابات

السؤال	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
الجواب	ج	أ	ب	ب	ج	أ	د	ج	د	ب	ب	ب	ب	أ	أ	ب	ب	أ	أ	د
السؤال	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
الجواب	أ	أ	أ	ب	د	ج	ج	أ	ب	أ	د	ج	د	ب	ج	أ	ب	ب	ب	د
السؤال	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50										
الجواب	ب	ج	ج	أ	ب	ج	ب	أ	ج	0										

تابع الأستاذ مصطفى مكي على



صفحة الفيسبوك :
الأستاذ مصطفى مكي



صفحة الإنستغرام :
makki_asasi



06 222 9990

8

إعداد المعلم : مصطفى مكي



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com