أساس
منصة أساس التعليمية

10

الصف العاشر

كيمياء

امتحان الشهر الثاني

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:

1) الترتيب الصحيح حسب مبدأ أفباو للبناء التصعادي للمستويات التالية: 6s / 5p / 4d / 4f:

أ- 4d, 4f, 5p, 6s ب- 6s, 5p, 4d, 4f جـ- 4d, 5p, 6s, 4f ب- 5p, 4d, 4f, 6s

2) التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة K_{19} بدلالة الغازات النبيلة:

أ- $[Ar]\ 4s^1$ ب- $[Ar]\ 3d^1$ جـ- $[Ne]\ 3s^2\ 3p^3$ د- $[Ne]\ 3s^2$

3) عنصر من العناصر الممثلة يمتلك التوزيع الإلكتروني التالي: $[Ne]\ 3s^2\ 3p^3$ ، فإن موقعه بالجدول الدوري هو:

أ- المجموعة 6 والدورة 5 ب- المجموعة 5 والدورة 6
جـ- المجموعة 5 والدورة 3 د- المجموعة 3 والدورة 3

4) عنصر من العناصر الانتقالية الرئيسة يمتلك التوزيع الإلكتروني التالي: $[Ar]\ 4s^2\ 3d^6$، فإن رقم المجموعة المتواجد فيها العنصر في الجدول الدوري، هي:

أ- 2B ب- 6B جـ- 7B د- 8B

5) العدد الذري لعنصر ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثنائي الموجب بالمستوى الفرعي $3p^6$:

أ- 18 ب- 20 جـ- 11 د- 22

6) أي ذرة من هذه الذرات تعد الأكبر حجم ذري:

أ- $_1H$ ب- $_3Li$ جـ- $_{11}Na$ د- $_{19}K$

7) أي من هذه الذرات تمتلك شحنة أيون فعالة أكبر:

أ- $_6C$ ب- $_5B$ جـ- $_4Be$ د- $_3Li$

8) أي الأيونات الآتية لها حجم أيوني أكبر:

أ- $_9F^-$ ب- $_8O^{-2}$ جـ- $_7N^{-3}$ د- $_5B^{+3}$

9) أي العناصر التالية لها أقل كهروسلبية:

أ- $_{16}S$ ب- $_8O$ جـ- $_7N$ د- $_{11}Na$

إعداد المعلم : عبد الحميد دغيمات
06 222 9990

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

السؤال الثاني: ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (×) أمام العبارة الخاطئة:

1- عدد الإلكترونات المنفردة في ذرة النيتروجين $_{7}N$ هي ثلاثة إلكترونات ( )

2- العناصر الانتقالية يضاف الإلكترون الأخير في توزيعها الإلكتروني إلى المستوى الفرعي s أو p ( )

3- كلما زاد الحجم الذري تزداد شحنة النواة الفعلية ( )

4- الفلك الواحد لا يستوعب أكثر من إلكترونين ( )

5- تزداد الكهروسلبية كلما اتجهنا من الأسفل إلى الأعلى في المجموعة الواحدة في الجدول الدوري ( )

السؤال الثالث: أجب عما يلي:

1- قم بتوزيع 9 إلكترونات على أفلاك المستوى الفرعي d حسب قاعدة هوند

2- اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من $_{7}N$ و $_{14}Si$ بدلالة الغازات النبيلة

3- جد موقع كل عنصر من هذه العناصر في الجدول الدوري: ($_{9}F$ / $_{12}Mg$ / $_{27}Co$)

4- وزّع إلكترونات كل من الأيونات التالية: ($_{17}Cl^{-1}$ / $_{20}Ca^{+2}$)

إعداد المعلم : عبد الحميد دغيمات
06 222 9990

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

السؤال الرابع: رتب العناصر التالية تصاعديًا حسب الحجم الذري لها: ($_{20}Ca$ / $_{4}Be$ / $_{12}Mg$)، مع التوضيح بشرح مبسط:

انتهت الأسئلة

إعداد المعلم : عبد الحميد دغيمات
06 222 9990

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

منتديات صقر الجنوب التعليمية
WWW.JNOB-JO.COM
أول موقع تربوي في الأردن
يهتم بالتعليم والمعلم والطالب وكل ما يتعلق بالمهام المدرسية
التي تشمل الخطط وتحليل المحتوى وأوراق الأعمال وخطط مدير المدرسة
والإذاعة وغيرها للمدارس الأردنية ولكافة الصفوف والمباحث الدراسية
بالإضافة للمواضيع الدينية والثقافية التكنولوجية ورامج الحاسوب المنوعة
WWW.FACEBOOK.COM/JNOBJORDAN
www.jnob-jo.com