الاسم _____ التاريخ _____ الصف _____

الفصل 2 تقويم الفصل

إتقان الأفكار الرئيسية (الجزء B)

مستعينًا بالجدول الدوري في كتابك ، ضع دائرة حول رمز أفضل إجابة لإكمال الجملة أو إجابة السؤال فيما يلي :

1. عناصر المجموعة الواحدة لها:
   a. نصف القطر الذري نفسه
   b. مستوى الطاقة الخارجي للإلكترونات نفسه
   c. شحنة النواة نفسها
   d. عدد إلكترونات التكافؤ نفسها

2. توصف معظم عناصر المجموعات 18 – 16 بأنها:
   a. فلزات قلوية
   b. عناصر انتقالية داخلية
   c. لافلزات
   d. فلزات قلوية أرضية

3. أيّ مستويات طاقة عناصر الدورة 4 الانتقالية، ممتلئ بالإلكترونات؟
   a. الثالث
   b. الرابع
   c. الخامس
   d. السادس

4. ما دورة العنصر الذي توزيعه الإلكتروني $[Ne]3s^23p^3$ وما مجموعته؟
   a. الدورة 2، المجموعة 2
   b. الدورة 3، المجموعة 1
   c. الدورة 3، المجموعة 13
   d. الدورة 3، المجموعة 15

5. أيّ التصنيفات التالية يصف العنصر الذي توزيعه الإلكتروني $[Ar]4s^23d^{10}4p^5$ ؟
   a. فلز مستقر
   b. لافلز مستقر
   c. لافلز غير مستقر
   d. فلز غير مستقر

6. ما التوزيع الإلكتروني للعنصر الذي يقع في المجموعة 14، والدورة 4؟
   a. $[Ne]3s^23p^4$
   b. $[Ar]4s^2$
   c. $[Ar]4s^23d^{10}4p^2$
   d. $[Kr]5s^24d^2$

7. كيف تتغير أنصاف الأقطار الذرية عند الانتقال من اليسار إلى اليمين عبر الدورة الواحدة؟
   a. يقلّ عمومًا
   b. يزيد عمومًا
   c. يبقى دون تغيّر
   d. يتغيّر عشوائيًّا

8. يُعزى تغيّر أنصاف الأقطار الذرية عند الانتقال من أعلى إلى أسفل عبر المجموعة إلى:
   a. نقصان بعد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي
   b. ازدياد شحنة النواة
   c. ازدياد عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي
   d. حجب الإلكترونات الناجم عن الإلكترونات الداخلية

9. أيهما أكبر حجمًا في كل زوج مما يلي؟
   a. K, Ga
   b. Pb, C
   c. Br, Br^-
   d. Li, Li^+

10. ما عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي للذرة لتصبح مستقرة تمامًا؟
    a. 4
    b. 8
    c. 10
    d. 12

11. أيّ التوزيعات الإلكترونية الآتية يُمثل الذرة الأكثر استقرارًا كيميائيًّا؟
    a. $[He]2s^2sp^3$
    b. $[Ne]3s^23p^5$
    c. $[Ne]3s^23p^64s^23d^5$
    d. $[Ne]3s^23p^6$

إعداد : الأستاذ عباس العبدرب الرسول

LIVEWORKSHEETS