

امتحان علوم للصف التاسع الفصل الثاني في أول درسين (الجدول الدوري الحديث / الروابط الكيميائية وتمثيل لويس)

السؤال الأول : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي :

١- يتم ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب تزايد:

(أ) عدد النيوترونات (ب) العدد الذري (ج) عدد المدارات (د) الكتلة الذرية

٢- ما العدد الذري للعنصر (X) الذي يقع في الدورة الرابعة والمجموعة IIA في الجدول الدوري الحديث؟

(أ) ١٨ (ب) ١٩ (ج) ٢٠ (د) ٢١

٣- تُعرف عناصر مجموعات A في الجدول الدوري بالعناصر:

(أ) الانتقالية الرئيسية (ب) الانتقالية الداخلية (ج) الممثلة (د) النبيلة

٤- تمثيل لويس لذرة الفلور (F) هو:

(أ) F (ب) $\ddot{F}:$ (ج) F^+ (د) F^-

٥- أحد المركبات الآتية مركب تساهمي:

(أ) NaCl (ب) CaO (ج) HCl (د) $MgCl_2$

٦- ما نوع الرابطة التساهمية بين ذرتي الكربون والأكسجين في جزيء CO_2 ؟

(أ) رابطة تساهمية أحادية (ب) رابطة تساهمية ثنائية (ج) رابطة تساهمية ثلاثية (د) رابطة تساهمية قطبية أحادية

٧- رمز العنصر الذي يشبه عنصر K_{19} في الخواص الكيميائية هو:

(أ) ^{12}Mg (ب) ^{11}Na (ج) ^{13}Al (د) ^{18}Ar

٨- ماذا تُسمّى القطعة التي تقع في منتصف الجدول الدوري الحديث، وتتكوّن منها مجموعات العناصر B؟

(أ) العناصر الممثلة (ب) العناصر الانتقالية (ج) العناصر الانتقالية الداخلية (د) العناصر النبيلة

السؤال الثاني : اكتب المصطلح العلمي المناسب لكل مما يأتي:

١- (.....) مجموع كتل البروتونات والنيوترونات الموجودة في نواة ذرة العنصر.

٢- (.....) طريقة من طرق تمثيل إلكترونات التكافؤ لعناصر بوضع نقاط حول رمز العنصر.

٣- (.....) معظم العناصر تصل ذراتها للثبات عندما يصبح مستوى طاقتها الأخير = ٨ إلكترونات.

٤- (.....) رابطة تنتج من تشارك ذرتين في زوج واحد فقط من الإلكترونات.

٥- (.....) رابطة كيميائية تنشأ بين الأيون الموجب لعنصر فلزي والأيون السالب لعنصر لا فلزي.

السؤال الثالث : علل :

١- محاليل المركبات الأيونية ومصاهيرها توصل التيار الكهربائي.

٢- ذرة ^{12}Mg أقل ميلاً لفقد الإلكترونات من ذرة ^{20}Ca .

السؤال الرابع : أكمل الجدول الآتي:

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
التوصيل الكهربائي		
درجة الانصهار		
وجه المقارنة	عنصر ^{16}S	عنصر ^{19}K
التوزيع الإلكتروني		
الدورة		
المجموعة		
تصنيف العنصر		
تمثيل لويس لذرة العنصر		
رمز الأيون		
تمثيل لويس للأيون		

السؤال الخامس : اكتب صيغة المركب الناتج من تفاعل العناصر التالية، ثم حدّد نوع الرابطة فيما يلي:

أ) N مع H

د) ^1H مع ^8O

السؤال السادس : ارسم تمثيل لويس لكل مما يأتي:

أ) MgCl_2

ب) $[\text{CN}]^-$

انتهت الأسئلة



لتحميل المزيد من موقع المكتبة الفلسطينية الشاملة

<http://www.sh-pal.com>

تابعنا على صفحة الفيس بوك: www.facebook.com/shamela.pal

تابعنا على قنوات التلجرام: www.sh-pal.com/p/blog-page_42.html

أقسام موقع المكتبة الفلسطينية الشاملة:

الصف الأول: www.sh-pal.com/p/blog-page_24.html

الصف الثاني: www.sh-pal.com/p/blog-page_46.html

الصف الثالث: www.sh-pal.com/p/blog-page_98.html

الصف الرابع: www.sh-pal.com/p/blog-page_72.html

الصف الخامس: www.sh-pal.com/p/blog-page_80.html

الصف السادس: www.sh-pal.com/p/blog-page_13.html

الصف السابع: www.sh-pal.com/p/blog-page_66.html

الصف الثامن: www.sh-pal.com/p/blog-page_35.html

الصف التاسع: www.sh-pal.com/p/blog-page_78.html

الصف العاشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_11.html

الصف الحادي عشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_37.html

الصف الثاني عشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_33.html

ملازم للمتقدمين للوظائف: www.sh-pal.com/p/blog-page_89.html

شارك معنا: www.sh-pal.com/p/blog-page_40.html

اتصل بنا: www.sh-pal.com/p/blog-page_9.html