

المادة التدريبية في العلوم للصف التاسع الفصل الثاني

مايو 2022

اعداد المعلم: عبدالله النويري

الدرس الثاني : الروابط الكيميائية وتمثيل لويس

السؤال الأول: أكمل الجدول حول تمثيل لويس للعناصر والمركبات الآتية

التمثيل لويس	العنصر / المركب
	Na F (حيث ^{11}Na ، ^9F)
	^{19}K

	^{17}Cl
	O_2 (حيث ٨O)
	N_2 (حيث ٧N)
	H_2O (حيث ٨ O ، ١ H)
	NH_3 (حيث ٧N ، ١ H)

السؤال الثاني: أكمل الفراغ

١. تنشأ الرابطة الايونية بين و.....
٢. تنشأ الرابطة التساهمية بين و.....
٣. تميل ذرات الفلزات الى..... الكترولونات وتميل ذرات اللافلزات الى..... الكترولونات
٤. هي عملية تمثيل للعناصر وايوناتها بوضع عدد من النقاط حول رمز العنصر بعدد الكترولونات المستوى الاخير

السؤال الثالث: علل:-

١. توصل محاليل المركبات الايونية التيار الكهربائي

.....

٢. يتم تمثيل الايون الموجب بوضع رمز العنصر ومقدار الشحنة عليه دون نقط

.....

٣. يزيد نشاط المجموعة الفلزية كلما نزلنا اسفل المجموعة

.....

٤. يزيد نشاط المجموعة اللافلزية كلما اتجهنا اعلى المجموعة

.....

السؤال الرابع: اكتب المصطلح العلمي

١. (.....) طريقة من طرق تمثيل الكترولونات التكافؤ للعناصر بوضع عدد من النقاط حول رمز العنصر أو الأيون.
٢. (.....) الكترولونات التي تمثل المستوى الكترولوني الخارجي للذرة.
٣. (.....) رابطة تساهمية تنتج من تشارك ذرتين في زوج واحد من الكترولونات.
٤. (.....) رابطة تساهمية تنتج من تشارك ذرتين في زوجين من الكترولونات

السؤال الخامس :أكمل جدول المقارنة

وجه المقارنة	المركبات الايونية	المركبات التساهمية
درجة الانصهار		
قابليتها للذوبان		
قدرة محاليلها على توصيل التيار الكهربائي		
الحالة الفيزيائية		



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