

المادة التدريبية في العلوم للصف التاسع الفصل الثاني

مايو 2022

اعداد المعلم: عبدالله النويري

الوحدة الرابعة: الدرس الاول – الجدول الدوري الحديث

السؤال الأول : أكمل الجدول

العنصر	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	فلز/لافلز	العنصر	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	فلز/لافلز
	١,٨,٢					٢,٨,٨,٢			
		٣	٢		2X				
10X							٥	١	
35X					13X				

السؤال الثاني : اختر الإجابة الصحيحة من بين الأقواس

١- تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب الزيادة في:

أ - الكتلة الذرية ب - العدد الكتلي ج - العدد الذري د - الوزن الذري

٢ - تم ترتيب العناصر في جدول مندليف حسب الزيادة في:

أ - الكتلة الذرية ب - العدد الذري ج - الحجم د - عدد البروتونات

٣ - من العناصر التي تنبأ مندليف بوجودها:

أ - الكلور ب - الصوديوم ج - الجرمانيوم د - الماغنيسيوم

٤ - يبلغ عدد المجموعات في الجدول الدوري:

أ - 7 ب - 8 ج - 16 د - 10

٥ - يبلغ عدد الدورات في الجدول الدوري:

أ - 18 ب - 8 ج - 10 د - 7

٦ - تسمى عناصر المجموعة A بالعناصر:

أ - الانتقالية ب - الانتقالية الداخلية ج - الممثلة د - اللانثيدات

٧ - تسمى عناصر المجموعة B بالعناصر:

أ - الانتقالية ب - النبيلة ج - الممثلة د - الأكتينيدات

٨ - عدد مجموعات " A " في الجدول الدوري الحديث:

أ - 10 ب - 18 ج - 8 د - 14

٩ - عدد مجموعات " B " في الجدول الدوري الحديث:

أ - 10 ب - 18 ج - 8 د - 14

١٠ - يقع عنصر ^{17}Cl في المجموعة و الدورة

أ - السابعة / الثانية ب - الأولى / السابعة ج - السابعة / الثالثة د - الثالثة / السابعة

١١ - عدد إلكترونات التكافؤ للعنصر ^{12}Mg هي:

أ - 3 ب - 2 ج - 4 د - 5

١٢ - عنصر يقع في المجموعة الثالثة والدورة الثالثة يكون عدده الذري:

أ - 2 ب - 3 ج - 12 د - 13

١٣ - عنصر يقع في المجموعة الثانية و الدورة الرابعة يكون عدد بروتوناته:

أ - 4 ب - 2 ج - 20 د - 14

١٤ - عنصر يقع في المجموعة الثانية و الدورة الثانية يكون عدد إلكتروناته:

أ - 6 ب - 2 ج - 4 د - 5

١٥ - إذا كان مستوى الطاقة الأخير لعنصر في المجموعة الثامنة هو المستوى الثالث فإن عدد إلكترونات هذا المستوى

أ - 18 ب - 7 ج - 8 د - 12

١٦ - إذا كان التوزيع الإلكتروني لعنصر ما هو (6 , 8 , 2) فإنه يقع في:

أ - المجموعة السادسة / الدورة الثانية ب - المجموعة الثالثة / الدورة الثانية

ب - المجموعة السادسة / الدورة الثالثة د - المجموعة الثالثة / الدورة السادسة

١٧- الشحنة المتوقعة للعنصر K 19 في مركباته:

أ- 2 ب- 3 ج- 4 د- 1

١٨- أي من العناصر الآتية لا يشترك في صفاته الكيميائية مع بقية العناصر - :

أ- F 9 ب- Mg 12 ج- Cl 17 د- Br 35

١٩- أي من أزواج العناصر التالية تقع في نفس المجموعة - :

أ- S 16 / O 8 ب- Mg 12 / Na 11 ج- He 2 / H 1 د- Al 13 / Cl 17

٢٠- أي من أزواج العناصر التالية تقع في نفس الدورة - :

أ- Mg 12 / Na 11 ب- S 16 / O 8 ج- He 2 / C 6 د- Al 13 / Ne 10

السؤال الثالث: أكمل الفراغ

- تشكل الفلزات نسبة.....من عناصر الجدول الدوري وتقع في و.....من الجدول
- تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري حسب تزايد.....ورتب في جدول مندليف حسب تزايد.....

٣. عدد العناصر التي كانت معروفة لدى مندليف.....وتنبأ باكتشاف.....عناصر منها عنصر.....

٤. لم يتضمن جدول مندليف مجموعة العناصر.....لأنها.....

٥. تنقسم العناصر الانتقالية الى قسمين هما.....،.....

٦. تتميز اللاكتيدات ب.....و.....

٧. من أمثلة أشباه الفلزات.....و.....وتستخدم في.....

٨. تدخل.....في صناعة السماد ويستخدم بروميد المغنيسيوم في صناعة.....

٩. تستخدم املاح اليود في علاج.....

١٠. من مصادر العناصر في الطبيعة.....و.....و.....

١١. من امثلة العناصر الانتقالية عنصري.....و.....

١٢. تتميز العناصر الانتقالية ب.....

١٣. العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة والمجموعة الخامسة يكون عدده الذري.....

١٤. العنصر X12 يقع في الدورة.....والمجموعة.....

السؤال الرابع: علل لما يأتي

١. عناصر المجموعة الاولى أكثر نشاطاً من عناصر المجموعة الثانية

٢. يزيد النشاط الكيميائي في المجموعة السادسة كلما اتجهنا الى اعلى المجموعة

٣. يستخدم النيتروجين المسيل في حفظ قرنية العين

٤. تتآكل الابواب الحديدية إذا تركت بدون دهان

٥. يستخدم التنجستن في صنع فتائل المصابيح الكهربائية

٦. تتواجد ذرات العناصر النبيلة منفردة في الطبيعة

السؤال الخامس: اكتب المصطلح العلمي

١. (الفلز الوحيد السائل)

٢. (العمود الراسي في الجدول الدوري)

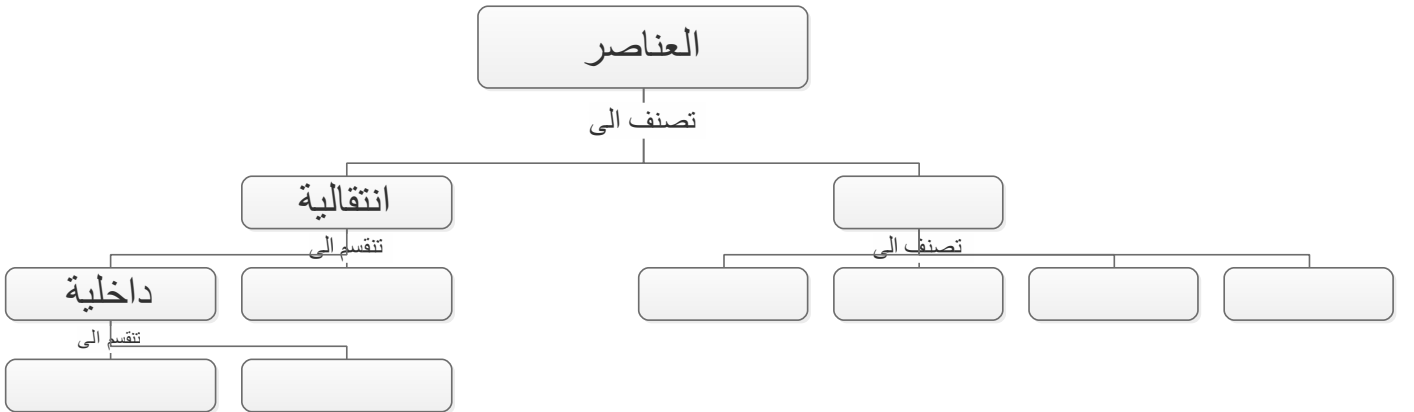
٣. (السطر الافقي في الجدول الدوري)

٤.) غاز يستخدم في تعبئة المناطيد
٥.) ترتيب العناصر وفق تزايد عددها الذري مع مراعاة تكرار صفاتها الدورية
٦.) عناصر اعدادها الذرية من (٥٨-٧١)
٧.) عناصر اعدادها الذرية من (٩٠-٣.١)
٨.) عناصر مجموعات A ويدل رقم كل منها على الكثرونات التكافؤ للعنصر
٩.) عناصر مجموعات B وتقع وسط الجدول الدوري
- السؤال السادس: اجب عن الاسئلة الآتية

١. عنصر Y يقع في المجموعة الثالثة A والدورة الثالثة:-
أجب عما يأتي:-

- أ- اكتب التوزيع الالكتروني له
ب- ما عدده الذري؟ وما ذريته؟
ت- هل العنصر جيد التوصيل للكهرباء؟ علل اجابتك
ث- إذا اتحد هذا العنصر مع الهيدروجين اكتب الصيغة الجزيئية للمركب الناتج.
- السؤال السابع : ضع خطاً تحت الإجابة الصحيحة

- ١- اعطيت المجموعات الممثلة في الجدول الدوري حرف
أ- B ب- A ج- C د- D
٢- جميع العناصر الاتية تنتمي لنفس المجموعة ما عدا:-
أ- F^٩ ب- Cl^{١٧} ج- Br^{٣٥} د- P^{١٥}
٣- جميع العناصر التالية تنتمي لنفس الدورة ما عدا:-
أ- Li^٣ ب- Be^٤ ج- Na^{١١} د- O^٨
٤- اللافلز الوحيد السائل هو:-
أ- الكلور ب- الفلور ج- البروم د- اليود
٥- يستخدم لعلاج الغدة الدرقية املاح:
أ- البوتاسيوم ب- المغنيسيوم ج- الكالسيوم د- اليود





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