دولة فلسطين	بسم الله الرحمن الرحيم	المبحث : العلوم والحياة
وزارة التربية والتعليم		الصف : التاسع
مديرية التربية والتعليم / يطا		التاريخ :
مدرسة :		اليوم :
الاسم:		الزمن :

ورقة عمل / الجدول الدوري الحديث

الأهداف : -- يصف الجدول الدوري . – يبين استخدامات بعض العناصر

- يحدد رقم المجموعة والدورة . - يجد العدد الذري والكتلي وعدد البروتونات .

- يقارن بين الفلزات واللافلزات

1// أضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيمايلي :

1- ما الأساس الذي تم اعتماده في ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث ؟

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

2- ما عدد مجموعات " A" في الجدول الدوري الحديث ؟

أ- 10 ب- 16 ج- 18 د- 8

3- ما عدد الكترونات التكافؤ ل ($_{12}Mg$) ؟

أ- 2 ب- 12 ج- 3 د- 4

4- ما الشحنة المتوقعة ل ($_{19}K$) في مركباته ؟

أ- (+1) ب-(-1) ج- (-2) د- (+ 2)

5- أي من العناصر الآتية لا يشترك في صفاته الكيميائية مع بقية العناصر ؟

أ- $_{9}F$ ب- $_{12}Mg$ ج- $_{17}Cl$ د- $_{35}Br$

6- أي من أزواج العناصر الآتية تقع في نفس الدورة ؟

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

7- أين تقع الغازات النبيلة في الجدول الدوري ؟

أ- المجموعة الأولى ب- المجموعة الثانية ج- المجموعة السابعة د- المجموعة الثامنة

8- ماذا تسمى العناصر الموجودة أسفل الجدول الدوري ؟

أ- العناصر الممثلة ب- العناصر الانتقالية الرئيسية

ج- العناصر الانتقالية الداخلية د- الهالوجينات

يتبع ص2

2// اكتب ما تدل عليه العبارات الآتية في المكان المناسب :

(أملاح اليود ، الدورة ، المجموعة ، السيلكون ، البوتاسيوم ، الكلور ، النيتروجين ، الكبريت)

1- العمود الراسي في الجدول الدوري تمثل عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير. [ ]

2- السطر الأفقي في الجدول الدوري تمثل عدد المستويات التي تتوزع فيها الالكترونات. [ ]

3- احد الأمثلة على أشباه الفلزات . [ ]

4- احد الأمثلة على الفلزات القلوية . [ ]

5- احد الأمثلة على الهالوجينات . [ ]

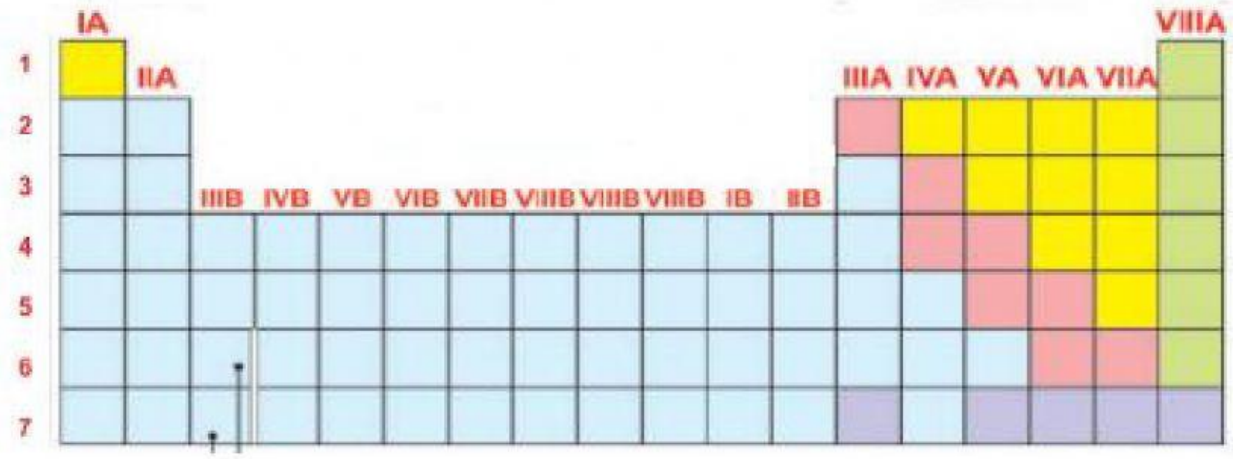
6- احد الأمثلة على اللافلزات . [ ]

7- يستخدم في حفظ قرنية العين . [ ]

8- يستخدم في منع تورم الغدة الدرقية . [ ]

3// أضع العناصر الآتية في مكانها في الجدول الدوري :

($_{15}P$ ، $_{8}O$ ، $_{18}Ar$ ، $_{6}C$ ، $_{19}K$ ، $_{13}Al$)



4/ أعلل مايلي :

أ- يتشابه عنصر الصوديوم مع البوتاسيوم في خصائصها الكيميائية ؟

ب- سميت الغازات النبيلة بهذا الاسم .

يتبع ص3

5 //أقارن حسب المطلوب :

	الأكسجين	الحديد
مصدر الحصول عليه في الطبيعة		
	التنجستون	الهيليوم
استخدامه		
	الفلزات	اللافلزات
التوصيل الحراري والكهربائي		
قابلية السحب والطرق		

6 // أكمل الجدول حسب المطلوب :

العنصر	$^{27}_{13}Al$	$^{19}_{9}F$	$^{16}_{8}O$	$^{28}_{14}Si$
العدد الذري				
عدد النيوترونات				
العدد الكتلي				
التوزيع الالكتروني				
رقم المجموعة				
رقم الدورة				

انتهت الورقة

مع أمنياتي لكم بالتوفيق