



الأنشطة والمهام الأدائية - الأسبوع الرابع

الصف الثالث متوسط			
الفصل الدراسي الثاني			
مجال علوم الفيزيائية			
المهارة/ يتعرف على موقع العناصر الممثلة ، والعناصر الانتقالية ، والانتقالية الداخلية (اللانثانيدات والأكتينيدات (في الجدول الدوري ، مستندا إلى تركيبها الإلكتروني ، ويتنبأ بخصائصها الفيزيائية والكيميائية، ويحدد بعض استخداماتها .			
السؤال ١/ ينتج عن اتحاد الهالوجينات مع الفلزات القلوية :			
أ	الغازات	ب	العناصر
ج	الأملاح	د	اللافلزات
السؤال ٢/ يقع عنصر الليثيوم في مجموعة :			
أ	الفلزات القلوية	ب	الهالوجينات
ج	الفلزات القلوية الأرضية	د	الغازات النبيلة
السؤال ٣/ حدد مجموعة العناصر التي تتحد سريعا مع العناصر الأخرى لتكون مركبات ؟			
أ	١٥	ب	١٨
ج	١	د	٣
السؤال ٤/ عنصر في مجموعة الفلزات القلوية في الجدول الدوري يستخدم في صناعة البطاريات :			
أ	البوتاسيوم	ب	الليثيوم
ج	النحاس	د	الكربون

السؤال ٥/ أي الفلزات القلوية الاتية أكثر نشاطاً ؟

Na	ب	Li	أ
Cs	د	K	ج

السؤال ٦/ عنصر في عائلة البورون يستخدم في صناعة علب المشروبات الغازية :

الألمنيوم	ب	الليثيوم	أ
البورون	د	الجالسيوم	ج

السؤال ٧/ يدخل في تركيب غاز الأمونيا الذي يعتبر مطهر للجراثيم:

النيتروجين	ب	الفسفور	أ
الأكسجين	د	الكبريت	ج

السؤال ٨/ أحد العناصر اللافلزية التالية له أشكال مختلفة من الألماس والجرافيت:

الكربون	ب	الزئبق	أ
الكبريت	د	النيتروجين	ج

السؤال ٩/ أي من العناصر التالية يُعد عنصرًا قلويًا؟

الكربون (C)	ب	المغنيسيوم (Mg)	أ
الليثيوم (Li)	د	الأرجون (Ar)	ج

السؤال ١٠/ ما هي الخاصية الفيزيائية المميزة للعناصر النبيلة؟

توصيل عالٍ للحرارة	ب	درجات غليان منخفضة جدًا	أ
كثافة عالية جدًا	د	قابلة للتفاعل مع الماء	ج

السؤال ١١/ ما هي الخاصية الفيزيائية المشتركة بين معظم العناصر الممثلة (مثل الفلزات القلوية والقلوية الترابية)؟

هشاشة عند الطرق	ب	درجة انصهار منخفضة	أ
عدم التفاعل مع الماء	د	قابلية التوصيل الكهربائي العالية	ج