



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 ، مستنداً 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 سريعاً 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 الأرضية أكثر نشاطاً ؟

أ	Li	ب	Na
ج	K	د	Cs

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

أ	الليثيوم	ب	الألمنيوم
ج	الجالسيوم	د	البورون

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

أ	الفسفور	ب	النيتروجين
ج	الكبريت	د	الأكسجين

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

أ	الزئبق	ب	الكربون
ج	النيتروجين	د	الكبريت

السؤال ٩/ أي من العناصر التالية يُعد عنصراً قلويًا؟

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

السؤال ١٠/ ما هي الخاصية الفيزيائية المميزة للعناصر النبيلة؟

أ	درجات غليان منخفضة جداً	ب	توصيل عالٍ للحرارة
ج	قابلية للتفاعل مع الماء	د	كثافة عالية جداً

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

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