



تدريبات لاتقان كافة نواتج التعلم في مادة العلوم _ الصف 3م

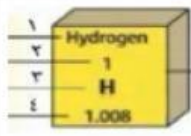


المجال الفرعي: العلوم الفيزيائية (المادة وتفاعلاتها)

نواتج التعلم: وصف تاريخ الجدول الدوري ، وإيضاح كيفية تنظيم العناصر في الجدول الدوري ، وخصائص العناصر واستخدامها الشائعة .

المؤشر	يشرح إسهامات العلماء في ترتيب العناصر المكتشفة في الجدول الدوري وتاريخ تطوره وصولاً إلى الجدول الدوري الحديث .
السؤال	أدرك الفيزيائي هنري موزلي انه يمكن تحسين وتطوير جدول مندليف إذا رُتبت العناصر حسب : ١- اعدادها الذرية ٢- اعدادها الكتلية ٣ - عدد الالكترونات ٤- عدد البروتونات
المستوى الإدراكي:	معرفة

المؤشر	يوضح خصائص العناصر في قطاعات الجدول الدوري ضمن الدورة والمجموعة . ويعدد استخدامات العناصر الشائعة من حوله
السؤال	يقع عنصر الليثيوم والصوديوم ضمن مجموعة واحدة حسب دراستك ومعلوماتك عن الجدول الدوري ما هو سبب وجودهما في مجموعة واحدة ؟ ١- تشابه الخواص الفيزيائية و ٢- تغير خصائصهما ٣ - كتلتهما متساوية ٤- لهما نفس العدد الذري
المستوى الإدراكي:	تطبيق
السؤال	يعمل المصورون في غرفة خافتة الإضاءة عند تعاملهم مع مواد تحتوي على عنصر السيليكون بسبب ؟ ١- شدة اضاءته ٢- حساسيته للضوء ٣ - لا يتأثر بالضوء ٤- قلت أضاءته
المستوى الإدراكي:	استدلال

المؤشر	يشرح المقصود بفتح العنصر ، ويسمى بعض العناصر الكيميائية ، ويعرف كيفية كتابة رموزها الكيميائية . ويميز بين الفلزات واللافلزات و أشباه الفلزات ، ويذكر أمثلة عليها
السؤال	امامك مربع يمثل مفتاح العنصر في الجدول الدوري أي من هذه الأرقام يمثل العدد الذري  ١- (١) ٢- (٢) ٣- (٣) ٤- (٤)
المستوى الإدراكي:	تطبيق
السؤال	المجموعة التي جميع عناصرها لافلزات هي ١- ١ ٢- ٢ ٣- ١٢ ٤- ١٨
المستوى الإدراكي:	تطبيق
السؤال	أي العناصر التالية يمكن ان يكون مادة صفراء لامعة اللون ؟ ١- Au ٢- Fe ٣- C ٤- Sn
المستوى الإدراكي:	تطبيق

المؤشر	يتعرف على موقع العناصر المائلة ، والعناصر الانتقالية والانتقالية الداخلية (اللانثانيدات والأكتيانيدات) في الجدول الدوري . مستنداً إلى تركيبها الإلكتروني . ويتنبأ بخصائصها الفيزيائية والكيميائية ، ويحدد بعض استخداماتها
السؤال	الشكل الذي امامك يمثل الجدول الدوري الحديث تعرف على موقع العناصر الانتقالية و الذي يمثل الرقم  ١- (١) ٢- (٢) ٣- (٣) ٤- (٤)
المستوى الإدراكي:	تطبيق

المؤشر	يوضح المقصود بالعناصر المصنعة والعامل المحفز ويقدم أمثلة لكل منها
السؤال	مادة تعمل كحافز على زياده سرعة التفاعل الكيميائي دون ان تتغير ؟ ١- Ni ٢- N ٣- Na ٤- Ne
المستوى الإدراكي:	معرفة
السؤال	تمكن العلماء من تصنيع عناصر لها عدد ذري اكبر من اليورانيوم حيث تقذف الانوية جسيمات وتلتحم بالنواة لتكوين عنصر اقل وهذه العناصر الثقيلة المصنعة هي ؟ ١- العناصر الانتقالية ٢- النظائر المشعة ٣ - العناصر التمثيلية ٤- العناصر النبيلة
المستوى الإدراكي:	استدلال

مطمة المادة : / عائشة القحطاني