



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



المجال الفرعي: العلوم الفيزيائية (المادة وتفاعلاتها)

نواتج التعلم: إيضاح كيفية ارتباط الذرات ببعضها والتعرف على ماهية الرابطة الكيميائية وكيفية تكوينها ، والتمييز بين أنواعها .

المؤشر	يصف كيفية ترتيب الإلكترونات داخل الذرة . وعلاقته بموقعها في الجدول الدوري . ويقارن بين أعداد الإلكترونات التي تستوعبها مستويات الطاقة . ويحدد المستويات الأقل والأعلى طاقة لعنصر ما .
السؤال	ما رقم المجموعة التي عناصرها لها مجالات طاقة خارجية مستقرة :
المستوى الإدراكي: معرفة	أ- (١) ب- (١٣) ج- (١٦) د- (١٨)

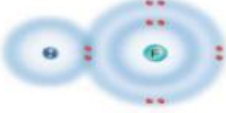
السؤال	ما أكبر عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة ؟
المستوى الإدراكي: تطبيق	أ- (١٦) ب- (٢٠) ج- (١٨) د- (١٢)

المؤشر	يصف كيفية عكس دورية الخصائص الكيميائية لعناصر العايدة الواحدة في الجدول الدوري لأنماط حالات المستوى الخارجي للإلكترونات (الإلكترونات التكافؤ)
السؤال	الشكل المقابل يمثل عناصر مجموعة الهالوجينات نلاحظ ان النشاط الكيميائي لهذه المجموعة
المستوى الإدراكي: استدلال	أ-يزداد من أسفل الى أعلاها ب-يقل من أعلى المجموعة الى الأسفل ج-يزداد من أعلى المجموعة الى الأسفل د- نشاطها الكيميائي ثابت

المؤشر	يوضح التوزيع الإلكتروني لعدد من مجموعات الجدول الدوري ، ويوضح طريقة التمثيل النقطي للإلكترونات ، ويرسمها لعدد من العناصر
السؤال	التوزيع الإلكتروني للصدويوم الذي عدده الذري ١١ :
المستوى الإدراكي: تطبيق	أ- ١-٨-٢-١ ب- ١-٢-٨-١ ج- ٢-٨-١-١ د- ٨-٢-١-١

المؤشر	يوضح مفهوم الرابطة الكيميائية ، ويقارن أنواعها المختلفة (الأيونية ، التساهمية ، الفلزية ، القطبية) ويصف كيفية ارتباط الذرات معاً بالروابط الكيميائية المختلفة لتكوين المركبات مستعيناً بالأمثلة والنماذج التوضيحية
السؤال	مفهوم الرابطة الكيميائية هو :-
المستوى الإدراكي: معرفة	أ- اتحاد جزيئين مع بعضهما ب- قوى تربط بين ذرتين ج - تفاعل يربط ذرتين د- قوى تنافر بين جزيئين

السؤال	يقع النيتروجين في المجموعة الخامسة عشر من الجدول الدوري ما هو التمثيل النقطي الصحيح له علماً بأن العدد الذري له (٧) :
المستوى الإدراكي: استدلال	أ- $\cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot$ ب- $\cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot$ ج- $\cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot$ د- $\cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot$

استعن بالرسم التوضيحي للإجابة على السؤال التالي ما هو نوع الرابطة في الشكل المقابل 	السؤال
أ- تساهمية ب- أيونية ج - تناسقية د- فلزية	
المستوى الإدراكي: استدلال	
ما نوع الرابطة التي تكوّن مركب كلوريد الصوديوم	السؤال
أ- أيونية ب- تساهمية ج - تناسقية د- فلزية	
المستوى الإدراكي: تطبيق	
يميزين الأيون والجزء والمركب، ويعطى أمثلة لكل منهم ، ويوضح المقصود بالصيغة الكيميائية ، وعلام تدل من خلال الأمثلة المتنوعة. أي من ما يلي يصف ما يمثله الرمز Cl^-	
أ- مركب أيوني ب- أيون سالب ج - جزئي قطبي د- أيون موجب	المؤشر
المستوى الإدراكي: استدلال	
ما الذي يدل عليه الرقم (٢) الموجود في الصيغة الكيميائية CO_2	
أ- أيوني أكسجين ب- جزئي CO_2 ج - ذرتي أكسجين O_2 د- مركبي CO_2	السؤال
المستوى الإدراكي: استدلال	

معلمة المادة : أ / عائشة القحطاني