تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل الجدول الدوري

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12-02-2025 22:10:40

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					

المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

1	تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل تركيب الذرة
2	نموذج الإجابة على اختبار تقييم فصل التفاعلات الكيميائية
3	اختبار فصل التفاعلات الكيميائية
4	حل الفصل الرابع الجدول الدوري والمواد الممثلة
5	اختبارت نهائية مع نماذج الإجابات

تدريبات محاكية للاختبار المركزي لمادة العلوم الفصل السادس (الجدول الدوري) الصف ثالث متوسط

السؤال الأول :- أ) اختاري الإجابة الصحيحة :-

س١: تسمى المجموعة ١٧ من العناصر الممثلة بمجموعة الهالوجينات و تعني مكونات :							
أ	الأحماض .	ب	الأملاح .	ج	السكريات .	د	القواعد .
س٢: نحصل على النيتروجين الضروري لتركيب المادة الحيوية في الجسم من :							
أ	الهواء الذي نتنفسه .	ب	مياه البحار .	ج	لحوم الحيوانات .	د	نبات يحوي العقد الجذرية
س٣: يمثل كل عنصر في الجدول الدوري بصندوق يسمى :							
أ	رمز العنصر .	ب	حالة العنصر .	ج	اسم العنصر .	د	مفتاح العنصر .
س٤: رتب العناصر حسب تزايد أعدادها الذرية هو العالم :							
أ	باسكال .	ب	مندليف .	ج	موزلي .	د	نيوتن .
س٥: ثلاثية الحديد هي :							
أ	النيكل و الحديد و الكربون .	ب	الكوبالت والنيكل والنحاس	ج	الفولاذ والكوبالت والحديد.	د	الحديد والنيكل والكوبالت.
س٦: تعتمد الجسور و ناطحات السحاب في صناعتها على :							
أ	الحديد .	ب	الفولاذ .	ج	الألمنيوم .	د	النيكل .
س٧: أي العناصر التالية ليس من العناصر الانتقالية :							
أ	الذهب .	ب	الحديد .	ج	الكالسيوم .	د	النيكل .
س٨: تختلف ثلاثية الحديد عن غيرها من العناصر الانتقالية بـ :							
أ	تكوينها للأملاح .	ب	صفاتها المغناطيسية .	ج	علاجها للإشعاع .	د	قابليتها للانصهار .
س٩: يستخدم في صناعة مقاييس الحرارة و الضغط الجوي هو عنصر :							
أ	الخارصين .	ب	الزئبق .	ج	الفضة .	د	الكروم .
س١٠: ذرة الأكسجين تملك ٨ إلكترونات يحوي مستوى الطاقة الثاني على :							
أ	الكترونين .	ب	٤ إلكترونات .	ج	٦ إلكترونات .	د	٨ إلكترونات .
س١١: أي مما يلي لا يُعد عنصر							
أ	الحديد .	ب	الكربون .	ج	الفولاذ .	د	الاكسجين .
س١٢: أي مما يلي أصغر كتلة							
أ	الإلكترون .	ب	النواة .	ج	البروتون .	د	النيوترون .

ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارات الصحيحة و علامة (✗) أمام العبارات الخاطئة :

العبارة	الإجابة
١- رتبت العناصر في الجدول الدوري اعتمادا على أعدادها الذرية .	( )
٢- عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في خصائصها الفيزيائية و الكيميائية .	( )
٣- وضعت العناصر في الجدول الدوري في ٧ مجموعات .	( )
٤- المجموعة هي صف أفقي في الجدول الدوري .	( )
٥- يستعمل الفسفور المشع لتشخيص المشاكل المتعلقة بالغدة الدرقية .	( )
٦- تمتاز أشباه الفلزات بأنها موصلة جيدة للحرارة و الكهرباء .	( )
٧- جميع العناصر الانتقالية فلزات .	( )
٨- عدد الإلكترونات في مستويات الطاقة الخارجية لعناصر الفلزات القلوية هو إلكترون واحد .	( )
٩- يشير عدم كتابة رقم سفلي بجانب العنصر إلى وجود ذرة واحدة فقط من هذا العنصر .	( )
١٠- معظم عناصر الأكتينيدات عناصر مصنعة في المختبرات و المفاعلات النووية .	( )
١١- تعرف اللانثانيدات باسم العناصر الترابية النادرة .	( )
١٢- الحديد ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .	( )
١٣- الفوسفور الأبيض أقل نشاطاً من الفوسفور الأحمر .	( )
١٤- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ بالغازات النبيلة .	( )
١٥- تُسمى عناصر المجموعة الثانية بالفلزات القلوية .	( )
١٦- يستخدم الكوبالت و النيكل و الألومنيوم في صناعة المغناطيس الصناعي .	( )

السؤال الثاني :- أ) أكملي الفراغ بما يناسبه :-

١) ترك مندليف ٣ فراغات في جدوله لعناصر لم تكن معروفة في ذلك الوقت وتم اكتشافها بعد ذلك بـ ١٥ عام

هي ..... وَ ..... وَ .....

٢) الصفوف الأفقية في الجدول الدوري تسمى ..... و عددها .....

٣) الأعمدة في الجدول الدوري تسمى ..... و عددها .....

٤) ..... هي عبارة عن سلسلتين هما اللانثانيدات و الاكتينيدات .

ب) اجيبي على الأسئلة التالية :-

١- في الفقرات التالية من (١) إلى (٦) زاوجي بين { الأسباب } في العمود الأول مع ما يناسبها من { نتائجها } في العمود الثاني :

السبب	النتيجة
١) يستخدم التنجستون في صناعة فتيل المصباح الكهربائي .	أ) لأنها لا تتحد بسهولة مع عناصر أخرى .
٢) مجموعة البلاتين استخدمت كعوامل مساعدة .	ب) لشدة تماسك مكونات النواة في ذرته .
٣) يكون الكلور ملح الطعام عند اتحاده مع فلز الصوديوم .	ت) لأنه تم التشارك في الإلكترونات بصورة غير متساوية .
٤) يعتبر الحديد أكثر العناصر ثباتاً .	ث) لأن درجة انصهاره عالية جداً .
٥) نفايات مصانع الزئبق تحفظ بعيداً عن مجاري المياه .	ج) لأنه من العناصر السامة .
٦) يعتبر الماء مركباً تساهمياً قطبياً .	ح) الرابطة الأيونية .

٢- ما الفرق بين كل مما يلي :

الدورة	المجموعة

٣- ما المقصود بالعوامل المساعدة ؟

.....

٤- عللي : عنصر المجموعتان ١ وَ ٢ تسمى الفلزات النشطة ؟

.....

٥- ما السبب : في أن غاز الرادون مضر جداً ؟

.....

٦- حددي السبب و النتيجة : لماذا يعمل المصورون في غرفة خافتة الإضاءة عند تعاملهم مع مواد تحوي السيلينيوم ؟

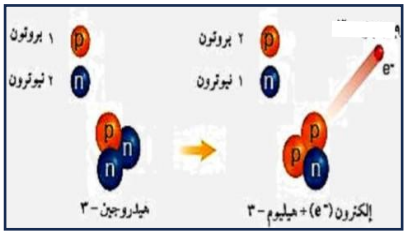
.....

٧- يوضح الشكل المقابل التحلل الإشعاعي (تحلل بيتا) للهيدروجين -٣

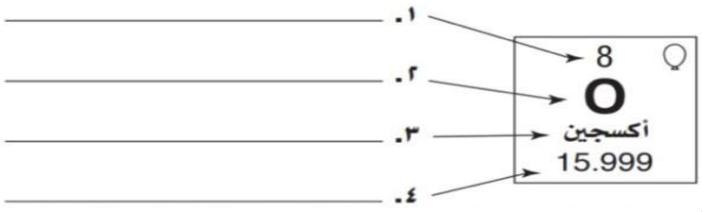
إلى الهيليوم -٣

فما جسيم بيتا ؟ .....

ومن أي جزء من الذرة يأتي جسيم بيتا ؟ .....



٨- عنوني مفتاح العنصر الآتي باستخدام المفردات الآتية (العدد الذري – اسم العنصر – رمز العنصر – الكتلة الذرية)



٩- في الفقرات من (١) إلى (١١) زاوجي بين المفاهيم في العمود الأول مع ما يناسبها من مدلولاتها في العمود الثاني :

السبب	النتيجة
١) تستخدم الغازات النبيلة في اللوحات الإعلانية .	أ) لأنه يشتعل بفعل الحرارة الناتجة عن الاحتكاك .
٢) تعتبر الفلزات القلوية نشطة .	ب) لميلها للاتحاد بعناصر أخرى .
٣) يستخدم الرصاص في الطب .	ج) لأنه يتمتع بخصائص الفلزات .
٤) تصنع أعواد الثقاب من الفسفور الأحمر .	هـ) لأنها تؤدي إلى إبطاء فسادها .
٥) يستخدم السلينيوم في الخلايا الشمسية .	و) لأنه آمن لا يشتعل
٦) يحتاج الجسم الأكسجين .	ز) لإنتاج الطاقة من الغذاء .
٧) يستخدم الهيليوم He في المناطيد	ط) لأنه موصل للكهرباء عند تعرضه للضوء .
٨) نفايات مصانع الزئبق تحفظ بعيداً عن مجاري المياه	ي) لأنه يستعمل في وقاية الجسم من أشعة x
٩) يكون الكلور ملح الطعام عند اتحاده مع فلز الصوديوم	ك) لأنه من أشباه الموصلات .
١٠) تستخدم المثبطات في المواد الغذائية .	ل) لأنها تعطي ألواناً مختلفة .
١١) يستخدم النحاس في صناعة الأسلاك الكهربائية .	م) لأنه من مجموعة الهالوجينات .
	ن) لأنه من العناصر السامة .

هذه الأسئلة لا تغني عن الكتاب

معلمة المادة / جوهرة المقاطي