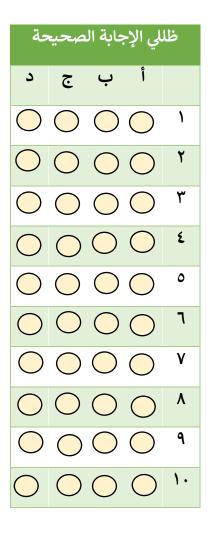
<mark>اختبار الفصل الرابع/ الذرات</mark> والعناصر
والجدول الدوري
المادة / العلـــوم
الصف الأول المتوسط

,الفصل/	اسم الطالبة/
---------	--------------

سا: اختاري الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

- ۱) يعد محلول السكر والماء:
- ا) عنصرا ب) مخلوط غیر متجانس ج) مرکب د) مخلوط متجانس
 - ٢)الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:
 - l) البروتونات ب) الالكترونات ج) النيوترونات د) النواة
 - ٣)أي المواد التالية خليط غير متجانس :
- ا) الهواء ب) السلطة ج) عصير التفاح د) سبيكة الذهب
 - ٤) مستوي الطاقة الأول القريب من النواة يتسع :
- ا) إلكترونين ب) ثلاث الكترونات ج) خمسة الكترونات د) سبعة الكترونات
 - ه) أين تتواجد الالكترونات في الذرة:
 - ا) في النواة مع البروتونات ب) مرافقة للنيوترونات
- ج) حول النواة على شكل سحابة الكترونية د) في الجدول الدوري للعناصر
 - ٦) تتكون الذرة من:
 - ا) الكترونات وبروتونات بروتونات وبروتونات
 - ج) الكترونات وبروتونات ونيوترونات د) عناصر وبروتونات ونيوترونات
 - ۷) العنصر هو:
- أ) مادة تتكون من مركبات ب) خليط من مواد مختلفة
- - ٨) أي مما يلي يُعد مخلوطًا؟
 - أ) الماء ب) ثاني أكسيد الكربون ج) الهواء د) الملح
 - ٩) من الطرق التي يمكن بها فصل المخاليط:
- أ) التفاعل الكيميائي ب) الترشيح ج) التحلل الحراري د) التقطير البخاري للمركبات





س٣: صل يما يناسب من القائمة أبما يناسبه من القائمة ب (نصف درجة لكل فقرة)

القائمة ب	القائمة أ	م
الالكترونات	كل شيء يشغل حيزا وله كتلة يسمي	I
العدد الكتلي	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيمائيا فان المادة الناتجة	١
العدد الذري	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	۳
عنصر	عدد البروتونات في نواة الذرة	8
مرکب	مجموع عدد البروتونات وعدد النيترونات في نواة الذرة	٥
مادة	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة	٦

س٣: ضعي (√) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (볶) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)					
	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.	I			
	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس	٢			
	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه	۳			

س٣: أجبي عما ياتي (درجة لكل فقرة)

	- من خلال الشكل المقابل أجبي عما يلى
	لرسمتان المتقابلتان لذرتي كربون .
	هل هما نظيران أم لا؟ فسري إجابتك

ب - ما عدد نيوترونات عنصر البوتاسيوم إذا علمت أن عدده الكتلي ٣٩ وعدده الذري ١٩ ؟

الإضانه /