

ورقة عمل تفاعلية :البناء الذري والجدول الدوري

مادة الكيمياء - الصف العاشر

الاسم:

رقم الطالب:

اليوم:

السؤال الاول :أكمل الفراغ بالكلمة المناسبة

١. تتكون المادة من جسيمات صغيرة جدًا غير قابلة للتجزئة

تسمى

2. الجسيمات ذات الشحنة السالبة التي تدور حول النواة هي

3. يسمى الجداول الذي يرتب العناصر حسب أعدادها الذرية بـ

السؤال الثاني :اختر من القائمة المنسدلة ما يناسب

العبارات التالية .

1. تسمى العناصر الموجودة في المجموعة الأولى من الجدول الدوري بـ

شحنة النواة الذرية تكون دائمًا

عدد البروتونات في نواة الذرة يسمى بـ

السؤال الثالث :اختر الإجابة الصحيحة:

1. ما الجسيم الذي يحمل شحنة موجبة داخل النواة ؟

(د) الفوتون

(ج) النيوترون

(ب) البروتون

(أ) الالكترون

كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها الغلاف الإلكتروني الأول ؟

(د) ٣٢ الكترون

(ج) ١٨ الكترون

(ب) ٨ الكترونات

(أ) ١٢ الالكترون

العنصر الذي يملك عدد ذري ١١ هو
(أ) الهيدروجين

(ب) الصوديوم

(ج) الهليوم

(د) الكلور

السؤال الرابع: السحب والإفلات (تركيب الذرة)

اسحب الإجابة الصحيحة في المكان المناسب :

[نواة]	[بروتون]	[إلكترون]
	الجسيم شحنته سالبة ويدور في الأغلفة الخارجية	
	المنطقة المركزية التي تحتوي على البروتونات والنيوترونات	
	الجسيم شحنته موجبة ويوجد داخل النواة	

السؤال الخامس: التوصيل بين العمودين

صل كل مصطلح كيميائي في العمود الأول بالتعريف المناسب له في العمود الثاني

التعريف	المصطلح
أ. عدد البروتونات الموجبة في النواة	1. العدد الذري
ب. جسيم متعادل الشحنة يتواجد داخل النواة	2. النيوترون
ج. المنطقة التي يحتمل وجود الإلكترون فيها حول النواة	3. المدار الإلكتروني