

ورقة عمل - مادة العلوم (كيمياء)

الصف التاسع - الذرة والجدول الدوري والروابط الكيميائية

		الاسم:
	اليوم:	رقم الطالب:

السؤال الأول: أكمل الفراغ بالكلمة المناسبة

1. الجسيم السالب الشحنة الذي يدور حول نواة الذرة يُسمّى .
2. تُرتَّب العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب تزايد .
3. الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات في الإلكترونات تُسمّى الرابطة .

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة من القائمة المنسدلة

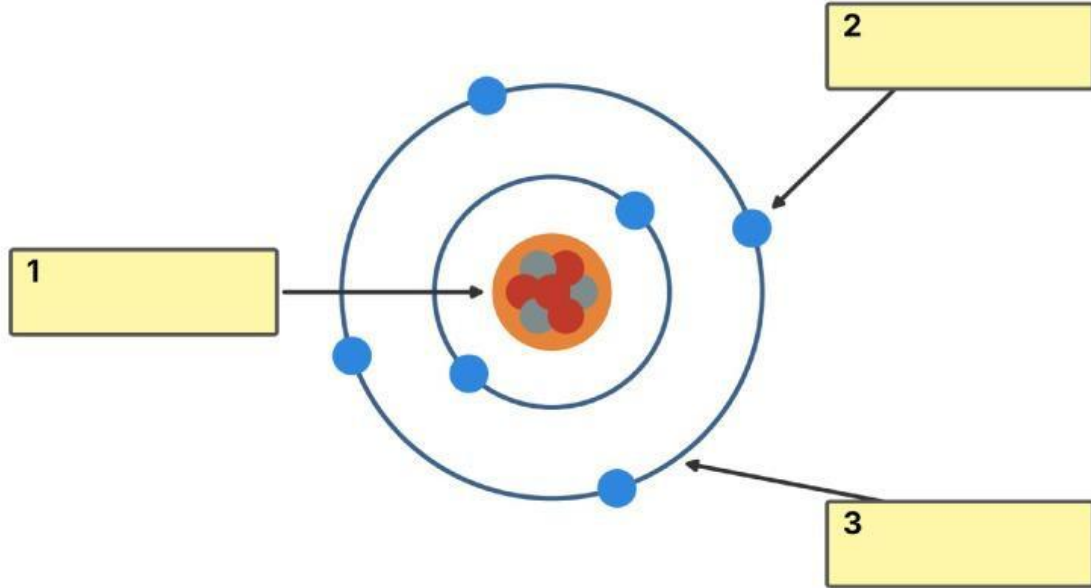
1. عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري تُسمّى .
2. مركب كلوريد الصوديوم (NaCl) مثال على مركب .
3. الذرة التي تفقد إلكترونًا تتحول إلى أيون .

السؤال الثالث: اختر الإجابة الصحيحة (اختيار من متعدد)

1. عدد الإلكترونات في ذرة الصوديوم المتعادلة (العدد الذري = 11) هو:
 (أ) 10 (ب) 11 (ج) 12 (د) 23
2. أيّ العناصر التالية من الغازات النبيلة؟
 (أ) الكلور (ب) الأكسجين (ج) الأرجون (د) الصوديوم
3. التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة الكربون (العدد الذري = 6) هو:
 (أ) 2 , 4 (ب) 2 , 6 (ج) 2 , 4 (د) 2 , 8

السؤال الرابع: اسحب الكلمة وأفلتها في المكان المناسب على الرسم

مستوى الطاقة	النواة	الإلكترون
--------------	--------	-----------



السؤال الخامس: صل كل صيغة كيميائية في العمود (أ) باسم المركب المناسب في العمود (ب)

العمود (ب)		العمود (أ)
كلوريد الصوديوم	•	H_2O
الماء	•	CO_2
ثاني أكسيد الكربون	•	$NaCl$

انتهت الأسئلة - مع تمنياتي لكم بالتوفيق