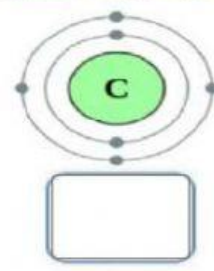
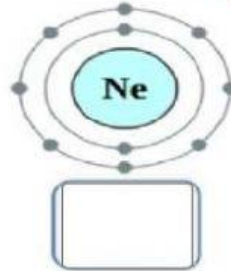
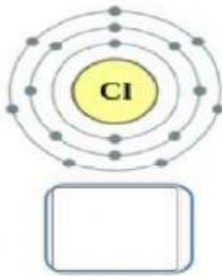


س ١:

كم عدد إلكترونات التكافؤ في الذرات التالية؟



س ٢ ضع علامة (صح) او علامة (خطأ)

- ١- تتركز كتلة الذرة في النواة ()
 ٢- الإلكترونات تحمل شحنة موجبة ()

س ٣ اختر الإجابة الصحيحة :

١- إذا كان $n=2$ ، $l=1$ فان رمز تحت المستوى

2S (أ) 2P (ب) 3S (ج) 1S (د)

٢- عدد الأفلاك في تحت المستوى d

3 (أ) 4 (ب) 5 (ج) 10 (د)

س ٤ صل من العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب)

(أ) تحت المستوى	(ب) من صفاته
s	• به ٣ أفلاك
d	• عدد الكم المغناطيسي له صفر
p	• الأعلى طاقة
f	• به عشر إلكترونات
	• به ٨ إلكترونات

س ٤ اكتب المصطلح لعلمي:

- ١- العدد الذى يحدد نوع حركة الالكترون المغزلية)
- ٢- منطقة في الفراغ يحتمل تواجد الالكترون فيها)

س ٥ شاهد الفيديو التالى:

س ٦ اسمع المقطع الصوتى ثم اجب عن الأسئلة التالية:



طابق بين الكلمة وما يناسبها من اجزاء النبات

الزهرة

الساق

الثمرة

الأوراق

الجلور

