

الخطة العلاجية للاختبار التكويني

الفرع	المادة	كيمياء 1	الفصل الدراسي	الثالث	اسم الطالب
القسم	الثانوي	الصف	1ث	أسبوع التطبيق	الفصل

يحدد التوزيع الإلكتروني لعنصر الحديد

اسم المهارة

شرح المهارة

التوزيع الإلكتروني لبعض العناصر		الجدول 2 — 4	
العنصر / رمز	العدد الذري	التوزيع الإلكتروني	
الليثيوم Li	3	$1s^2 2s^1$	
البورون B	5	$1s^2 2s^2 2p^1$	
النيون Ne	10	$1s^2 2s^2 2p^6$	
الكلور Cl	17	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	
الحديد Fe	26	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$	
التيتانيوم Ti	22	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$	
الكروم Cr	24	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$	
النحاس Cu	29	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$	
الزئبق Hg	80	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$	

تقييم المهارة

1 التوزيع الإلكتروني لعنصر الحديد علمًا أن عدد الذري = 26:

a	$1s^2 2s^2 2p^6$	b	$1s^2 2s^2 2p^6$	c	$1s^2 2s^2 2p^6$	d	$1s^2 2s^2 2p^6$
	$3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$		$3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$		$3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$		$1s^1 2s^2 2p^4$

الأداء	أتقن	لم يتقن	ملاحظات المعلم
--------	------	---------	----------------