

الخطة العلاجية للاختبار التكويني

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

يحدد التوزيع الإلكتروني لعنصر الحديد

اسم المهارة

شرح المهارة

التوزيع الإلكتروني لبعض العناصر	العدد الذري	العنصر / رمز
$1s^2 2s^1$	3	Li الليثيوم
$1s^2 2s^2 2p^1$	5	B البورون
$1s^2 2s^2 2p^6$	10	Ne النيون
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	17	Cl الكلور
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$	26	Fe الحديد
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$	22	Ti التيتانيوم
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$	24	Cr الكروم
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$	29	Cu النحاس
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$	30	Zn الزنك

تقييم المهارة

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

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

الأداء	أتقن <input type="checkbox"/>	لم يتقن <input type="checkbox"/>	ملاحظات المعلم
--------	-------------------------------	----------------------------------	----------------