

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني

المرحلة	المادة	كيمياء 2-1	الصف	الثانوية
			الثاني	

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	المستوى الرئيسي الثالث يحتوي على مستويات فرعية	☐ 3	☐ 6	☐ 7	☒ 9
2	التوزيع الإلكتروني $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1$ هو التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر عدده الذري.....	☐ 8	☒ 11	☐ 12	☐ 15
3	من عيوب نموذج بور أنه فسر طيف ذرة..... فقط	☐ الأكسجين	☐ النيتروجين	☒ الهيدروجين	☐ الهيليوم

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	عدد الكترونات المستوى الفرعي الواحد لا تزيد عن 2 الكترون	☒	☐
2	عند عودة الكترونات ذرة الهيدروجين الى مستوى الطاقة الثاني تطلق سلاسل الضوء باشن	☐	☒

س3: أجب على مايلي:

فسر/ي الآتي تفسير علمي

اتجاه دوران الإلكترونات متعاكس داخل المستوى الفرعي الواحد

لتقليل قوى التنافر