-الخطة العلاجية للاختبار التكويني							
الفرع	.....	المادة	كيمياء	الفصل الدراسي	الثالث	اسم الطالب	.....
القسم	.....	الصف	الثاني الثانوي	أسبوع التطبيق	.....	الشعبة	...../.....
المهارة	يتعرف مصطلح إلكترونات التكافؤ من المفهوم الدال عليها						

شرح المهارة

تحدد إلكترونات التكافؤ، الخواص الكيميائية للعنصر. وتعرف **إلكترونات التكافؤ** بأنها إلكترونات المستوى الخارجي للذرة (مستوى الطاقة الرئيس الأخير). فعلى سبيل المثال، تحتوي ذرة الكبريت على 16 إلكترونًا، ستة منها فقط تحتل مستويات 3s و 3p الخارجية، وهي إلكترونات التكافؤ، كما هو موضح في التوزيع الإلكتروني الآتي:

$$S: [Ne]\ 3s^2\ 3p^4$$

تقييم المهارة

تسمى إلكترونات المستوى الأخير في الذرة:							
أ	الإلكترونات النقطية	ب	إلكترونات الكم	جـ	إلكترونات التكافؤ	د	البروتونات

LIVEWORKSHEETS