



الاسم	الوحدة الأولى	غلق الهدف الاول	الدرجة
	التركيب الذري والروابط الكيميائية	الكثرونات التكافؤ والتكافؤ	

السؤال الأول: قيم العبارات الآتية بوضع علامة في العمود المناسب (صح أو خطأ) .

الرقم	العبارة	صح	خطأ
1	التكافؤ يعبر عن عدد الإلكترونات التي يمكن أن تفقدها الذرة أو تكتسبها أو تشارك بها عند تكوين الروابط	☐	☐
2	إلكترونات التكافؤ هي الإلكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي.	☐	☐
3	تكافؤ العنصر يساوي دائماً عدد إلكترونات التكافؤ.	☐	☐
4	في التوزيع $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ تكافؤ العنصر يساوي 7 .	☐	☐

السؤال الثاني: صل كل توزيع إلكتروني بما يناسبه:

إلكترونات التكافؤ	التوزيع الإلكتروني
7	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
6	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
2	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

