مدرسة معيذر الثانوية للبنات
العام الأكاديمي 2026 – 2027

وزارة التربيــة والتعليــم والتعليم العالــي
Ministry of Education and Higher Education
State of Qatar • دولــة قطــر

الاسم	الوحدة الأولى	غلق الهدف الاول	الدرجة
	التركيب الذري والروابط الكيميائي	الكترونات التكافؤوالتكافؤ	

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

الرقم	العبارة	صح	خطأ
1	التكافؤ يعبّر 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 دائمًا عدد إلكترونات التكافؤ.	○	○
4	في التوزيع $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$ تكافؤ العنصر يساوي 7 .	○	○

السؤال الثاني: صِل 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	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$

LIVEWORKSHEETS