



الهدف الاسم	كيف نحسب عدد إلكترونات التكافؤ للذرات؟	
	الصف	
1 ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الأول؟	A . 2	
	B . 4	
	C . 6	
	D . 8	
2 ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الثاني؟	A . 2	
	B . 4	
	C . 6	
	D . 8	
3 يمتلك الصوديوم 11 إلكترون ، ويحتوي على إلكترون واحد في مستوى الطاقة الخارجي، ماذا يُسمى هذا الإلكترون ؟	A . الإلكترون السالب.	
	B . الإلكترون القريب.	
	C . إلكترون التكافؤ.	
	D . الإلكترون الأخير.	
4 يحتوي الكلور على 7 إلكترونات تكافؤ ، لأي مجموعة ينتمي؟	A . 18	
	B . 17	
	C . 7	
	D . 2	
5 يحتوي كل من السيليكون Si و الكربون C على 4 إلكترونات تكافؤ ، لذلك كلاهما:	A . من الفلزات.	
	B . مستقران.	
	C . ينتميان إلى المجموعة رقم 4	
	D . ينتميان إلى المجموعة رقم 14	
6 أين توجد إلكترونات التكافؤ في الذرة ؟	A . في النواة	
	B . مستوى الطاقة الأول	
	C . مستوى الطاقة الثاني	
	D . مستوى الطاقة الثالث	
7 تحتوي ذرة الصوديوم على 11 إلكترون ، ما عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الصوديوم؟	A . 2	
	B . 8	
	C . 11	
	D . 1	
8 يوجد الأرجون Ar في المجموعة 18 ، كم عدد إلكترونات التكافؤ التي يحتوي عليها ؟	A . 2	
	B . 8	
	C . 18	
	D . 20	
9 كم عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الأكسجين التي تقع في المجموعة 16 ؟	A . 2	
	B . 6	
	C . 8	
	D . 24	
10 كم عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الهيليوم التي تقع في المجموعة 18 ؟	A . 2	
	B . 6	
	C . 8	
	D . 24	