

الإختبار القصير الأول لمادة الكيمياء
للسف العاشر

وزارة التربيه
الإداره العامه لمنطقة التعليميه
ثانوية

الإسم:-.....
الصف :.....

السؤال الأول :

أ- أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا: (3×0.5)

1. تمكن بور من وضع نموذج الذري من خلال دراسة أطيف الانبعاث الخطي لذرة
2. عدد الأفلاك في تحت مستوى الطاقه 4d تساوي.....
3. يتكون الجدول الدوري الحديث من عدد دورات رئيسية .

السؤال الثاني:

أ- علل لما يلي تعليلا علميا صحيحا:- (1×1)
عند وجود إلكترونين في الفلك نفسه يكون غزل كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس لغزل الإلكترون الآخر.

.....

ب - لديك عنصران لهما الرموز الإفتراضيه التاليه ^{17}X , ^{11}Y (3×0.5)

والمطلوب:-

- 1- اكتب الترتيب الإلكتروني الكامل في تحت المستوى للعنصر ^{17}X
.....
- 2- كم عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) في الذرة ^{11}Y
- 3- يختلف الإلكترونان الموجودان في تحت المستوي ($2p_x$) في قيمة عدد الكم.....