

بسم الله الرحمن الرحيم

الامتحان الثاني لمادة الكيمياء  
لفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 2025/2024  
الصف العاشر

عزيزي الطالب : أجب عن جميع الأسئلة علمًا بأن عددها ( 4 ) وعدد الصفحات ( 2 ) .

**السؤال الأول :-**

وضح المقصود بكل ما يلي :

- 1) شحنة النواة الفعالة : .....
- 2) طاقة التأين : .....
- 3) مبدأ الاستبعاد لباولي : .....
- 4) قاعدة هوند : .....
- 5) نصف القطر الأيوني : .....
- 6) مبدأ أوفباو : .....

**السؤال الثاني :-**

اكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر الافتراضي X الذي يقع في الدورة الرابعة والمجموعة B4

**السؤال الثالث**

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

أ) عدد الافلاك في المستوى الرئيس الثالث هو :

- (1) ثلاثة افلاك (2) تسع افلاك (3) ثماني افلاك (4) ست افلاك

ب) السعة القصوى من الالكترونات في المستوى الرئيس الثاني يساوي :

- (1) اربعة (2) ستة (3) ثمانية (4) عشرة

ج) عدد افلاك المستوى الفرعي d هو :

- (1) خمس افلاك (2) عشرة افلاك (3) خمسة عشر فلكا

د) يقاس نصف القطر الذري بوحدة :-

- (1) السننيمتر (2) المايكرومتر (3) البيكومتر

ز) العنصر النبيل الذي يتم استخدامه في التوزيع الإلكتروني للكالسيوم هو:

Ne (3)

He (2)

Ar (1)

السؤال الرابع :-

: اكتب التوزيع الالكتروني لبعض ذرات العناصر .



العنصر	الرمز	العدد الذري	التركيب الإلكتروني
البريليوم	Be	4	$1s^2 2s^2$
البورون	B	5	<input type="text"/>
الكربون	C	6	<input type="text"/>
النتروجين	N	7	<input type="text"/>
الأكسجين	O	8	<input type="text"/>
الفلور	F	9	<input type="text"/>
الصوديوم	Na	11	<input type="text"/>
المغنيسيوم	Mg	12	<input type="text"/>
الألومنيوم	Al	13	<input type="text"/>

كل فكرة عظيمة تبدأ بجم , وكل نجاح يبدأ بخطوة

**TEACHER- DINA AL\_LALA**