



المتميز بالكيمياء

الأستاذ: عبدالرحمن عقل ماجستير بالكيمياء التحليلية

طريقك نحو العلامة الكاملة



<https://chat.whatsapp.com/C8Y1tOZI0xc3XBIj3OqHwK>



الأستاذ عبدالرحمن عقل



المتميز بالكيمياء

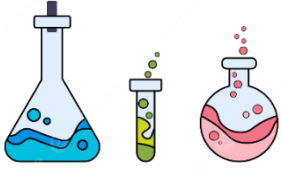


المتميز بالكيمياء



كيمياء الصف العاشر | النموذج الميكانيكي الموجي للذرة
([youtube.com](https://www.youtube.com)) الأستاذ عبدالرحمن عقل ف ١





ورقة عمل النموذج الميكانيكي الموجي للذرة

السؤال الأول :

ما هو النموذج الذري الذي وصف طبيعة حركة الإلكترون حول النواة ؟
هو النموذج الميكانيكي الموجي للذري.

السؤال الثاني :

ما هو الهدف من النموذج الميكانيكي للذرة ؟
الهدف هو معرفة مكان الإلكترون في الذرة

السؤال الثالث : عرف الفلك الذري :

هي المنطقة الفراغية حول النواة التي يكون فيها أكبر احتمال لوجود الإلكترون.

السؤال الرابع : عرف السحابة الإلكترونية.

هي منطقة في الفضاء المحيط بالنواة و يحتمل وجود الإلكترون فيها في كل الإتجاهات و الأبعاد.

السؤال الخامس : أذكر أعداد الكم؟

1- عدد الكم الرئيس .

2- عدد الكم الفرعي .

3- عدد الكم المغناطيسي .

4- عدد الكم المغزلي.

السؤال السادس : ما أهمية أعداد الكم؟

تبين هذه الأعداد ما يلي:

1- موضع الإلكترون في الذرة و طاقة .

2- شكل حركة حول النواه في أبعادة الثالثة.

3- إتجاه محور حركة الدوراني حول النواه .

السؤال السابع : فسر : لا يوجد عدد كم رئيس يساوي صفر

و ذلك لأنه إن وجد عدد كم رئيس = صفر فإنة يمثل النواه مما يعني أن الإلكترون قد سقط في النواه مما يؤدي إلى تحطم الذرة و هذا غير صحيح.

السؤال الثامن : وضح علاقة عدد الكم الرئيس (n) مع كل من ...

1- البعد من النواه

2- حجم المستوى

3- طاقة المستوى

السؤال التاسع : أوجد عدد الكم الفرعي (l) في الحالات التالية

$$n=1$$

$$n = 2$$

$$n = 3$$

السؤال العاشر : أرسم شكل أفلاك كل مما يأتي

1- الفلك (s)

2- الفلك (p)

3- الفلك (d)

السؤال الحادي عشر : أكتب رقم المستوى الفرعي و رمزة لكل من أعداد الكم الرئيسية التالية .

$$n=1$$

$$n=2$$

$$n=3$$

$$n=4$$

■ تتراوح قيم المستوى الفرعي (0 إلى $n-1$)

السؤال الثاني عشر : ما هي أهمية العدد الكم الفرعي ؟
تكمّن أهمية في تحديد الشكل العام للفلك .

السؤال الثالث عشر : أوجد قيمة عدد الكم المغناطيسي لكل مما يأتي

$n=1$

$n=2$

$n=3$

$n=4$

السؤال الرابع عشر : إلى ماذا يشير عدد الكم المغزلي ؟

يشير إلى اتجاه دوران الإلكترون.

السؤال الخامس عشر : فسر سبب إستقرار الإلكترون أثناء دورانه حول النواة .

و ذلك بسبب دورانه الإلكترون حول نفسه أثناء دورانه حول النواة, فعند وجود إلكترونين في الفلك نفسه , فإن كلا منهم سيدور حول نفسه معاكسا لاتجاه الإلكترون الآخر , و ينشأ من ذلك توليد مجالين مغناطيسيين متعاكسين في الاتجاه , و متجاذبين مغناطيسيا مما يقلل التنافر الكهربائي بين الإلكترونان.

للتواصل مع الأستاذ عبدالرحمن عقل

0781798250