

الكيمياء الغير عضوية والتحليلية

- ينقسم المقرر الى قسمين
- الجزء الاول :- الكيمياء الغير عضوية ويتكون من
 - ١- حالات المادة والتركيب الذرى
 - ٢- أعداد الكم
 - ٣- التوزيع الألكترونى فى ذرات العناصر
 - ٤- الخواص الدورية للعناصر
 - ٥- الروابط الكيميائية



<https://vizle.offnote.co>

Contact us: vizle@offnote.co

This document was generated automatically by **Vizle**

Your **Personal Video Reader Assistant**

Learn from Videos **Faster** and **Smarter**

VIZLE PRO / BIZ

PDF, PPT ~~Watermarks~~

- Convert *entire* videos
- *Customize* to retain all essential content
- Include Spoken *Transcripts*
- Customer support

Visit <https://vizle.offnote.co/pricing> to learn more

VIZLE FREE PLAN

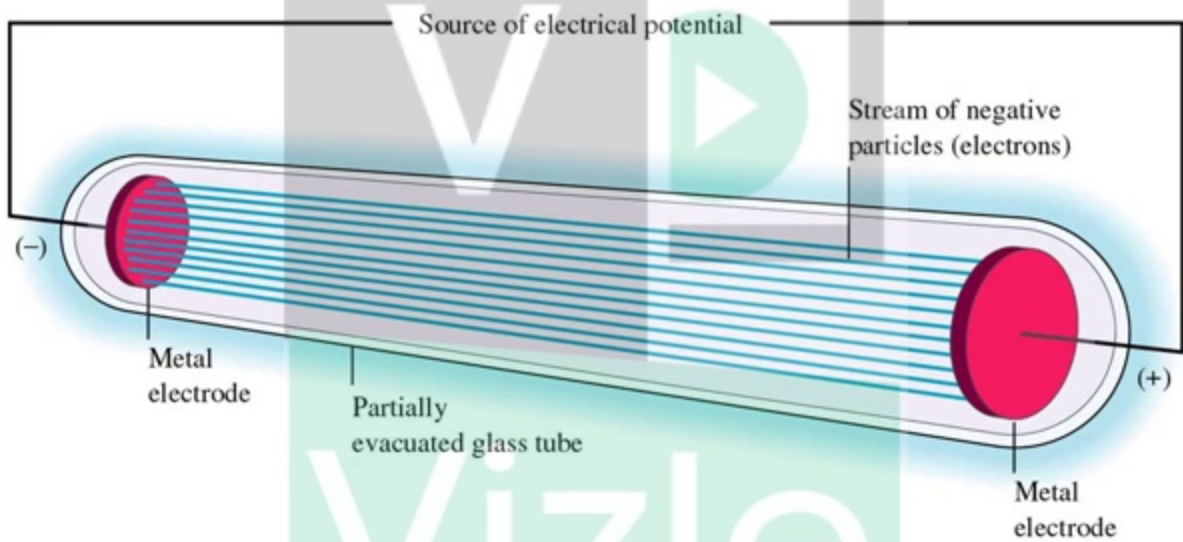
PDF only ~~Watermarks~~

- Convert videos *partially*
- Slides may be *skipped**
- Usage restrictions
- No Customer support

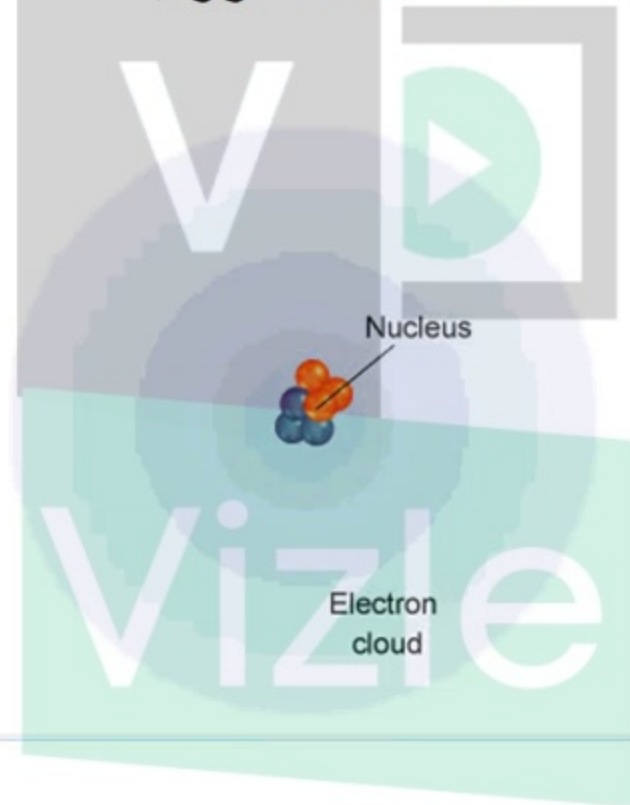
Visit <https://vizle.offnote.co> to try free

Login to Vizle to unlock more slides*

وجه المقارنة	الحالة الصلبة	الحالة السائلة	الحالة الغازية
المسافات بين الجزيئات	صغيرة إلى حد كبير .	صغيرة ، أكبر قليلاً مما هي في الحالة الصلبة .	كبير جداً، أكبر بكثير من حجم الجزيئات نفسها .
الشكل	ثابت .	متغير حسب شكل الوعاء الذي توضع فيه .	لا شكل لها ، فهي تتوزع عشوائياً في الأوعية التي تحويها .
الحجم	ثابت .	ثابت .	متغير فيمكن نقل الغاز من وعاء كبير إلى وعاء صغير بسهولة .
الشفافية	قد تكون شفافة أو نصف شفافة أو معتمة .	كالمواد الصلبة .	كلها شفافة بالرغم من أن الكثير منها له لون .
الحركة	تتحرك الجزيئات حول نقطة ثباتها حركة محدودة جداً .	تتحرك الجزيئات حركة إنتلاقيّة على بعضها البعض .	تتحرك حركة عشوائية وفي جميع الاتجاهات .
قوى التجاذب بين الجزيئات	كبيرة جداً وهذا يفسر ثبات شكلها وحجمها .	كبيرة وهذا يفسر ثبات حجمها أما تغير شكلها فمردّه إلى التلاق الجزيئات على بعضها دون انفلاتها .	قوى التجاذب صغيرة جداً ونعتبرها في حالة الغاز المثالي معدومة وهذا يفسر عدم وجود شكل وحجم ثابت لها .
قابلية امتزاج المواد الواحدة بالأخرى	يصعب امتزاجها إذا كانت على شكل حبيبات كبيرة ، وتحتاج إلى قوة لمزجها عندما تكون حبيباتها صغيرة .	بعض أنواعها يمتزج بجميع النسب ، وبعضها الآخر بنسبة محددة ، وبعضها لا يمتزج .	تتمزج الغازات كلها ببعضها بجميع النسب ، فهي لا تعرف حدوداً كالمواد الصلبة والسائلة .



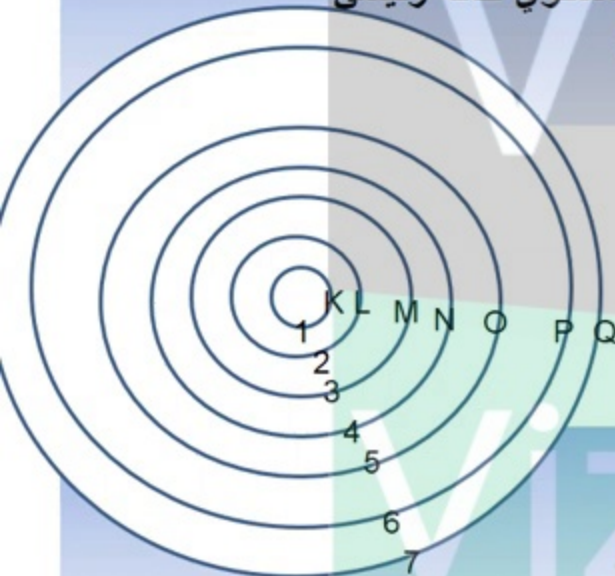
السحابة الالكترونية



أعداد الكم

١- عدد الكم الرئيسي n :

- يحدد بعد الإلكترون عن النواة (أي حجم وطاقة المدار)
- يرمز له بالرمز n حيث ترمز كل قيمة ل n لمستوي طاقة رئيسي
- يأخذ قيم صحيحة من 1 إلى ما لانهاية (∞)



٢- عدد الكم الثانوي l :

- يحدد شكل المدار
- يرمز له بالرمز l
- يأخذ قيم صحيحة ($l=0, 1, 2, \dots, n-1$)
- تحدد قيمه عدد مستويات الطاقة الثانوية في مستوي الطاقة الرئيسي



<https://vizle.offnote.co>

Contact us: vizle@offnote.co

This document was generated automatically by **Vizle**

Your **Personal Video Reader Assistant**

Learn from Videos **Faster** and **Smarter**

VIZLE PRO / BIZ

PDF, PPT Watermarks

- Convert *entire* videos
- *Customize* to retain all essential content
- Include Spoken *Transcripts*
- Customer support

Visit <https://vizle.offnote.co/pricing> to learn more

VIZLE FREE PLAN

PDF only Watermarks

- Convert videos *partially*
- Slides may be *skipped**
- Usage restrictions
- No Customer support

Visit <https://vizle.offnote.co> to try free

Login to Vizle to unlock more slides*